



## Informazioni su questo libro

Si tratta della copia digitale di un libro che per generazioni è stato conservata negli scaffali di una biblioteca prima di essere digitalizzato da Google nell'ambito del progetto volto a rendere disponibili online i libri di tutto il mondo.

Ha sopravvissuto abbastanza per non essere più protetto dai diritti di copyright e diventare di pubblico dominio. Un libro di pubblico dominio è un libro che non è mai stato protetto dal copyright o i cui termini legali di copyright sono scaduti. La classificazione di un libro come di pubblico dominio può variare da paese a paese. I libri di pubblico dominio sono l'anello di congiunzione con il passato, rappresentano un patrimonio storico, culturale e di conoscenza spesso difficile da scoprire.

Commenti, note e altre annotazioni a margine presenti nel volume originale compariranno in questo file, come testimonianza del lungo viaggio percorso dal libro, dall'editore originale alla biblioteca, per giungere fino a te.

## Linee guide per l'utilizzo

Google è orgoglioso di essere il partner delle biblioteche per digitalizzare i materiali di pubblico dominio e renderli universalmente disponibili. I libri di pubblico dominio appartengono al pubblico e noi ne siamo solamente i custodi. Tuttavia questo lavoro è oneroso, pertanto, per poter continuare ad offrire questo servizio abbiamo preso alcune iniziative per impedire l'utilizzo illecito da parte di soggetti commerciali, compresa l'imposizione di restrizioni sull'invio di query automatizzate.

Inoltre ti chiediamo di:

- + *Non fare un uso commerciale di questi file* Abbiamo concepito Google Ricerca Libri per l'uso da parte dei singoli utenti privati e ti chiediamo di utilizzare questi file per uso personale e non a fini commerciali.
- + *Non inviare query automatizzate* Non inviare a Google query automatizzate di alcun tipo. Se stai effettuando delle ricerche nel campo della traduzione automatica, del riconoscimento ottico dei caratteri (OCR) o in altri campi dove necessiti di utilizzare grandi quantità di testo, ti invitiamo a contattarci. Incoraggiamo l'uso dei materiali di pubblico dominio per questi scopi e potremmo esserti di aiuto.
- + *Conserva la filigrana* La "filigrana" (watermark) di Google che compare in ciascun file è essenziale per informare gli utenti su questo progetto e aiutarli a trovare materiali aggiuntivi tramite Google Ricerca Libri. Non rimuoverla.
- + *Fanne un uso legale* Indipendentemente dall'utilizzo che ne farai, ricordati che è tua responsabilità accertarti di farne un uso legale. Non dare per scontato che, poiché un libro è di pubblico dominio per gli utenti degli Stati Uniti, sia di pubblico dominio anche per gli utenti di altri paesi. I criteri che stabiliscono se un libro è protetto da copyright variano da Paese a Paese e non possiamo offrire indicazioni se un determinato uso del libro è consentito. Non dare per scontato che poiché un libro compare in Google Ricerca Libri ciò significhi che può essere utilizzato in qualsiasi modo e in qualsiasi Paese del mondo. Le sanzioni per le violazioni del copyright possono essere molto severe.

## Informazioni su Google Ricerca Libri

La missione di Google è organizzare le informazioni a livello mondiale e renderle universalmente accessibili e fruibili. Google Ricerca Libri aiuta i lettori a scoprire i libri di tutto il mondo e consente ad autori ed editori di raggiungere un pubblico più ampio. Puoi effettuare una ricerca sul Web nell'intero testo di questo libro da <http://books.google.com>



This is a digital copy of a book that was preserved for generations on library shelves before it was carefully scanned by Google as part of a project to make the world's books discoverable online.

It has survived long enough for the copyright to expire and the book to enter the public domain. A public domain book is one that was never subject to copyright or whose legal copyright term has expired. Whether a book is in the public domain may vary country to country. Public domain books are our gateways to the past, representing a wealth of history, culture and knowledge that's often difficult to discover.

Marks, notations and other marginalia present in the original volume will appear in this file - a reminder of this book's long journey from the publisher to a library and finally to you.

### **Usage guidelines**

Google is proud to partner with libraries to digitize public domain materials and make them widely accessible. Public domain books belong to the public and we are merely their custodians. Nevertheless, this work is expensive, so in order to keep providing this resource, we have taken steps to prevent abuse by commercial parties, including placing technical restrictions on automated querying.

We also ask that you:

- + *Make non-commercial use of the files* We designed Google Book Search for use by individuals, and we request that you use these files for personal, non-commercial purposes.
- + *Refrain from automated querying* Do not send automated queries of any sort to Google's system: If you are conducting research on machine translation, optical character recognition or other areas where access to a large amount of text is helpful, please contact us. We encourage the use of public domain materials for these purposes and may be able to help.
- + *Maintain attribution* The Google "watermark" you see on each file is essential for informing people about this project and helping them find additional materials through Google Book Search. Please do not remove it.
- + *Keep it legal* Whatever your use, remember that you are responsible for ensuring that what you are doing is legal. Do not assume that just because we believe a book is in the public domain for users in the United States, that the work is also in the public domain for users in other countries. Whether a book is still in copyright varies from country to country, and we can't offer guidance on whether any specific use of any specific book is allowed. Please do not assume that a book's appearance in Google Book Search means it can be used in any manner anywhere in the world. Copyright infringement liability can be quite severe.

### **About Google Book Search**

Google's mission is to organize the world's information and to make it universally accessible and useful. Google Book Search helps readers discover the world's books while helping authors and publishers reach new audiences. You can search through the full text of this book on the web at <http://books.google.com/>

B G

chim 315



UNIVERSITY OF CAMBRIDGE



Digitized by Google

FL. VANHOUC  
BOEKBINDER



TRATTATO  
ELEMENTARE  
DI CHIMICA.

---

TOMO QUARTO.



# DIZIONARI

VECCHIO E NUOVO

NUOVO E VECCHIO

D I

## NOMENCLATURA CHIMICA

*Il secondo de' quali contiene la chiave e le regole  
del nuovo sistema di Chimica*

D I

VINCENZO DANDOLO VENETO

Che serve di supplemento al Trattato Elementare di Chimica  
del SIG. L'AVOISIER;

*Trasportato in Italiano dal Francese, con note  
dell'Autore suddetto.*

EDIZIONE SECONDA

*Corretta, ed ampliata di due Dissertazioni inedite del Sig. Lavoisier  
e di varie annotazioni del Traduttore.*

---

---

T O M O   Q U A R T O .

---

---

IN VENEZIA,



DALLE STAMPE DI ANTONIO ZATTA E FIGLI.

CIO. MDCC. XCII.



# D I S C O R S O

## PRELIMINARE.

**N**EL nuovo aspetto in cui oggi si presenta la Chimica all'Italia, era importantissima cosa il formare due Dizionarj, l'uno della vecchia, l'altro della nuova lingua, co' corrispondenti sinonimi.

Questi Dizionarj che mancano affatto all'Italia, sembrano il solo mezzo onde possano i Chimici agevolmente e vicendevolmente intendersi dappertutto e comunicarsi le loro idee, benchè non sieno di unanime sentimento sulla riforma e sull'uso del nuovo chimico linguaggio.

Sono assai lontano dal credere che questi due Dizionarj che ora per la seconda volta esibisco, possano così presto avvicinarsi alla perfezione, e se  
non

non mi fossi convinto che i Dizionarj d'ogni arte, lingua ec. non possono essere che assai imperfetti nel loro nascerè, tuttochè assolutamente necessarj per progredire con più rapidità alla perfezione dell'oggetto contemplato, non mi sarei certamente indotto a pubblicarli giammai.

In questa seconda edizione ho cercato di migliorarli e di ampliarli possibilmente; ma non pertanto supplico nuovamente gli studiosi italiani a comunicarmi tutti que' lumi che potessero renderli sempre più utili e sempre più stesi.

Quest'è un mezzo di giovare sommamente alla scienza, e quest'è l'unico mio scopo.

Ognuno vedrà, che la Nomenclatura chimica, uscita alla luce, non è che una parte di quanto si comprende in questi Dizionarj. Chi vorrà poi per poco occuparsi nel nuovo Dizionario, scorgerà che,

che, oltre alla precisione del nuovo linguaggio chimico, non havvi in questo che una sola parola, o semplice o composta, per contrassegnare una cosa qualunque, quando all'opposto dieci o quindici denominazioni arbitrarie talora non bastavano per contrassegnare la stessa cosa nella vecchia lingua, ed il povero chimico sovente non poteva comprendere sotto una data denominazione una cosa che riconosceva sotto moltissime altre. Ho anche cercato, per quanto permettono le attuali circostanze, di occuparmi alcun poco nel linguaggio chimico-farmaceutico. Questo Dizionario inoltre contiene la chiave e le regole di tutto il moderno chimico sistema.

Le sicure tracce che ora seguiamo, non possono che condurci alla perfezione del nostro oggetto; e le nuove parole chimiche esprimenti nuove cose e nuove modificazioni che andranno pubblicandosi, verranno colloca-

te

te ne' nostri Dizionarj; nella guisa stessa che si collocano tutto dì i diversi vocaboli che si rinvencono o si migliorano nei Dizionarj delle lingue delle nazioni ec. Come speriamo di aver acquistato nella Chimica, mercè l'esattezza della lingua, un gran vantaggio sopra molte arti e rami di cognizioni, così desideriamo ardentemente in quest'epoca di luce, che gl'illustri amatori di esse e particolarmente i coltivatori della Botanica e della Storia naturale che sono oggidì la delizia delle dotte nazioni, scuotendo (chechè ne sembri altrui) quel giogo che loro impedisce il modo di enunciarsi con generalità e precisione, possano migliorare il loro linguaggio, sicchè corrisponda a' molteplici oggetti che tratto tratto somministra la natura, ed alle riflessioni che vi applica l'ingegno umano.

D I.

DIZIONARIO

VECCHIO E NUOVO

DI

NOMENCLATURA CHIMICA.

*Tom. IV.*

**A**

Qualora il lettore volesse avere la definizione di alcune voci chimiche e di tutti i principj componenti ciascuna sostanza mentovata in questo Dizionario *Vecchio e Nuovo*, converrà che consulti il Dizionario *Nuovo e Vecchio*.

# D I Z I O N A R I O

VECCHIO E NUOVO

D I

## NOMENCLATURA CHIMICA.

Vecchi.

Nuovi corrispondenti.

A.

Ac.

Acciajo . . . . .	Acciajo.
Aceto ammoniacale . . . . .	{ Acetito ammoniacale, ossia d'ammoniaca.
Aceto d'argilla . . . . .	{ Acetito alluminoso, ossia d'allumine (a).
Aceto calcareo . . . . .	Acetito calcareo.
Aceto comune . . . . .	Acido acetoso.

Ace-

(a) Secondandosi in questa circostanza il metodo tenuto anche da' nomenclatori francesi, non si ripeteranno più questi due modi di esprimere la base di un sale neutro, ma verrà impiegato indistintamente o l'uno o l'altro.

Basta che ognuno sappia, in vista di questi due primi esempj, che si può prendere indistintamente ed a capriccio tanto, per esempio, l'aggettivo *alluminoso*, quanto il sostantivo di *allumine*.

A 2

## Vecchi.

## Nuovi corrispondenti.

Aceto distillato . . .	<i>Acido acetoso.</i>
Aceto di magnesia . . .	<i>Acetito di magnesia.</i>
Aceto marziale . . .	<i>Acetito di ferro.</i>
Aceto mercuriale . . .	<i>Acetito di mercurio.</i>
Aceto di piombo . . .	<i>Acetito di piombo.</i>
Aceto di potassa . . .	<i>Acetito di potassa.</i>
Aceto radicale . . .	<i>Acido acetico.</i>
Aceto di rame . . .	<i>Acetito di rame.</i>
Aceto di saturno . . .	<i>Acetito di piombo.</i>
Aceto di soda . . .	<i>Acetito di soda.</i>
Aceto di zinco . . .	<i>Acetito di zinco.</i>

## Acidi animali.

Gli Acidi animali secondo l'opinione de' Chimici nomenclatori sono 7; l'

*Acido bombico.*  
*Acido formico.*  
*Acido lattico.*  
*Acido litico.*  
*Acido prussico.*  
*Acido saccaro-lattico.*  
*Acido sebacico.*

## Acidi minerali.

Oggi si riducono a 15. gli Acidi minerali conosciuti, ed adottati dall'opinione de' Chimici nomenclatori, e sono; l'

*Acido carbonico.*  
*Acido fosforico.*  
*Acido fosforoso.*  
*Acido muriatico.*  
*Acido muriatico ossigenato.*

Aci-

Vecchi.

Nuovi corrispondenti.

Acidi minerali. . . .

Acido nitrico.  
 Acido nitrico ossigenato.  
 Acido nitroso.  
 Acido solforico.  
 Acido solforoso.  
 Acido boracico.  
 Acido fluorico.  
 Acido arsenico.  
 Acido molibbdico.  
 Acido tungstico.

Acidi minerali degli antichi . . . .

Qualora si trovi ne' Chimici antichi la parola *acidi minerali*, non si deve intendere che gli acidi Solforico, Nitrico, e Muriatico.

Acidi vegetabili . . . .

Gli Acidi vegetabili secondo l'opinione de' Chimici nomenclatori sono 13; l'

Acido acetico.  
 Acido acetoso.  
 Acido benzoico.  
 Acido canforico.  
 Acido citrico.  
 Acido gallico.  
 Acido malico.  
 Acido ossalico.  
 Acido piro-legnoso.  
 Acido piro-mucoso.  
 Acido piro-tartaroso.  
 Acido succinico.  
 Acido tartaroso.

## Vecchi.

## Nuovi corrispondenti.

Acido dell' acetosa . . .	Acido ossalico.
Acido dell' aceto . . .	Acido acetoso.
Acido acetoso . . .	Acido acetoso.
Acido acetoso radicale.	Acido acetico.
Acido aereo . . .	Acido carbonico.
Acido arsenicale . . .	Acido arsenico.
Acido de' bachi da seta.	Acido bombico.
Acido del belzuino . . .	Acido benzoico.
Acido benzonico . . .	Acido benzoico.
Acido belzuardico . . .	Acido litico.
Acido bombicino . . .	Acido bombico.
Acido del borrace . . .	Acido boracico.
Acido borracino . . .	Acido boracico.
Acido carbonoso . . .	Acido carbonico.
Acido del calcolo della vessica . . . . .	} Acido litico.
Acido del cedro . . .	Acido citrico.
Acido citrino . . .	Acido citrico.
Acido cretoso . . .	Acido carbonico.
Acido dei Sig. D'Elhuyar.	Acido tungstico.
Acido empireumatico del legno . . . . .	} Acido piro-legnoso.
Acido empireumatico del tartaro . . . . .	} Acido piro-tartaroso.
Acido empireumatico dello zucchero . . . . .	} Acido piro-mucoso.
Acido fluorico . . .	Acido fluorico.
Acido delle formiche . . .	Acido formico.
Acido formicino . . .	Acido formico.
Acido fosforico deflogi- sticato . . . . .	} Acido fosforico.
Acido fosforico flogi- sticato . . . . .	} Acido fosforoso.
Acido fosforico volatile.	Acido fosforoso.

Aci-

Vecchi.

Nuovi corrispondenti.

Acido del fosforo. . . . .	Acido fosforico.
Acido della galla. . . . .	Acido gallico.
Acido delle gomme, mucilaggini, farinacei, e sostanze zuccherose. }	Acido piro-mucoso.
Acido del grasso. . . . .	Acido sebacico.
Acido del latte. . . . .	Acido lattico.
Acido del legno. . . . .	Acido piro-legnoso.
Acido del limone. . . . .	Acido citrico.
Acido malusiano. . . . .	Acido malico.
Acido marino. . . . .	Acido muriatico.
Acido marino aereato. }	Acido muriatico ossige- nato.
Acido marino deflogi- sticato. . . . . }	Acido muriatico ossige- nato.
Acido mefitico. . . . .	Acido carbonico.
Acido della molibdena.	Acido molibdico.
Acido delle mucilaggini.	Acido piro-mucoso.
Acido nitroso bianco.	Acido nitrico.
Acido nitroso deflogi- sticato. . . . . }	Acido nitrico.
Acido nitroso flogisti- cato. . . . . }	Acido nitroso.
Acido nitroso fumante.	Acido nitroso.
Acido nitroso non fu- mante. . . . . }	Acido nitrico.
Acido nitroso rutilante.	Acido nitroso.
Acido perlato. . . . . }	Fosfato di soda soprassa- turato.
Acido pingue. . . . . }	Principio ipotetica di Me- yer.
Acido de' pomi e di mol- te altre frutta analoghe. }	Acido malico.

Vecchi.	Nuovi corrispondenti.
Acido regalino . . . .	Acido nitro-muriatico.
Acido saccarino . . . .	Acido ossalico.
Acido del sal di cucina .	Acido muriatico.
Acido del sal di latte .	Acido saccaro-lattico.
Acido del sal marino .	Acido muriatico.
Acido del sal sedativo .	Acido boracico.
Acido del sal del siero di latte . . . . .	} Acido saccaro-lattico.
Acido del siero inagrito .	
Acido sebaceo . . . . .	Acido sebacico.
Acido del sevo . . . . .	Acido sebacico.
Acido siruposo . . . . .	Acido piro-mucoso.
Acido solforoso . . . . .	Acido solforoso.
Acido solforoso volatile .	Acido solforoso.
Acido spatico . . . . .	Acido fluorico.
Acido del succino . . . .	Acido succinico.
Acido del tartaro . . . .	Acido tartaroso.
Acido tartaroso . . . . .	Acido tartaroso.
Acido della tungstena .	Acido tungstico.
Acido tungstico . . . . .	Acido tungstico.
Acido vitriuolico . . . .	Acido solforico.
Acido vitriuolico con- creto . . . . .	} Acido solforico glaciale.
Acido vitriuolico flogi- sticato . . . . .	
Acido vitriuolico gla- ciale . . . . .	} Acido solforico glaciale.
Acido del Wolfram . . . .	
Acido dell'orina . . . . .	Acido fosforico.
Acido dello zolfo . . . .	Acido solforico.
Acido dello zolfo con- centrato . . . . .	} Acido solforico.
Acido dello zucchero .	

Aci-



Vecchi.

Nuovi corrispondenti.

Acqua forte . . . . .	{	Acido nitrico del commercio.
Acqua Kali degl' Inglesi.	{	Carbonato di potassa fluore.
Acqua di luce . . . . .	{	Saponulo d' ammoniaca.
Acqua madre del nitro.	{	Nitrato di calce.
Acqua madre del sal marino . . . . .	{	Muriato di calce.
Acqua di mare . . . . .	{	Acqua salino-muriatica.
Acqua mercuriale . . . . .	{	Nitrato di mercurio in dissoluzione.
Acqua di monte Grotto.	{	Acqua muriatico-solforica di calce calda.
Acqua del monte d'Oro.	{	Acqua acidula calda.
Acqua di Nocera . . . . .	{	Acqua magnesiano-argillosa. Moltissime volte ho ritrovato quest' acqua purissima, ed affatto spoglia di qualunque sostanza straniera.
Acqua di Passi . . . . .	{	Acqua ferruginoso-composta.
Acqua di Recoaro . . . . .	{	Acqua ferruginoso-gazosa.
Acqua regia . . . . .	{	Acido nitro-muriatico.
Acqua di Spa . . . . .	{	Acqua ferruginoso-gazosa.
Acqua stigia . . . . .	{	Acido nitro-muriatico per mezzo del muriato ammoniacale.
Acqua del Tettuccio . . . . .	{	Acqua salino-muriatica.

Ac-

Vecchi.

Nuovi corrispondenti.

Acqua vegeto-minerale. { *Acetito di piombo allungato in acqua con alcool.*

Acqua della Vergine o di Monte ortone. { *Acqua muriatico-solforico di calce calda.*

Acquavite . . . . . { *Alcool allungato in acqua.*

Acque acidule. . . . . { *Acque acidule, o acque impregnate di acido carbonico.*

Acque aromatiche. . . . . { *Aromo disperso nell'acqua.*

Acque epatiche. . . . . { *Acque solforate o solfo-rose.*

Acque gazose. . . . . { *Acque impregnate di acido carbonico.*

Acque madri . . . . . { *Residuo salino deliquescente.*

Acque spiritose aromatiche . . . . . { *Aromo disciolto nell'alcool.*

A f.

Affinità Chimiche. . . . . { *Affinità. Attrazioni chimiche.*

A g.

Agarico minerale. . . . . { *Argilla con terra silicea e calcarea.*

Aggregati. . . . . *Aggregati.*

Aggregazione . . . . . *Aggregazione.*

A I.

Vecchi.

Nuovi corrispondenti.

## A l.

Alabastro . . . . .	Carbonato calcareo.
Albero di Diana . . . . .	{ Unione di argento e mercurio cristallizzato per mezzo dell'acido nitrico.
Alcali ammoniacale caustico . . . . .	} Ammoniaca.
Alcali ammoniacale concreto . . . . .	} Carbonato ammoniacale.
Alcali ammoniacale spiritoso . . . . .	{ Carbonato ammoniacale alcoolizzato.
Alcali ammoniacale succinato . . . . .	} Succinato ammoniacale.
Alcali animale . . . . .	Carbonato ammoniacale.
Alcali caustico perfetto . . . . .	Soda e Potassa.
Alcali effervescenti . . . . .	Carbonati alcalini.
Alcali fissi puri . . . . .	Soda e Potassa.
Alcali fisso minerale aereato . . . . .	} Carbonato di soda.
Alcali fisso minerale effervescente . . . . .	} Carbonato di soda.
Alcali fisso di tartaro caustico . . . . .	} Potassa.
Alcali fisso di tartaro non caustico o effervescente . . . . .	} Carbonato di potassa.
Alcali fisso vegetale . . . . .	Carbonato di potassa.
Alcali fisso vegetale effervescente . . . . .	} Carbonato di potassa.

Al-

Vecchi.

Nuovi corrispondenti.

Alcali flogisticato. . . . .	}	<i>Prussiato di potassa ferruginoso non saturato.</i>
Alcali in generale . . . . .		
Alcali marino caustico. . . . .		<i>Soda.</i>
Alcali marino non caustico . . . . .	}	<i>Carbonato di soda.</i>
Alcali minerale acetato. . . . .		
Alcali minerale puro . . . . .		<i>Soda.</i>
Alcali minerale tartarizzato . . . . .	}	<i>Tartrito di soda.</i>
Alcali minerale vitriolato . . . . .		
Alcali di nitro . . . . .		<i>Carbonato di potassa.</i>
Alcali prussiano . . . . .	}	<i>Prussiato di potassa ferruginoso saturato.</i>
Alcali di tartaro . . . . .		
Alcali vegetabile aereato. . . . .		<i>Carbonato di potassa.</i>
Alcali vegetabile acetato. . . . .		<i>Acetito di potassa.</i>
Alcali vegetabile caustico . . . . .	}	<i>Potassa.</i>
Alcali vegetabile estemporaneo . . . . .		
Alcali vegetabile fisso . . . . .		<i>Carbonato di potassa.</i>
Alcali vegetabile tartarizzato . . . . .	}	<i>Solfato di potassa.</i>
Alcali vegetabile puro . . . . .		
Alcali vegetabile vitriolato . . . . .	}	<i>Solfato di potassa.</i>
Alcali volatile animale . . . . .		
Alcali volatile caustico. . . . .		<i>Ammoniaca.</i>
Alcali volatile concreto. . . . .		<i>Carbonato d' ammoniaca.</i>
Alcali volatile effervescente . . . . .	}	<i>Carbonato ammoniacale.</i>
Alcali volatile fluore. . . . .		

Al-

Vecchi.

Nuovi corrispondenti.

Alcali volatile puro . . . *Ammoniaca.*  
 Alcali urinoso . . . . *Ammoniaca.*  
 Alcaligeno ( principio ) . *Azoto.*

Alkaeste . . . . . } *Dissolvente universale ;  
 la cui esistenza era  
 stata supposta dagli  
 Alchimisti.*

Alkaeste di Respur . . . } *Potassa mescolata con ossi-  
 do di zinco.*

Alkaeste di Vanhelmon- } *Carbonato di potassa.*  
 zio . . . . .

Allume . . . . . *Solfato d' allumine.*

Allume di Costantino- } *Solfato d' allumine.*  
 poli . . . . .

Allume di feccia . . . *Carbonato di potassa im-  
 puro.*

Allume marino . . . *Muriato d' allumine.*

Allume nitroso . . . *Nitrato d' allumine.*

Allume di rocca . . . *Solfato d' allumine.*

Allume di Roma . . . *Solfato d' allumine.*

Allume di Svezia . . . *Solfato d' allumine.*

Allume usto . . . . . } *Solfato d' allumine con me-  
 no acqua di cristalliz-  
 zazione.*

A m.

Amalgama . . . . . *Amalgama.*

Amal-

Vecchi.

Nuovi corrispondenti.

Amalgama d' argento . . . . .	} <i>Amalgama ec.</i>
Amalgama di bismuto . . . . .	
Amalgama d' oro . . . . .	
Amalgama di piombo . . . . .	
Amalgama di rame . . . . .	
Amalgama di stagno . . . . .	
Amalgama di zinco . . . . .	

Ambra gialla . . . . . *Saccino.*

Amianto . . . . .	} <i>Amianto.</i> Pietra composta di silice, di magnesia, di calce, di solfato baritico, d' allumine e di ferro.

Amido . . . . .	} <i>Amido.</i> <i>Fecola di formento.</i>

Ammoniacò fosforico . . . . . *Fosfato d' ammoniaca.*  
Ammoniacò spatico . . . . . *Fluato ammoniacale.*

A B.

Antimonio crudo . . . . . *Solfuro d' antimonio.*

Antimonio diaforetico lavato . . . . .	} <i>Ossido bianco d' antimo- nio per mezzo del ni- tro.</i>

Antimonio diaforetico non lavato . . . . .	} <i>Ossido bianco d' antimo- nio per mezzo del ni- tro con carbonato di potassa.</i>

An-

Vecchi.

Nuovi corrispondenti.

Antimonio diaforetico } Ossido bianco d' antimo-  
regolino . . . . . } nio per mezzo del ni-  
tro.

Antimonio giacintino } Ossido d' antimonio solfo-  
rato vetroso.

Antimonio muriatizzato } Muriato d' antimonio su-  
degli' Inglesi . . . . } blimato.

A q.

Aquila alba . . . . . } Muriato dolce di mercurio  
sublimato.

A r.

Arcano corallino . . . . } Ossido di mercurio rosso  
per mezzo dell' acido  
nitrico.

Arcano duplicato . . . . Solfato di potassa.

Arcano di tartaro di } Acetito di potassa.  
Basilio Valentino . . . . }

Arcano di tartaro di Pa- } Acetito di potassa.  
racelso . . . . . }

Ardesia . . . . . } Ardesia:  
L'ardesia o schisto è una  
pietra composta di allumine,  
di silice, di carbonato di  
magnesia, di calce e di ferro.

Ar-

Vecchi.

Nuovi corrispondenti.

Ardesia piritosa . . . . .	}	<i>Ardesia piritosa</i> E' composta di allumine, di silice, di solfaro di ferro, di carbonato di calce e di magnesia.
Argento . . . . .		<i>Argento.</i>
Argento corneo . . . . .		<i>Muriato d' argento.</i>
Argento fulminante . . . . .	}	<i>Ossido d' argento ammo- niacale.</i>
Argento nitrato . . . . .		<i>Nitrato d' argento fuso.</i>
Argento vivo . . . . .		<i>Mercurio.</i>
Argilla comune . . . . .	}	<i>Argilla, (miscuglio d' al- lumine e di silice).</i>
Argilla cretosa . . . . .		<i>Carbonato alluminoso.</i>
Argilla effervescente . . . . .		<i>Carbonato alluminoso.</i>
Argilla pura . . . . .		<i>Allumine.</i>
Argilla spatica . . . . .		<i>Fluato d' allumine.</i>
Aria . . . . .		<i>Aria.</i>
Aria acida vitriuolica . . . . .		<i>Gas acido solforoso.</i>
Aria alcalina . . . . .		<i>Gas ammoniacale.</i>
Aria atmosferica . . . . .		<i>Aria atmosferica.</i>
Aria deflogisticata . . . . .		<i>Gas ossigeno.</i>
Aria empireale . . . . .		<i>Gas ossigeno.</i>
Aria fattizia . . . . .		<i>Gas acido carbonico.</i>
Aria fissa . . . . .		<i>Gas acido carbonico.</i>
Aria fissata . . . . .		<i>Gas acido carbonico.</i>
Aria flogisticata . . . . .		<i>Gas azoto.</i>
Aria del fuoco di Schée- le . . . . .	}	<i>Gas ossigeno.</i>
Aria guasta . . . . .		<i>Gas azoto.</i>
Aria infiammabile . . . . .		<i>Gas idrogeno.</i>
Aria infiammabile delle paludi . . . . .	}	<i>Gas idrogeno azotata.</i>
Aria marina . . . . .		<i>Gas acido muriatico.</i>

Tom. IV.

B

Aria

Vecchi.

Nuovi corrispondenti.

Aria pura . . . . .	{	Gas ossigeno. Aria vitale.
Aria puzzolente di zolfo . . . . .	}	Gas idrogeno solforato.
Aria solida di Hales . . . . .	.	Gas acido carbonico.
Aria viziata . . . . .	.	Gas azoto.
Aria vitale . . . . .	{	Gas ossigeno. Aria vitale.
Arsenico bianco (calce d') . . . . .	}	Ossido d'arsenico.
Arsenico (regolo d') . . . . .	.	Arsenico.
Arsenico rosso . . . . .	}	Ossido d'arsenico solforato rosso.

## A s.

Asbesto . . . . .	{	Asbesto. Pietra composta di silice, di magnesia, di carbonato di calce, d'allumine e di ferro.
-------------------	---	---

## A t.

Atmosfera . . . . .	.	Atmosfera.
Attrazioni . . . . .	.	Attrazioni.
Attrazioni elettive . . . . .	.	Attrazioni elettive.

## A z.

Azzurro di Berlino . . . . .	.	Prussiato di ferro.
Azzurro di cobalto . . . . .	{	Ossido di cobalto vitreo con silice.
Azzurro di Prussia . . . . .	.	Prussiato di ferro.

B a.

Vecchi.

Nuovi corrispondenti.

B.

Ba.

Balsami . . . . . Balsami.

Balsami naturali . . . . . *Balsami naturali.*  
 Sono resine unite ad un sal acido concreto di odor soave, come sono il belzui-  
 no, il balsamo tolutano, e peruano, lo storace ec.

Balsamo di zolfo . . . . . *Solfuro d'olio volatile.*  
*Solfuro d'olio fisso.*

Balsamo di zolfo anica-  
 to . . . . . *Solfuro d'olio d'anici.*

Balsamo di zolfo tere-  
 bintinato . . . . . *Solfuro d'olio volatile di terebinto.*

Balsamo di zolfo del  
 Rolando . . . . . *Solfuro di olio fisso canforato.*

Barota ( terra pesante ). *Barite.*

Barota effervescente. *Carbonato di barite.*

Base salificabile ( vedi  
 sostanze salificabili ). *Radicale salificabile.*

Base dell'acido borra-  
 cico . . . . . *Ignota. Radicale boracico.*

Base dell'acido fluori-  
 co . . . . . *Ignota. Radicale fluorico.*

Base dell'acido cretoso,  
 aria fissa ec. . . . . *Carbonio.*

Base dell'acido del fos-  
 foro . . . . . *Fosforo.*

Vecchi.

Nuovi corrispondenti.

Base dell'acido marino }  
 deflogisticato ed ae- }  
 reato . . . . . }  
 Base dell'acido marino }  
 flogisticato . . . . . }

La base di questi acidi è ignota. Viene perciò chiamata col nome generico, *Radiale muriatico*.

Base dell'acido nitroso }  
 flogisticato, deflogisti- }  
 cato, ed aereato . . . }

*Azoto*.

Base dell'acido solforo- }  
 so, vitriulico, e vi- }  
 triulico concentrato. }

*Zolfo*.

Base degli alcali fissi . }

*Radiale ignoto*.

Si presume che sia l'azoto.

Base dell'alcali volati- }  
 le . . . . . }

*Azoto*.

Base dell'aria atmosfe- }  
 rica . . . . . }

*Azoto ed ossigeno*.

Base dell'aria fissa o gas }  
 acido carbonico. . . . }

*Carbonio*.

Base dell'aria vitale, de- }  
 flogisticata ec. . . . }

*Ossigeno*.

Basi degli acidi anima- }  
 li . . . . . }

I radicali sono il carbonio, l'idrogeno, l'azoto, ed il fosforo. Queste sono tutte le basi che possono aver luogo alla formazione degli acidi tutti animali mercè l'addizione dell'ossigeno. Non tutti però contengono il fosforo.

Ba-

Vecchi .

Nuovi corrispondenti.

Basi degli acidi metallici . . . . . } Il radicale degli acidi metallici è la loro propria sostanza metallica .

Basi degli acidi vegetabili . . . . . } I radicali sono il carbonio e l'idrogeno secondo i nomenclatori .

B e.

Belletto bianco . . . . . } Ossido bianco di bismuto per mezzo dell' acido nitrico .

Belzuar fossile . . . . . Carbonato calcareo .

Belzuar minerale . . . . . Carbonato calcareo .

Belzuino . . . . . Belzuino .

Belzuoni . . . . . Benzoati .

Bezoartico minerale lavato . . . . . } Ossido d' antimonio .

Bi.

Biacca . . . . . } Ossido di piombo bianco per mezzo dell' acido acetoso .

Bismuto . . . . . Bismuto .

Vecchi .

Nuovi corrispondenti .

Bitumi . . . . .

**Bitumi naturali .**

Sostanze vegeto - animali travagliate dal tempo . Succini colorati , Asfalti o bitumi judaici , Carboni di terra , Petrolei , Succini neri , ec. sono altrettanti bitumi .

## B I.

Blanckmal . . . . . Solfuro d'argento .  
 Blenda o falsa galena . Solfuro di zinco .

## B o.

Bolo armeno bianco . . . . . Argilla cretosa .  
 Bolo armeno giallo . . . . . } Argilla cretosa con ossido di ferro .  
 Bolo armeno rosso . . . . . } Argilla cretosa con ossido di ferro .  
 Borrace alluminoso . . . . . Borato d'allumine .  
 Borrace ammoniacale . . . . . Borato ammoniacale .  
 Borrace d'antimonio . . . . . Borato d'antimonio .  
 Borrace argilloso . . . . . Borato d'allumine .  
 Borrace calcareo . . . . . Borato calcareo .  
 Borrace di cobalto . . . . . Borato di cobalto .  
 Borrace greggio del commercio . . . . . } Borato soprassaturato di soda .  
 Borrace comune saturato di acido borracico . } Borato di soda .  
 Borrace di magnesia . . . . . Borato magnesiano .  
 Borrace marziale . . . . . Borato di ferro .  
 Borrace di mercurio . . . . . Borato di mercurio .

Bor-

Vecchi.

Nuovi corrispondenti.

Borracce pesante o barotico . . . . .	}	Borato baritico.
Borracce di rame . . . . .		Borato di rame.
Borracce vegetale . . . . .		Borato di potassa.
Borracce di zinco . . . . .		Borato di zinco.

B r.

Bronzo . . . . .	}	Bronzo.
		Leghe di rame e di stagno.

B u.

Butirro d'antimonio . . . . .	}	Muriato d'antimonio sublimato.
Butirro d'antimonio liquido . . . . .		Acido solforico-muriatico antimoniato.
Butirro d'arsenico . . . . .	}	Muriato d'arsenico sublimato.
Butirro di bismuto . . . . .		Muriato di bismuto sublimato.
Butirro di stagno . . . . .	}	Muriato di stagno sublimato.
Butirro di stagno solido di Baumé . . . . .		Muriato di stagno concreto.
Butirro di zinco . . . . .	}	Muriato di zinco sublimato.
Butirro di zolfo lavato . . . . .		Zolfo precipitato . Zolfo.

C.

C a.

Calce d'argento . . . . .	Ossido d'argento.
---------------------------	-------------------

## Vecchi.

## Nuovi corrispondenti.

Calce bianca d'antimonio . . . . .	}	Ossido bianco d'antimonio .
Calce bianca d'arsenico . . . . .		Ossido bianco d'arsenico .
Calce bianca di bismuto . . . . .	}	Ossido bianco di bismuto .
Calce bianca di manganese . . . . .		Ossido bianco di manganese .
Calce bianca di stagno o stagno calcinato . . . . .	}	Ossido bianco di stagno .
Calce bianca di zinco . . . . .		Ossido bianco di zinco .
Calce bigia d'antimonio . . . . .	}	Ossido bigio d'antimonio .
Calce bigia d'arsenico . . . . .		Ossido bigio d'arsenico .
Calce bigia di bismuto . . . . .	}	Ossido bigio di bismuto .
Calce bigia di cobalto . . . . .		Ossido bigio di cobalto .
Calce bigia di piombo . . . . .	}	Ossido bigio di piombo .
Calce bigia di stagno . . . . .		Ossido bigio di stagno .
Calce bigia di tungstena . . . . .	}	Ossido bigio di tungsteno .
Calce bigia di zinco . . . . .		Ossido bigio di zinco .
Calce fluorata . . . . .		Fluato calcareo .
Calce gialla d'oro . . . . .		Ossido giallo d'oro .
Calce gialla di platina . . . . .		Ossido giallo di platino .
Calce di molibdena . . . . .		Ossido di molibdeno .
Calce nativa . . . . .		Calce .
Calce nera di manganese . . . . .	}	Ossido nero di manganese .
Calce di nickel . . . . .		Ossido di nickel .
Calce rossa bruna di rame . . . . .	}	Ossido rosso bruno di rame .
Calce rossa d'oro . . . . .		Ossido rosso d'oro .

Cal-

Vecchi.

Nuovi corrispondenti.

Calce verde o azzurra di rame . . . . . } Ossido verde o azzurro di rame.

Calce viva . . . . . } Calce.

Calci metalliche . . . . . } Ossidi metallici.

Calcolo della vescica . . . . . } Acido litico.

Calomelano del Rive-rio . . . . . } Mercurio dolce di mercurio sublimato.

Calor fissato . . . . . }  
 Calor latente . . . . . } Calorico combinato.  
 Calor occulto . . . . . }

Canfora . . . . . } Canfora.

Canforiti ( sali ) . . . . . } Canforati.

Carbon puro . . . . . } Carbonio.

Caustico . . . . . } Principio ipotetico di Meyer.

Caustico antimoniaie . . . . . } Mercurio d'antimonio sublimato.

Caustico lunare . . . . . } Nitrato d'argento fuso.

Caustico salino . . . . . } Potassa fusa, o Soda fusa.

Caustico del Vessalio . . . . . } Potassa fusa, o Soda fusa.

Ce.

Ceneri clavellate . . . . . } Carbonato di potassa impuro.

Ceneri di soda . . . . . } Carbonato di soda impuro.

Cerotti di Cerussa. Dichilon semplice, ec. } Saponi metallici.

Ce-

Vecchi.

Nuovi corrispondenti:

Cerussa . . . . . } Ossido bianco di piombo  
per mezzo dell' acido  
acetoso.

Cerussa d' antimonio . . . } Ossido d' antimonio bian-  
co per precipitazione.

Ch.

Chermes minerale . . . } Ossido d' antimonio sol-  
forato rosso.

C i.

Cinabro artificiale . . . } Solfuro di mercurio rosso  
artificiale.

Cinabro nativo. . . . . } Solfuro di mercurio ros-  
so nativo.

Citrati ( sali ) . . . . . Citrati.

C o.

Cobalto . . . . . Cobalto.

Colcotar. . . . . Solfato rosso di ferro.

Copparosa azzurra . . . Solfato di rame.

Copparosa bianca . . . Solfato di zinco.

Copparosa verde . . . Solfato di ferro.

Coralli bianchi . . . }  
Coralli rossi . . . } Carbonato di calce:

Corno di cervo filoso- }  
fico . . . . . } Fosfato calcareo.

Corno di cervo usto . . . }

Cotone filosofico . . . } Ossido bianco sublimato di  
zinco.

C r.

Vecchi.

Nuovi corrispondenti.

## C r.

Cranio umano . . . . .	Fosfato calcareo.
Cremor di calce . . . . .	Carbonato di calce.
Cremor di tartaro . . . . .	{ Tartrito acidulo di po- tassa.
Creta . . . . .	Carbonato di calce.
Creta ammoniacale . . . . .	Carbonato ammoniacale.
Creta argillosa . . . . .	Carbonato alluminoso.
Creta barotica . . . . .	Carbonato baritico.
Creta magnesiana . . . . .	Carbonato magnesiano.
Creta marziale . . . . .	Carbonato di ferro.
Creta pesante . . . . .	Carbonato baritico.
Creta di piombo . . . . .	Carbonato di piombo.
Creta di potassa . . . . .	Carbonato di potassa.
Creta di soda . . . . .	Carbonato di soda.
Creta o spato calcareo . . . . .	{ Carbonato di calce o cal- careo.
Creta di zinco . . . . .	Carbonato di zinco.
Crisocolla . . . . .	{ Borato di soda, o borato saturato di soda.
Crisopazio . . . . .	{ Crisopazio. Quest' è una pietra verde, gnola composta di silice, di calce, di magnesia, di ferro, di rame e di acido fluorico.
Cristalli di luna . . . . .	{ Nitrato d' argento cristal- lizzato.
Cristalli di soda . . . . .	{ Carbonato di soda cri- stallizzato.
Cristalli di tartaro . . . . .	{ Tartrito acidulo di po- tassa.

Cri-

Vecchi.

Nuovi corrispondenti.

Cristalli di venere . . . { *Acetito di rame cristallizzato.*

Cristalli di verderame . . . { *Acetito di rame cristallizzato.*

Cristallo minerale . . . { *Nitrato di potassa meschiato con solfato di potassa.*

Cristallo di rocca bianco . . . . . { *Quarzo trasparente bianco.*  
 Questa è la pietra in cui la terra silicea sembra essere in istato di quasi tutta purità: dico quasi, poichè Bergman nell'analisi del cristallo di rocca vi ha ritrovato qualche picciola porzione di allumine e di calce.

Cristallo di rocca colorato . . . . . { *Quarzo trasparente colorato.*  
 Non havvi, per quanto si sappia, che il ferro, che modifichi il color bianco del cristallo puro in varie tinte. Il falso rubino; il topazzo di Boemia; il topazzo affumato; il falso smeraldo; il zaffiro d'acqua; l'amaristo violaceo; altro non sono che modificazioni diverse del cristallo di rocca.

Croco di marte . . . . . { *Ossido di ferro carbonato.*

Croco di marte apertiente . . . . . { *Ossido di ferro giallo carbonato.*

Cro-

Vecehi. Nuovi corrispondenti.

- Croco di marte aperi-  
 riente di Stahl. . . . . { Ossido di ferro rosso per  
 precipitazione.
- Croco di marte di Zewel-  
 fero . . . . . { Ossido di ferro per mez-  
 zo della detonazione col  
 nitro.
- Croco di marte astringe-  
 gente . . . . . { Ossido di ferro rosso scu-  
 ro carbonato.
- Croco de' metalli . . . . . { Ossido d' antimonio sol-  
 forato semivetroso.

D.

Di.

- Diamante . . . . . { Pietra vetrosa combusti-  
 bile volatile . Dia-  
 mante.
- Diana . . . . . Argento.

- Diaspro . . . . . { Diaspro.  
 Il Diaspro è una pietra  
 durissima composta di silice,  
 d'allumine e di ferro. Dal-  
 la quantità di ferro e dalla  
 varia sua modificazione ri-  
 sulta il diaspro sanguigno,  
 verde, ec.

E.

Em.

- Emetico . . . . . { Tartrito di potassa anti-  
 moniato.

Em-

Vecchi.

Nuovi corrispondenti.

Empireale . . . . . Gas ossigeno.

E n.

Ente di marte. . . . . { Muriato ammoniacale con  
ossido di ferro subli-  
mato.

Ente di venere. . . . . { Muriato ammoniacale con  
poco ossido di rame su-  
blimato.

E p.

Epar . . . . . Solfuri.  
Epari solforosi . . . . . Solfuri alcalini.

E s s.

Essenze . . . . . Oli volatili.  
Estratti gommosi . . . . . Estrattivo (Principio).  
Estrattivo-resinosi.

Estratti gommo-resinosi. } Materie estrattive nelle qua-  
li prevale il principio estrat-  
tivo o gommoso al principio  
resinoso.

Estratti resino-gommosi. } Resino-estrattivi.  
Materie estrattive nelle  
quali prevale il principio re-  
sinoso al principio estrattivo  
ossia gommoso.

Estratto . . . . . Materia estrattiva.

Estrat-

Vecchi.

Nuovi corrispondenti.

Estratto di saturno di Goulard . . . . . { Acetito di piombo allungato.

E t.

Etere acetoso . . . . . Etere acetico.  
 Etere di Frobenio . . . . . Etere solforico.  
 Etere marino . . . . . Etere muriatico?  
 Etere nitroso . . . . . Etere nitrico.  
 Etere vitriulico . . . . . Etere solforico.

Etiopie antimoniale . . . . . { Solfuro di mercurio antimoniato.

Etiopie marziale . . . . . Ossido di ferro nero.

Etiopie minerale senza fuoco . . . . . } Solfuro di mercurio nero.

Etiopie minerale col fuoco . . . . . } Ossido di mercurio solforato nero.

Etiopie per se . . . . . } Ossido di mercurio nericcio.

Etiopie vegetabile . . . . . { Opio carbonizzato con poco acido acetoso e tartaroso.

F.

F a.

Farina fossile . . . . . { Farina fossile?  
 Dietro l'analisi del Fabroni si sa ch'è composta di silice, magnesia, argilla, calce, ferro ed acqua.

F e.

Vecchi.

Nuovi corrispondenti.

Fe.

Fecole delle piante . . .	Fecole.
Fegati di zolfo . . .	Solfuri alcalini.
Fegati di zolfo terrosi . . .	Solfuri terrosi.
Fegato d' antimonio . . .	{ Ossido d' antimonio solfo- rato.
Fegato d' arsenico . . .	
Fegato di zolfo alca- lino . . . . .	{ Solfuro alcalino .
Fegato di zolfo alcalino volatile . . . . .	
Fegato di zolfo antimo- niato . . . . .	{ Solfuro alcalino antimo- niato.
Fegato di zolfo a base d' alcali fissi mine- rale . . . . .	{ Solfuro di soda.
Fegato di zolfo a base d' alcali fissi vegeta- bile . . . . .	{ Solfuro di potassa.
Fegato di zolfo baroti- co o a base di terra pesante . . . . .	{ Solfuro baritico o di ba- rite.
Fegato di zolfo calcareo o a base di terra cal- careo . . . . .	{ Solfuro calcareo o di cal- ce.
Fegato di zolfo magne- siano o a base di ma- gnesia . . . . .	{ Solfuro magnesiano.

Felds-

Vecchi.

Nuovi corrispondenti.

Feldspato . . . . .	{ <i>Feldspato.</i> E' composto di silice , di allumine , di barite e di magnesia. <i>Carbonato di ferro.</i> <i>Fosfuro di ferro.</i> <i>Ferro.</i> <i>Carbonato di ferro.</i>
Ferro aereato . . . . .	
Ferro d' acqua . . . . .	
Ferro . . . . .	
Ferro spatico . . . . .	

F i.

Fiori ammoniacali con rame . . . . .	{ <i>Muriato ammoniacale con                  ossido di rame sublimato.</i> <i>Ossido d' antimonio subli-                  mato.</i> <i>Ossido d' antimonio su-                  blimato.</i> <i>Ossido d' arsenico .</i> <i>Acido benzoico sublima-                  to.</i> <i>Ossido di bismuto subli-                  mato.</i> <i>Ossidi metallici sublimati.</i> <i>Muriato ammoniacale su-                  blimato.</i> <i>Muriato ammoniacale con                  ossido di ferro subli-                  mato.</i> <i>Ossido di stagno subli-                  mato.</i> <i>Ossido di zinco sublima-                  to.</i> <i>Zolfo sublimato.</i>
Fiori d' antimonio . . . . .	
Fiori argentini di regolo d' antimonio . . . . .	
Fiori d' arsenico . . . . .	
Fiori di belzuino . . . . .	
Fiori di bismuto . . . . .	
Fiori metallici . . . . .	
Fiori di sal ammoniaco . . . . .	
Fiori di sal ammoniaco marziati . . . . .	
Fiori di stagno . . . . .	
Fiori di zinco . . . . .	
Fiori di zolfo . . . . .	

Vecchi.

Nuovi corrispondenti.

## F I.

Flemma di fuliggine distillata. . . . .	}	<i>Acido piro-lignito con poca ammoniacca.</i>
Flemma di legni distillata. . . . .		
Flemma di legno santo distillata. . . . .	}	<i>Acido piro-legnoso.</i>
Flogistico . . . . .	}	<i>Principio ipotetico di Sthal.</i>
Flogistico di Kirwan . . . . .		
Fluidi aeriformi . . . . .	}	<i>Gas infiammabile.</i>
Fluidi elastici . . . . .		
Fluidi aeriformi respirabili e serventi alla combustione. . . . .	}	<i>Aria vitale ossia gas ossigeno.</i>
	}	<i>Aria atmosferica.</i>
Fluidi aeriformi non respirabili, non serventi alla combustione, non salini e non dissolubili nell' acqua . . . . .	}	<i>Gas azoto.</i>
	}	<i>Gas nitroso.</i>
	}	<i>Gas acido acetoso.</i>
	}	<i>Gas acido carbonico.</i>
	}	<i>Gas ammoniacale.</i>
	}	<i>Gas acido fluorico.</i>
	}	<i>Gas acido muriatico.</i>
	}	<i>Gas acido muriatico ossigenato.</i>
	}	<i>Gas acido nitroso.</i>
	}	<i>Gas acido prussico.</i>
	}	<i>Gas acido solforoso.</i>

Flui-

Vecchi.

Nuovi corrispondenti.

Fluidi aeriformi non respirabili, non serventi alla combustione, che sono infiammabili.

*Gas idrogeno.*  
*Gas idrogeno azotato.*  
*Gas idrogeno carbonato.*  
*Gas idrogeno fosforato.*  
*Gas idrogeno solforato.*

Fluido igneo . . . . .	Calorico.
Fluore ammoniacale . . . . .	Fluato ammoniacale.
Fluore argilloso . . . . .	Fluato d' allumine.
Fluore barotico . . . . .	Fluato baritico.
Fluore di calce . . . . .	Fluato calcareo.
Fluore magnesiano . . . . .	Fluato di magnesia.
Fluore pesante . . . . .	Fluato baritico.
Fluore di potassa . . . . .	Fluato di potassa.
Fluore di soda . . . . .	Fluato di soda.
Fluore spatico . . . . .	Fluato di calce.
Fluore tartaroso . . . . .	Fluato di tartaro.

F o .

Fondente di Rotrou . . . . .	} Ossido bianco d' antimonio non lavato.
Formiati ( sali ) . . . . .	
Fosfato ammoniacale . . . . .	Fosfato d' ammoniaca.
Fosfato barotico . . . . .	Fosfato baritico.
Fosfato calcareo . . . . .	Fosfato di calce.
Fosfato di magnesia . . . . .	Fosfato magnesiano.
Fosfato di potassa . . . . .	Fosfato di potassa.
Fosfato di soda . . . . .	Fosfato di soda.
Fosforo di Badouin . . . . .	Nitrito calcareo secco.
Fosforo di Homberg . . . . .	Muriato calcareo secco.
Fosforo di Kunkel . . . . .	Fosforo.
Fosforo liquido del Sig. Cadet . . . . .	} Acetito d' arsenico.
Fossili ( sostanze ) . . . . .	

C 2

Fram-

Vecchi.

Nuovi corrispondenti.

F r.

Frammenti preziosi. . . Pietre gemme.

F u.

Fuoco . . . . . { Fuoco ; cioè ,  
 . . . . . { Calorico e luce combinati  
 . . . . . { insieme ,

G.

G a.

Galati ( sali ) . . . . . Lattati.  
 Galena . . . . . Solfuro di piombo.  
 Gas . . . . . Gas.  
 Gas acido acetoso . . . Gas acido acetoso.  
 Gas acido cretoso . . . Gas acido carbonico.  
 Gas acido fluorico . . . Gas acido fluorico.  
 Gas acido marino . . . Gas acido muriatico.  
 Gas acido marino deflo- { Gas acido muriatico ossi-  
 gisticato . . . . . genato.  
 Gas acido muriatico . . Gas acido muriatico.  
 Gas acido muriatico ae- { Gas acido muriatico ossi-  
 reato . . . . . genato.  
 Gas acido nitroso . . . Gas acido nitroso.  
 Gas acido solforoso . . Gas acido solforico.  
 Gas acido spatico . . . Gas acido fluorico.  
 Gas alcalino . . . . . { Gas ammoniacale.  
 Gas alcalino volatile }  
 Gas epatico . . . . . Gas idrogeno solforato.  
 Gas flogisticato . . . Gas azoto.  
 Gas fosforico del Sig. } Gas idrogeno fosforato.  
 Gengembre . . . . .

Gas

Vecchi. Nuovi corrispondenti.

Gas infiammabile. . . . .	Gas idrogeno.
Gas infiammabile carbonoso . . . . .	} Gas idrogeno carbonato.
Gas infiammabile azotato.	
Gas infiammabile delle paludi, stagni ec.	} Gas idrogeno carbonato, azotato ec.
Gas mefitico . . . . .	
Gas mofetico . . . . .	Gas acido carbonico.
Gas nitroso . . . . .	Gas azoto.
Gas prussiano . . . . .	} Gas ossido nitroso.
Gas solforoso . . . . .	
	Gas nitroso.
	Gas acido prussico.
	} Gas solforoso.
	Gas ossido solforoso.

G e.

Gelatine . . . . .	} Gelatine ( vedi il Dizionario nuovo e vecchio ) .
Gesso. . . . .	
	Solfato di calce.

G i.

Giacinto . . . . .	} Giacinto .
Giallo di vetro . . . . .	Ossido giallo di piombo.
Gilla vitriuoli . . . . .	Solfato di zinco.
Giove . . . . .	Stagno.

G l.

Glutine di fermento ( colla ) . . . . .	} Glutinoso ( principio ) .
---	-----------------------------

G o.

Gomma o mucilaggine . . . . .	Gomma o mucoso.
	C 3 GOM-

Vecchi.

Nuovi corrispondenti.

Gomme resine natura-  
li . . . . .

*Resino-estrattivi naturali*.  
Entrano in questo numero  
l'incenso, il galbano, la  
scamonea, la gomma gutta,  
l'euforbio, l'assa fetida, l'a-  
loe, la mirra, la gomma  
ammoniaca, la gomma ela-  
stica ec.

G r.

Granato . . . . . Granato.

H.

He.

Hepar . . . . . *Solfuro*.  
Hepari alcalini . . . . . *Solfuri alcalini*.  
Hepari terrosi, . . . . . *Solfuri terrosi*.

I.

I d.

Idrargirio . . . . . *Mercurio*.

In,

Inchiostro simpatico del } *Muriato di cobalto*.  
Sig. Cadet . . . . . }  
Incrostazioni petrose } *Carbonato di calce*.  
naturali . . . . . }  
Indaco d'America . . . . . { *Fecola dell' indigofera tin-*  
 } *ctoria Linnei*.

J u.

Vecchi.

Nuovi corrispondenti.

Ju.

Juan blanca . . . . . Platino.

K.

Ka.

Karabe . . . . . Succina.

Ke.

Kermes . . . . . { Ossido d' antimonio solfu-  
rato rosso.

Kermes animale . . . . . { Cocciniglia.  
Grana chermes.

L.

La.

Lana filosofica . . . . . Ossido di zinco sublimato.

Lapis calaminare . . . . . Ossido di zinco.

Lapis ematite . . . . . Miniera di ferro.

Lapis judaico . . . . . Carbonato calcareo.

Lapislazzuli.

Lapislazzuli . . . . . Il lapislazzuli o pietra d'  
azzurro è composta di silice,  
di fluato di calce azzurro,  
di solfato di calce, e di  
ferro.

Lapis nero . . . . . Carburato di ferro impuro.

Lapis rosso . . . . . { Ossido rosso di ferro im-  
puro.

C A

Lat-

Vecchi.

Nuovi corrispondenti.

Latte di calce . . . } Calce stemperata nell' acqua.  
 Latte di zolfo . . . } Zolfo in polvere precipitato.

L e.

Lega dei metalli . . . Lega.

L i.

Ligniti ( sali ) . . . Piro-ligniti.  
 Liliun paracelsi . . . Alcool di potassa.  
 Liquor acetoso d' arsenico del Sig. Cadet } Acetito di arsenico.  
 Liquor anodino min. Hoff. } Etere solforico alcoolizzato.  
 Liquor di corno di cer- } Flemma ammoniacale.  
 vo . . . . . }  
 Liquor di corno di cer- } Succinato d' ammoniaca al-  
 vo succinato. } lungato con acqua.  
 Liquor fumante d' arse- } Acetito d' arsenico .  
 nico . . . . . }  
 Liquor fumante di Boy- } Solfuro ammoniacale .  
 le . . . . . }  
 Liquor fumante di Li- } Muriato di stagno fuman-  
 bavio . . . . . } te.  
 Liquor di sal di tar- } Carbonato di potassa .  
 taro . . . . . }  
 Liquor salino volatile . Acetito d' ammoniaca .  
 Liquor saturato della }  
 parte colorante dell' } Prussiato di potassa .  
 azzurro di Berlino . }  
 Liquor di selce . . . } Potassa silicea in liquo-  
 re . }

Lis-

Vecchi. Nuovi corrispondenti.

Lissivia de'saponaj . . . . .	}	Dissoluzion di soda.
Litargirio d' argento . . . . .		Ossido di piombo biancastro semivetroso.
Litargirio d' oro . . . . .	}	Ossido di piombo semivetroso gialliccio.

Lu.

Luce . . . . .	Luce.
Luna . . . . .	Argento.
Luna cornea . . . . .	Muriato d' argento.
Luto comune . . . . .	Argilla ed acqua.
Luto grasso . . . . .	Argilla oleata.

M.

Ma.

Madreperla . . . . .	}	Carbonato di calce o calcareo.
		Calce carbonata.

Questi magisteri non sono altra cosa che gli stessi crostacei disciolti nell'acido acetoso, e poscia precipitati per mezzo dell'alcali fisso o potassa.

Magisteri de' crostacei . . . . .	}	Resine delle sostanze vegetabili.
Magisteri delle sostanze vegetabili . . . . .		Ossido di bismuto per mezzo dell'acido nitrico.
Magistero di bismuto . . . . .	}	Resina di china, sciarappa ec.
Magistero di china, sciarappa ec. . . . .		Calce carbonata.
Magistero di coralli . . . . .	}	Calce carbonata.
Magistero di madreperla . . . . .		Calce carbonata.

Ma-

Vecchi.

Nuovi corrispondenti.

Magistero di occhi di gambero . . . . .	}	<i>Calce carbonata.</i>
Magistero di piombo . . . . .		
Magistero purgante di tartaro di Scrodero . . . . .	}	<i>Acetito di potassa.</i>
Magistero di saturno . . . . .		
Magistero di zolfo . . . . .	}	<i>Ossido di piombo precipitato.</i>
Magnesia aereata di Berg- man . . . . .		
Magnesia bianca . . . . .	}	<i>Carbonato di magnesia.</i>
Magnesia caustica . . . . .		
Magnesia cretosa . . . . .	}	<i>Magnesia.</i>
Magnesia dolce . . . . .		
Magnesia effervescente . . . . .	}	<i>Carbonato di magnesia.</i>
Magnesia fluorata . . . . .		
Magnesia minerale . . . . .	}	<i>Fluato di magnesia.</i>
Magnesia nera . . . . .		
Magnesia opalina . . . . .	}	<i>Ossido di manganese nero.</i>
Magnesia spatica . . . . .		
Malleabilità . . . . .	}	<i>Ossido d'antimonio solfo- rato semivetroso.</i>
Malusiti (sali) . . . . .		
Manna . . . . .	}	<i>Fluato di magnesia.</i>
Marmi . . . . .		
Marmo di Carrara . . . . .	}	<i>Durezza.</i>
Marmo d' Istria . . . . .		
Marna . . . . .	}	<i>Malati.</i>
Marte . . . . .		
Marte solubile del Wi- lis . . . . .	}	<i>Manna. Ossido idrogeno- carbonioso.</i>
Massicot . . . . .		
	}	<i>Carbonato calcareo.</i>
	}	<i>Carbonato di calce allumi- noso.</i>
	}	<i>Ferro.</i>
	}	<i>Tartrito acido di potassa con ossido di ferro.</i>
	}	<i>Ossido giallo di piombo.</i>

Ma-

Vecchi.

Nuovi corrispondenti.

Materia del calore . . .	} Calorico.
Materia calorifica . . .	
Materia colorante dell'azzurro di Berlino . . .	} Acido prussico.
Materia del fuoco . . .	
Materia perlata di Kerkringio . . . . .	} Ossido d'antimonio bianco per precipitazione.
Materia vegeto-animale . . .	
	} Glutine o il glutinoso del formento ec.

M e.

Mefito ammoniacale . . .	Carbonato ammoniacale.
Mefito d'antimonio . . .	Carbonato d'antimonio.
Mefito d'argento . . .	Carbonato d'argento.
Mefito argilloso . . .	Carbonato d'allumina.
Mefito d'arsenico . . .	Carbonato d'arsenico.
Mefito barotico . . .	Carbonato di barite.
Mefito di bismuto . . .	Carbonato di bismuto.
Mefito di calce . . .	Carbonato calcareo.
Mefito di cobalto . . .	Carbonato di cobalto.
Mefito di ferro . . .	Carbonato di ferro.
Mefito di magnesia . . .	Carbonato magnesiano.
Mefito di manganese . . .	Carbonato di manganese.
Mefito marziale . . .	Carbonato marziale.
Mefito di mercurio . . .	Carbonato di mercurio.
Mefito di nickel . . .	Carbonato di nickel.
Mefito d'oro . . .	Carbonato d'oro.
Mefito di piombo . . .	Carbonato di piombo.
Mefito di platina . . .	Carbonato di platino.
Mefito di potassa . . .	Carbonato di potassa.
Mefito di rame . . .	Carbonato di rame.
Mefito di soda . . .	Carbonato di soda.
Mefito di stagno . . .	Carbonato di stagno.
Mefito di tungstena . . .	Carbonato di tungsteno.

Me-

## Vecchi.

## Nuovi corrispondenti:

Mefito di zinco . . . . .	Carbonato di zinco.
Mercurio . . . . .	Mercurio.
Mercurio diaforetico del Tompson . . . . .	} Solfuro di mercurio rosso.
Mercurio dolce . . . . .	
Mercurio giallo . . . . .	} Ossido di mercurio giallo per mezzo dell' acido solforico.
Mercurio dei metalli . . . . .	
Mercurio nero . . . . .	} Ossido di mercurio solfo- rato nero.
Mercurio precipitato bianco . . . . .	
Mercurio precipitato rosso . . . . .	} Ossido rosso di mercurio per mezzo dell' acido nitrico.
Mercurio precipitato rosso per mezzo del fuoco . . . . .	
Mercurio sublimato . . . . .	} Muriato di mercurio cor- rosivo.
Mercurio di vita . . . . .	
Metalli perfetti . . . . .	} Ossido d' antimonio bianco per mezzo dell' acido muriatico. Argento; Oro. Platino. Ferro. Piombo. Rame. Stagno.
Metalli imperfetti . . . . .	

Me-

Vecchi. Nuovi corrispondenti.

Metalli non duttili (semimetalli)	{	<i>Arsenico.</i>
		<i>Antimonio.</i>
		<i>Bismuto.</i>
		<i>Cobalto.</i>
		<i>Manganese.</i>
		<i>Molibdeno.</i>
		<i>Nickel.</i>
		<i>Tungsteno.</i>

Metalli alcun poco duttili (semimetalli)	{	<i>Mercurio.</i>
		<i>Zinco.</i>

M i.

Mica (pietra)	{	<i>Mica.</i> E' composta d' allumine, silice, magnesia, e ferro.
Miele	{	<i>Miele, o Mele.</i> Ossido idrogeno-carbonioso.
Miniera d' antimonio	{	<i>Solfuro d' antimonio nativo.</i>
Miniera di ferro delle paludi	{	<i>Miniera di ferro contenente fosfato di ferro.</i>
Minio	{	<i>Ossido di piombo rosso.</i>

M o.

Mofeta	{	<i>Gas azoto.</i>
Mofeta atmosferica		
Molibdati (sali)		<i>Molibdati.</i>

M u.

Mucilaggine	<i>Mucoso (il).</i>
Muriati (sali)	<i>Muriati.</i>

Mu-

## Vecchi.

## Nuovi corrispondenti.

Muriato d'antimonio . . . . .	Muriato d'antimonio.
Muriato d'argento . . . . .	Muriato d'argento.
Muriato di bismuto . . . . .	Muriato di bismuto .
Muriato di cobalto . . . . .	Muriato di cobalto.
Muriato di ferro . . . . .	Muriato di ferro .
Muriato di manganese . . . . .	Muriato di manganese.
Muriato di mercurio corrosivo . . . . .	{ Muriato mercuriale corrosivo .
Muriato di piombo . . . . .	Muriato di piombo.
Muriato di mercurio precipitato . . . . .	{ Muriato di mercurio per precipitazione.
Muriato di rame . . . . .	Muriato di rame.
Muriato d'oro . . . . .	Muriato d'oro.
Muriato di platina . . . . .	Muriato di platino.
Muriato di stagno . . . . .	Muriato di stagno.
Muriato di zinco . . . . .	Muriato di zinco.

## N.

## N a.

Natron o Natrum . . . Carbonato di soda.

## N e.

Neve d'antimonio . . . { Ossido d'antimonio bianco sublimato.

## N i.

Nitrogeno ( principio ) . . . Azoto .

Nitro . . . . . { Nitrato di potassa, o nitro.

Nitro ammoniacale . . . Nitrato ammoniacale.

Nitro d'argento . . . Nitrato d'argento.

Nitro argilloso . . . Nitrato alluminoso.

Ni-

Vecchi.

Nuovi corrispondenti.

Nitro arsenicale . . . .	<i>Nitrato arsenicale.</i>
Nitro barotico . . . .	<i>Nitrato baritico.</i>
Nitro a base d' alcali mi- nerale . . . . .	} <i>Nitrato di soda.</i>
Nitro a base d' alcali ve- getabile o salnitro . . . .	
Nitro a base di terra d' allume . . . . .	} <i>Nitrato alluminoso.</i>
Nitro a base di terra pesante . . . . .	
Nitro di bismuto . . . .	<i>Nitrato di bismuto.</i>
Nitro a base terrosa . . . .	<i>Nitrato calcareo.</i>
Nitro calcareo . . . . .	<i>Nitrato calcareo.</i>
Nitro di cobalto . . . . .	<i>Nitrato di cobalto.</i>
Nitro corallato . . . . .	} <i>Nitrato di potassa cal- careo.</i>
Nitro cubico . . . . .	
Nitro di ferro . . . . .	<i>Nitrato di ferro.</i>
Nitro fisso o fissato . . . .	<i>Carbonato di potassa.</i>
Nitro lunare . . . . .	<i>Nitrato d' argento.</i>
Nitro di magnesia . . . . .	<i>Nitrato magnesiano.</i>
Nitro di manganese . . . . .	<i>Nitrato di manganese.</i>
Nitro di mercurio . . . . .	<i>Nitrato di mercurio.</i>
Nitro di nickel . . . . .	<i>Nitrato di nickel.</i>
Nitro d' ore . . . . .	<i>Nitrato d' oro.</i>
Nitro perlato . . . . .	} <i>Nitrato di potassa calca- reo.</i>
Nitro pesante . . . . .	
Nitro di piombo . . . . .	<i>Nitrato di piombo.</i>
Nitro di platina . . . . .	<i>Nitrato di platino.</i>
Nitro prismatico . . . . .	<i>Nitrato di potassa.</i>
Nitro quadrangolare . . . .	<i>Nitrato di soda.</i>
Nitro di rame . . . . .	<i>Nitrato di rame.</i>
Nitro romboidale . . . . .	<i>Nitrato di soda.</i>

Ni-

Vecchi.

Nuovi corrispondenti.

Nitro di saturno . . .	<i>Nitrato di piombo.</i>
Nitro di stagno . . .	<i>Nitrato di stagno.</i>
Nitro stibiato . . .	{ <i>Nitrato di potassa antimoniato.</i>
Nitro di terra pesante .	
Nitro di venere . . .	<i>Nitrato di rame.</i>
Nitro di zinco . . .	<i>Nitrato di zinco.</i>

## O c.

Occhi di gambero . . .	<i>Carbonato calcareo.</i>
Ocra . . . . .	<i>Ossido di ferro giallo.</i>
Offa Helmontii . . .	<i>Alcool ammoniacale.</i>

## O l.

Olj animali volatili . . .	<i>Olj volatili animali.</i>
Olj dolci . . . . .	<i>Olj fissi.</i>
Olj empireumatici . . .	<i>Olj empireumatici.</i>
Olj essenziali odorosi .	<i>Olj aromatico-volatili.</i>
Olj eterei . . . . .	<i>Olj volatili.</i>
Olj grassi . . . . .	<i>Olj fissi.</i>
Olj per espressione . .	<i>Olj fissi.</i>
Olj volatili animali . .	<i>Olj volatili animali.</i>
Olio di bosso . . . . .	<i>Olio empireumatico.</i>
Olio di calce . . . . .	<i>Muriato calcareo.</i>
Olio di corno di cervo .	<i>Olio empireumatico.</i>
Olio di Dippel . . . . .	<i>Olio volatile animale.</i>
Olio dolce di vino . . .	<i>Olio volatile.</i>
Olio dei filosofi . . . .	<i>Olio empireumatico.</i>
Olio di legno santo . . .	<i>Olio empireumatico.</i>
Olio di nitro fisso . . .	<i>Carbonato di potassa.</i>
Olio di sasso nativo . .	<i>Nafsa rossiccia.</i>
Olio di sasso distillato .	<i>Nafsa bianca.</i>

Olio

Vecchi.

Nuovi corrispondenti.

Olio di succino . . . . .	{	Olio empirumatico con acido succinico.
Olio di tartaro per deli- quio . . . . .		Carbonato di potassa in liquore.
Olio di vitriuolo glacia- le . . . . .	{	Acido solforico glaciale.
Olio volatile di corno di cervo . . . . .		Olio volatile animale.
Olio volatile di vipera . . . . .		Olio volatile animale.
Olio di zolfo per cam- pana . . . . .	{	Acido solforico allungato con acqua.

O r.

Oro . . . . .	Oro.
Oro fulminante . . . . .	Ossido d'oro ammoniacale.
Orpimento . . . . .	{ Ossido d'arsenico solforato giallo.

O s.

Ossa degli animali . . . . .	Fosfato calcareo.
Ossigeno . . . . .	Ossigeno.

O t.

Ottone . . . . .	{ Rame e zinco in lega. Ot- tone.
------------------	--------------------------------------

P.

P a.

Palla di marte di Nan- cy . . . . .	{	Tartrito di ferro con po- tassa.
Tom. IV.		D

P a.

Vecchi.

Nuovi corrispondenti.

Panacea mercuriale . . . } *Muriato dolce di mercurio  
sublimato.*  
P e.

Petrificazioni in genera- } *Carbonato calcareo.*  
le . . . . . }  
Petroleo bianco . . . . *Nafsa bianca.*  
Petroleo rosso . . . . *Nafsa colorata.*  
Petroleo rettificato . . *Nafsa distillata coll'acqua.*  
Petroleo scuro . . . . *Nafsa colorata.*

P i.

Pietra calcarea . . . . } *Carbonato di calce.*  
Pietre da calcina . . . }  
Pietra caustica . . . . *Potassa o soda fusa.*  
Pietra da canteri . . . *Potassa o soda concreta.*

Pietra epatica, lapis e- } *Pietra epatica.*  
patico . . . . . } *Cento parti di questa pie-  
tra sono composte di 33 di  
barite, di 38 di silice, di  
7 di solfato d'allumine, di  
7 solfato di calce e di 5 di  
petroleo.*

Pie-

Vecchi.

Nuovi corrispondenti.

*Pietre gemme.*

Queste pietre tutte fanno fuoco coll' acciaio. Sono composte di silice, di allumine, di calce, e di ferro intimamente combinati. La varia proporzione de' principj loro, e la loro varia modificazione costituiscono il rubino, ed il granato che sono rossi; il topazzo, ed il giacinto che sono gialli; lo smeraldo, il grisolito, ed il berillo ossia acqua marina che sono verdi o verdognoli, e finalmente lo zaffiro ch'è di color turchino.

Pietre gemme colorate.

Pietra da gesso . . . .

*Solfato di calce.*

Pietra infernale . . . .

*Nitrato d'argento fuso.*

Pietra oftalmica divina.

*Solfato di rame con nitrato di potassa alluminoso nero.*

Pietra olaria . . . .

La pietra olaria è analoga alla steatite (vedi steatite).

Pietra di Perigueux . . . .

*Ossido di manganese nero.*

Pietra pesante . . . .

*Tungstato calcareo.*

Pietre atramentarie . . . .

*Solfati di ferro.*

Petrificazioni in generale . . . .

*Carbonato calcareo.*

Piombaggine . . . .

*Carburo di ferro.*

Piombo . . . .

*Piombo.*

Piombo corneo . . . .

*Muriato di piombo.*

Piombo spatico . . . .

*Carbonato di piombo.*

Piombo usto . . . .

*Ossido nero di piombo per mezzo dello zolfo.*

Vecchi,

Nuovi corrispondenti.

Pirite marziale . . . .	Solfuro di ferro.
Pirite di rame . . . .	Solfuro di rame.
Piroforo d'Homberg . . . .	Solfuro d'allumine carbonato.
	Piroforo d'Homberg .

P l.

Platina ( la ) . . . .	} Platino ( il ).
Platina del pinto . . . .	

P o.

Polvere dell' Algarotti . . . .	} Ossido d'antimonio per mezzo dell'acido muriatico.
Polvere del conte di Palma . . . . .	
Pompholix o Pomfolige . . . . .	} Carbonato di magnesia.
Porpora di Cassio . . . . .	
Potassa del commercio . . . . .	} Ossido rosso d'oro precipitato collo stagno.

P r.

Precipitato bianco per mezzo dell'acido muriatico . . . . .	} Muriato mercuriale bianco per precipitazione.
Precipitato giallo . . . . .	
Precipitato d'oro per mezzo dello stagno . . . . .	} Ossido di mercurio giallo per mezzo dell'acido solforico.
Precipitato per se . . . . .	} Ossido d'oro precipitato collo stagno.
	} Ossido rosso d'oro.
	} Ossido di mercurio rosso per mezzo del fuoco.

Pre-

Vecchi.

Nuovi corrispondenti.

Precipitato porporino di Cassio . . . . .	}	Ossido rosso d'oro precipitato collo stagno.
Precipitato roseo di Lemery . . . . .		Fosfato di mercurio.
Precipitato rosso . . . . .	}	Ossido di mercurio rosso per mezzo dell'acido nitrico.
Principio acidificante . . . . .		Ossigeno.
Principio astrigente dei vegetabili . . . . .	}	Acido gallico.
Principio del calore . . . . .		Calorico.
Principio calorifico . . . . .	}	Carbonio.
Principio carbonoso . . . . .		Calorico.
Principio espansibile . . . . .	}	Principio ipotetico di Stahl.
Principio infiammabile . . . . .		Principio ipotetico di Becher.
Principio mercuriale . . . . .	}	Aromo.
Principio odorante . . . . .		Ossigeno.
Principio sorbibile del Sig. Ludbock . . . . .	}	Prussiato calcareo.
Prussito calcareo . . . . .		Prussiato di potassa.
Prussito di potassa . . . . .	}	Prussiato di soda.
Prussito di soda . . . . .		

Pu.

Putrefazione . . . . . Fermentazione putrida .

R.

Ra.

Rame . . . . . Rame .  
 Rame giallo . Ottone . Lega di rame e di zinco .

D

3

Re.

Vecchi.

Nuovi corrispondenti.

## R e.

Regolo . . . . .	{ Voce impiegata dagli antichi per contrassegnare lo stato metallico.
Regolo d'antimonio . . . . .	{ <i>Antimonio</i> .
Regolo d'arsenico . . . . .	{ <i>Arsenico</i> .
Regolo di cobalto . . . . .	{ <i>Cobalto</i> .
Regolo di manganese . . . . .	{ <i>Manganese</i> .
Regolo medicinale . . . . .	{ <i>Ossido d'antimonio solforato semivetroso</i> .
Regolo di molibdena . . . . .	{ <i>Molibdeno</i> .
Regolo di siderite . . . . .	{ <i>Fosforo di ferro</i> .
Resine naturali . . . . .	{ <i>Resine naturali</i> .
Resine tratte coll'arte . . . . .	{ <i>Resine</i> . (Vedi il Diz. nuovo.)

## R i.

Risagallo . . . . .	{ <i>Ossido d'arsenico solforato rosso</i> .
---------------------	--

## R o.

Rocce . . . . .	{ <i>Rocce</i> . Per rocce s'intendono tutte le amalgame o intime mescolanze di terre primitive o semplici unite per mezzo d'un cemento qualunque. Ognuno comprende quanto numerose possano essere le loro variazioni e i loro colori; quindi i marmi, le pietre, gli spati, i quarzi, gli schisti ec. colorati e misti quasi all'infinito.
-----------------	--

## R u.

Vecchi.

Nuovi corrispondenti.

## Ru.

Rubino . . . . .	{ Rubino.
Rubino d'antimonio . . . . .	{ Ossido d'antimonio solforato.
Ruggine di ferro . . . . .	{ Ossido giallo di ferro.
Ruggine di rame . . . . .	{ Ossido di rame verde.

## S.

## Sa.

Safra . . . . .	{ Ossido di cobalto bigio con silice.
Sal di acetosa . . . . .	{ Acidulo ossalico.
Sal acetoso ammoniacale . . . . .	{ Acetito d'ammoniaca.
Sal acetoso d'argilla . . . . .	{ Acetito d'allumine.
Sal acetoso calcareo . . . . .	{ Acetito di calce.
Sal acetoso di creta . . . . .	{ Acetito di calce.
Sal acetoso magnesiano . . . . .	{ Acetito di magnesia.
Sal acetoso marziale . . . . .	{ Acetito di ferro.
Sal acetoso minerale . . . . .	{ Acetito di soda.
Sal alembroth . . . . .	{ Muriato ammoniaco-mercuriale.
Sal ammoniacale cretoso . . . . .	{ Carbonato ammoniacale.
Sal ammoniacale nitroso . . . . .	{ Nitrato d'ammoniaca.
Sal ammoniacale secco di Glauber . . . . .	{ Solfato d'ammoniaca.
Sal ammoniacale sedativo . . . . .	{ Borato d'ammoniaca.
Sal ammoniacale spatioso . . . . .	{ Fluato d'ammoniaca.

D 4

Sal

Vecchi.

Nuovi corrispondenti.

Sal ammoniacale tartaroso . . . . .	}	<i>Tartrito d' ammoniaca.</i>
Sal ammoniacale vitriulico . . . . .		
Sal ammoniaco . . . . .	}	<i>Muriato d' ammoniaca.</i>
Sal ammoniaco fisso . . . . .		
Sal d' assenzio fisso del commercio . . . . .	}	<i>Solfato di potassa.</i>
Sal di belzuino . . . . .		
Sal di Boemia . . . . .	}	<i>Solfato di magnesia.</i>
Sal di canale . . . . .		
Sal catartico amaro . . . . .	}	<i>Solfato di magnesia.</i>
Sal di centaurea fisso del commercio . . . . .		
Sal di colcotar . . . . .	}	<i>Solfato di ferro (in istato poco noto).</i>
Sal comune . . . . .		
Sal di coralli . . . . .	}	<i>Muriato di soda.</i>
Sal di cucina . . . . .		
Sal diuretico di Silvio . . . . .	}	<i>Acetito di potassa.</i>
Sal diuretico di Wilson . . . . .		
Sal de duobus . . . . .	}	<i>Solfato di potassa.</i>
Sal digestivo . . . . .		
Sal d' Epsom . . . . .	}	<i>Muriato di potassa.</i>
Sal essenziale di vino di Syelfero . . . . .		
Sal essenziale d' urina . . . . .	}	<i>Acetito di potassa.</i>
Sal febrifugo di Silvio . . . . .		
Sal fosforico calcareo . . . . .	}	<i>Fosfato di soda ammoniacale.</i>
Sal fusibile d' urina . . . . .		
Sal gemma . . . . .	}	<i>Fosfato di soda e d' ammoniaca.</i>
Sal di Giove . . . . .		

Sal

## Vecchi .

## Nuovi corrispondenti .

Sal di Glaubero . . . .	<i>Solfato di soda .</i>
Sal d' Inghilterra . . . .	<i>Solfato di magnesia .</i>
Sal di latte . . . . .	<i>Zucchero di latte .</i>
Sal di madreperle . . . .	<i>Acetito calcareo .</i>
Sal di mare . . . . .	<i>Muriato di soda .</i>
Sal marino . . . . .	<i>Muriato di soda .</i>
Sal marino d'antimonio .	<i>Muriato d'antimonio .</i>
Sal marino argilloso . .	<i>Muriato d'allumine .</i>
Sal marino d'arsenico . .	<i>Muriato d'arsenico .</i>
Sal marino barotico . . .	<i>Muriato di barite .</i>
Sal marino a base d'alcali vegetabile . . . .	} <i>Muriato di potassa .</i>
Sal marino a base di sal d'Epsom . . . . .	
Sal marino a base di terra d'allume . . . . .	} <i>Muriato d'allumine .</i>
Sal marino a base di terra pesante . . . . .	
Sal marino a base terrosa . . . . .	} <i>Muriato di barite .</i>
	} <i>Muriato di calce .</i>
Sal marino di bismuto . .	
Sal marino calcareo . . .	<i>Muriato di calce .</i>
Sal marino di cobalto . .	<i>Muriato di cobalto .</i>
Sal marino di ferro . . .	<i>Muriato di ferro .</i>
Sal marino di magnesia .	<i>Muriato di magnesia .</i>
Sal marino marziale . . .	<i>Muriato di ferro .</i>
Sal marino di nickel . . .	<i>Muriato di nickel .</i>
Sal marino d'oro . . . . .	<i>Muriato d'oro .</i>
Sal marino di platina . .	<i>Muriato di platino .</i>
Sal marino pesante . . .	<i>Muriato baritico .</i>
Sal marino di piombo . .	<i>Muriato di piombo .</i>
Sal marino di rame . . . .	<i>Muriato di rame .</i>
Sal marino rigenerato . .	<i>Muriato di potassa .</i>
Sal marino di zinco . . .	<i>Muriato di zinco .</i>

Sa-

## Vecchi.

## Nuovi corrispondenti.

Sale microcosmico . . . . .	{ Muriato di soda ammoniacale .
Sal mirabile perlato . . . . .	Acetito di potassa .
Sal di Modena . . . . .	Solfato di magnesia .
Sal nativo d'urina . . . . .	{ Fosfato di soda ammoniacale .
Sal neutro arsenicale di Macquer . . . . .	{ Arseniato acidulo di potassa .
Salnitro . . . . .	Nitrato di potassa .
Sal d'occhi di gambero . . . . .	Acetito calcareo .
Sal policresto . . . . .	Solfato di potassa .
Sal policresto di Glaser . . . . .	Solfato di potassa .
Sal policresto della Rocella . . . . .	{ Tartrito di soda .
Sal prunella . . . . .	{ Nitrato di potassa meschiato con solfato di potassa .
Sal regalino d'oro . . . . .	Muriato d'oro .
Sal regalino di platina . . . . .	Muriato di platino .
Sal di sapienza . . . . .	{ Muriato ammoniaco-mercuriale .
Sal di Scheidschutz . . . . .	Solfato di magnesia .
Sal sedativo di Homberg . . . . .	{ Acido boracico .
Sal sedativo mercuriale . . . . .	Borato di mercurio .
Sal sedativo sublimato . . . . .	Acido boracico sublimato .
Sal di Sedlitz . . . . .	Solfato di magnesia .
Sal di Segner . . . . .	Sebato di potassa .
Sal di Seignette . . . . .	Tartrito di soda .
Sal solforoso di Sthal . . . . .	Solfito di potassa .
Sal stanno-nitroso . . . . .	Nitrato di stagno .
Sal di succino estratto per cristallizzazione . . . . .	{ Acido succinico cristallizzato .

Sal

Vecchi.

Nuovi corrispondenti.

Sal di tartaro fisso . . . . .	}	Carbonato di potassa non saturato.
Sal di tartaro vitriuolato . . . . .		Solfato di potassa.
Sal di tartaro volatile . . . . .	}	Carbonato ammoniacale.
Sal di tartaro volatilizzato . . . . .		Carbonato di potassa.
Sal vegetale . . . . .	}	Tartrito di potassa.
Sal volatile di sal ammoniaco . . . . .		Carbonato ammoniacale.
Sal volatile di belzuino . . . . .	}	Acido benzoico sublimato.
Sal volatile di corno di cervo . . . . .		Carbonato ammoniacale.
Sal volatile d' Inghilterra . . . . .	}	Carbonato ammoniacale.
Sal volatile narcotico di vitriuolo . . . . .		Acido boracico.
Sal volatile di succino . . . . .	}	Acido succinico sublimato.
Sal volatile di tartaro . . . . .		Carbonato ammoniacale.
Sal volatile di vipera . . . . .	}	Carbonato ammoniacale.
Sal o zucchero di saturano . . . . .		Acetito di piombo.
Sali essenziali . . . . .	}	Sali essenziali.
Sali fissi cristallizzati de' vegetabili del commercio . . . . .		Solfati di potassa.
Sali tutti delle sostanze crostacee tratti col mezzo dell' aceto . . . . .	}	Acetiti calcarei .
Sali volatili animali . . . . .		Carbonati ammoniacali.
Salmiac . . . . .	}	Muriato d' ammoniaca.
Sandracca minerale . . . . .		Ossido d' arsenico solforato rosso.
Sapone di Boerave . . . . .	}	Saponulo di potassa.
		Sa-

Vecchi.

Nuovi corrispondenti.

Sapone di Starkei . . .	> <i>Saponulo di potassa.</i>
Sapone composto d'olio essenziale unito coll' alcali fisso minerale . . .	> <i>Saponulo di soda.</i>
Sapone composto d'olio essenziale unito coll' alcali fisso vegetale <i>o Sapone di Starkey</i> . . .	> <i>Saponulo di potassa.</i>
Sapone composto d'olio essenziale unito coll' alcali volatile . . .	> <i>Saponulo ammoniacale</i>
Sapone composto d'olio essenziale unito colla barite. . . . .	> <i>Saponulo di barite.</i>
Sapone composto d'olio essenziale unito colla calce . . . . .	> <i>Saponulo di calce.</i>
Sapone composto d'olio essenziale unito colla base dell'allumine. . .	> <i>Saponulo d'allumine.</i>
Sapone composto d'olio grasso unito coll'alca- li fisso minerale . . .	> <i>Sapone di soda.</i>
Sapone composto d'olio grasso unito coll'alca- li fisso vegetale . . .	> <i>Sapone di potassa.</i>
Sapone composto d'olio grasso unito coll'alca- li volatile . . . . .	> <i>Sapone ammoniacale.</i>
Sapone composto d'olio grasso unito coll'al- lumine . . . . .	> <i>Sapone d'allumine.</i>

Sa-

Vecchi.

Nuovi corrispondenti.

Sapone composto d'olio grasso unito colla ba- rite . . . . .	> <i>Sapone di barite.</i>
Sapone composto d'olio grasso unito colla cal- ce . . . . .	> <i>Sapone di calce.</i>
Sapone composto d'olio grasso unito colla ma- gnesia. . . . .	> <i>Sapone di magnesia.</i>
Sapone de' vetraj . . . . .	<i>Ossido di manganese nero.</i>
Saponi . Combinazioni d' olj grassi o fissi con differenti basi . . . . .	> <i>Saponi .</i>
Saponi . Combinazioni d' olj grassi o fissi con differenti acidi. . . . .	> <i>Saponi acidi.</i>
Saponi . Combinazioni d' olj grassi o fissi con sostanze metalliche . Cerotti . . . . .	> <i>Saponi metallici.</i>
Saponi . Combinazioni d' olj volatili o es- senziali con differenti basi . . . . .	> <i>Saponuli.</i>
Saponi . Combinazioni d' olj volatili o es- senziali con differenti acidi . . . . .	> <i>Saponuli acidi.</i>
Saponi . Combinazioni oleo-metalliche del Sig. Berthollet . . . . .	> <i>Saponi metallici.</i>
Saponi . Combinazioni oleo-terrose del Sig. Berthollet . . . . .	> <i>Saponi terrosi.</i>

Sa-

Vecchi. . . . . *Nuovi corrispondenti.*

Saturazione. . . . . *Saturazione.*

Saturno . . . . . *Piombo.*

S c.

Schisto. . . . . ( *Vedi ardesia.* )

*Scorilli.*

Scorilli . . . . . Gli scorilli sono pietre composte di silice, di allumina, di calce, di magnesia, e di ferro. Nella classe degli scorilli entrano la turmalina, gli scorilli verde, nero, violetto, e bianco, i basalti ec.

S e.

Sebati (sali) . . . . . *Sebati.*

*Pietre silicee.*

Selci . . . . . Queste pietre in generale sono corpi composti, in cui entrano per la maggior parte la silice, combinata intimamente coll'allumina, colla calce e col ferro. Il ciottolo o selce propriamente detta, la pietra da fucile, il petrosilex formano le selci grossolane; e l'agata, l'opalo, il calcedonio, la corniola ec. sono nel numero delle pietre silicee fine.

S e.

Vecchi.

Nuovi corrispondenti.

Selenite . . . . .	Solfati di calce .
Semimetalli . . . . .	{ Semimetalli .
	{ (Vedi metalli) .
Serpentina . . . . .	{ (Vedi pietra serpentina) .

S i.

Siderite . . . . .	Fosforo di ferro .
Siero inagrito . . . . .	Acido lattico .

S m.

Smaltin . . . . .	{ Ossido di cobalto vetrifi-
	{ cato con silice .
	{ (Vedi cobalto.)
Smeriglio . . . . .	Mina di ferro .

S o.

Soda aereata . . . . .	Carbonato di soda .
Soda d' Alicante . . . . .	Carbonato di soda .
Soda caustica . . . . .	Soda .
Soda cretosa . . . . .	} Carbonato di soda .
Soda effervescente . . . . .	
Soda spatica . . . . .	Fluato di soda .
Sostanze metalliche . . . . .	(Vedi metalli.)
Sostanze salificanti . . . . .	Principj salificanti .
Sostanze salificabili . . . . .	Radicali salificabili .
Sostanze salificabili al-	} Potassa, Soda, ed Ammo-
caline . . . . .	
Sostanze salificabili me-	} I 17 metalli .
talliche . . . . .	
Sostanze salificabili ter-	} Barite, allumine, calce, e
rose . . . . .	

S P.

Vecchi.

Nuovi corrispondenti.

## Sp.

Spati fuori opachi. . . Carbonati calcarei.  
 Spati fuori trasparenti. . . Carbonati calcarei.

Spatò adamantino . . . } Spato adamantino.  
 Non si sa per anche quali sieno i principj componenti di questa pietra singolare, nera, ed oltremodo durissima, scoperta da Bergman, la cui polvere è atta a rodere e tagliare lo stesso diamante.

Spatò ammoniacale . . . } Fluato d' ammoniaca.  
 Spato calcareo. . . . . }  
 Spato calcareo trasparente . . . . . } Carbonato di calce.  
 Spato cubico . . . . . }  
 Spato fluore . . . . . } Fluato calcareo.  
 Spato fosforico . . . . . }  
 Spato fusibile . . . . . }  
 Spato opaco . . . . . } Carbonato di calce.  
 Spato pesante. . . . . } Solfato di barite.  
 Spato di tartaro . . . . . } Fluato di potassa.  
 Spato vetroso . . . . . } Fluato calcareo.  
 Spiriti acidi . . . . . } Acidi allungati con acqua.  
 Spiriti di legni distillati . . . . . } Acido piro-legnoso.  
 Spiriti volatili di sostanze animali . . . . . } Flemma ammoniacale.  
 Spirito acido empireumatico di legno . . . . . } Acido piro-legnoso.

Spi-

Vecchi.

Nuovi corrispondenti.

Spirito alcali volatile	}	Gas ammoniacale allungato con acqua.
Spirito anodino mineral dell' Hoffman		Etere solforico alcoolizzato.
Spirito ardente	}	Alcool.
Spirito di bosso distillato		Acido piro-legnoso.
Spirito di calcanto	}	Acido solforico allungato con acqua.
Spirito di corno di cervo		Flegma d' ammoniaca.
Spirito di fuliggine distillato	}	Acido piro-legnoso con poca ammoniaca.
Spirito di legno santo		Acido piro-legnoso.
Spirito di Menderero	}	Acetito ammoniacale.
Spirito di miele		Acido piro-mucoso.
Spirito di nitro	}	Acido nitrico allungato con acqua.
Spirito di nitro dolce		Alcool nitrico.
Spirito di nitro fumante	}	Acido nitroso.
Spirito retto		Aromo.
Spirito di sal ammoniaco	}	Ammoniaca allungata con acqua.
Spirito di sal marino		Acido muriatico allungato
Spirito di sal marino dolcificato	}	Alcool maritico.
Spirito di sal marino fumante		Acido nitrico.
Spirito di tartaro	}	Acido piro-tartaroso.
Spirito di venere		Acido acetico.
Spirito di vino	}	Alcool.
Spirito di vino ardente		Alcool.
Spirito di vino non ben rettificato	}	Alcool allungato con acqua.

Tom. IV.

E

Spi-

Vecchi.

Nuovi corrispondenti.

Spirito di vino rettificatissimo . . . . .	} <i>Alcool.</i>
Spirito di vitriuolo . . . . .	
Spirito volatile di corno di cervo . . . . .	} <i>Flamma ammoniacale.</i>
Spirito volatile d' Inghilterra . . . . .	
Spirito volatile di sal ammoniaco . . . . .	} <i>Carbonato d' ammoniaca allungato con acqua.</i>
Spirito volatile di vipera . . . . .	
Spirito di zolfo del commercio . . . . .	} <i>Acido solforico allungato con acqua.</i>
Spirito di zucchero . . . . .	
<i>Spiritus sylvestris.</i> . . . .	<i>Acido pro-mucoso.</i>
	<i>Acido carbonico.</i>

## S t.

Stagno . . . . .	<i>Stagno.</i>
Stagno calcinato . . . . .	<i>Ossido di stagno bigio.</i>
Stagno corneo . . . . .	} <i>Muriato di stagno solido del Sig. Baume.</i>
Stalatiti . . . . .	
	} <i>Steatite.</i>
Steatite . . . . .	
	<i>Cent' parti di questa pietra sono composte di 80 di silice, di 17 di carbonato di magnesia, 2 di allumine ed 1 di ferro.</i>
Stibio diaforetico . . . . .	} <i>Ossido d' antimonio bianco per mezzo del nitro.</i>

S u.

Vecchi.

Nuovi corrispondenti.

S u.

Sublimato cortosivo . . . . .	}	Muriato di mercurio cor-
		rosivo .
Sublimato dolce . . . . .		Muriato di mercurio dolce .
Succino . . . . .		Succino . . . . .
Succo di cedro . . . . .	}	Acido citrico .
Succo di limone . . . . .		
Sughero di montagna . . . . .		( Vedi asbesto . )

S y.

Syderum di Bergman . . Fosforo di ferro .

T.

T a.

Talco . . . . .	}	Talco :
		Composizione di due parti di silice, una di magnesia, ed una circa d'allumine.
Tartaro . . . . .	}	Tartrito acidulo di potassa .
Tartaro ammoniacale . . . . .		Tartrito ammoniacale .
Tartaro antimoniato . . . . .	}	Tartrito di potassa anti-
		moniato .
Tartaro calcareo . . . . .		Tartrito di calce .
Tartaro calibeato . . . . .	}	Tartrito di potassa fer-
		ruginoso .
Tartaro cretoso . . . . .		Carbonato di potassa .
Tartaro crudo . . . . .		Tartaro .
Tartaro con rame . . . . .		Tartrito di rame .
Tartaro emetico . . . . .	}	Tartrito di potassa anti-
		moniato .
Tartaro di magnesia . . . . .		Tartrito di magnesia .

Vecchi.

Nuovi corrispondenti,

Tartaro di marte solu-	}	<i>Tartrito di potassa ferrug-</i>
<i>hile . . . . .</i>		
Tartaro mefitico . . . .		<i>Carbonato di potassa .</i>
Tartaro mercuriale . . .		<i>Tartrito di mercurio .</i>
Tartaro di potassa . . . .		<i>Tartrito di potassa .</i>
Tartaro rigenerato di	}	<i>Acetito di potassa .</i>
<i>Tachenio . . . . .</i>		
Tartaro di soda . . . . .		<i>Tartrito di soda .</i>
Tartaro saturnino . . . .		<i>Tartrito di piombo .</i>
Tartaro solubile . . . . .		<i>Tartrito di potassa .</i>
Tartaro spatico . . . . .		<i>Fluato di potassa .</i>
Tartaro stibiato . . . . .	}	<i>Tartrito di potassa anti-</i>
Tartaro tartarizzato . . .		<i>Tartrito di potassa .</i>
Tartaro tartarizzato an-	}	<i>Tartrito di potassa sovrac-</i>
<i>timoniato . . . . .</i>		
Tartaro vitriuolato . . . .		<i>Solfato di potassa .</i>

## T e.

Terra dell' allume pura .	<i>Allumine .</i>	
Terra dell' allume aereata .	<i>Carbonato d' allumine .</i>	
Terra animale . . . . .	<i>Fosfato di calce .</i>	
Terra argillosa . . . . .	}	
		<i>Argilla . Mescolanza d' al-</i>
		<i>lumine e di silice .</i>
Terra base dell' allume .	<i>Allumine .</i>	
Terra base dello spato	}	
<i>pesante . . . . .</i>		<i>Barite .</i>
Terra calcarea pura . . .	}	
		<i>Calce ossia terra calca-</i>
		<i>rea .</i>
Terra calcarea aereata .	}	
Terra calcarea efferve-		<i>Carbonato di calce .</i>
<i>scente . . . . .</i>		
Terra dolce di vitriuolo .	<i>Ossido di ferro rosso .</i>	

Ter-

Vecchi.

Nuovi corrispondenti.

Terra fogliata cristalliz- zabile . . . . .	}	<i>Acetito di soda.</i>
Terra fogliata di mer- curio . . . . .		
Terra fogliata minerale . . . . .	}	<i>Acetito di mercurio.</i>
Terra fogliata di tarta- ro . . . . .		
Terra Lemnia . . . . .	}	<i>Acetito di soda.</i>
Terra magnesiiana . . . . .		
Terra muriatica di Kir- wan . . . . .	}	<i>Acetito di potassa.</i>
Terra di nocera . . . . .		
Terra Lemnia . . . . .	}	<i>Argilla cretosa con ossido di ferro.</i>
Terra magnesiiana . . . . .		
Terra muriatica di Kir- wan . . . . .	}	<i>Carbonato di magnesia.</i>
Terra di nocera . . . . .		
Terra oriana . . . . .	}	<i>Terra argillosa.</i>
Terra delle ossa . . . . .		
Terra pesante . . . . .	}	<i>Fecola di muschi e licheni d' America.</i>
Terra pesante aereata . . . . .		
Terra pesante cretosa . . . . .	}	<i>Fosfato di calce.</i>
Terra quarzosa . . . . .		
Terra samia . . . . .	}	<i>Barite.</i>
Terra selciosa . . . . .		
Terra sigillata bianca . . . . .	}	<i>Carbonato di barite.</i>
Terra sigillata rossa . . . . .		
Terra vetrificabile . . . . .	}	<i>Carbonato di barite.</i>
Terra sigillata bianca . . . . .		
Terra sigillata rossa . . . . .	}	<i>Silice.</i>
Terra vetrificabile . . . . .		
Terra sigillata bianca . . . . .	}	<i>Argilla cretosa bianca.</i>
Terra sigillata rossa . . . . .		
Terra vetrificabile . . . . .	}	<i>Argilla cretosa con ossido di ferro.</i>
Terra sigillata bianca . . . . .		
Terra vetrificabile . . . . .	}	<i>Silice.</i>
Terra sigillata rossa . . . . .		

Terre semplici . . . . .	}	<i>Terre semplici. Sono;</i>
		<i>Allumine.</i>
		<i>Barite.</i>
		<i>Calce.</i>
		<i>Magnesia.</i>
		<i>Silice.</i>

Vecchi.

Nuovi corrispondenti.

## T i.

Tinckal . . . . .	Borato di soda.
Tintura acre di tartaro.	Alcool di potassa.
Tintura di marte tar- tarizzata. . . . .	{ Tartrito di ferro con po- tassa .
Tintura marziale alcali- na di Stahl . . . . .	{ Carbonato di potassa con ossido di ferro.
Tinture spiritose. . . . .	Alcool resinoso.

## V.

## V e.

Venere. . . . .	Rame.
Verd' eterno . . . . .	{ Acetito di rame cristal- lizzato.
Verderame. . . . .	Ossido di rame verde.
Verderame del commer- cio. . . . .	{ Acetito di rame con ecces- so di ossido di rame.
Verderame di Marsiglia.	{ Acetito di rame con ecces- so di ossido di rame.
Verderame ordinario da Tintori . . . . .	{ Solfato di potassa e di so- da con ossido di rame .
Verdetto . . . . .	Acetito di rame.
Verdetto distillato . . . . .	{ Acetito di rame .
Si chiama distillato perchè il rame è disciolto nell'aceto distillato .	
Vetro d'antimonio . . . . .	{ Ossido d'antimonio solfo- rato vetroso .

## V i.

Vitriuolo ammoniacale.	Solfato d'ammoniaca.
Vitriuolo d'antimonio .	Solfato d'antimonio.
Vitriuolo d'argento. . .	Solfato d'argento.
Vitriuolo d'argilla . . .	Solfato d'allumine.
Vitriuolo d'arsenico. . .	Solfato d'arsenico.

Vi-

Vecchi.

Nuovi corrispondenti.

Vitriuolo azzurro . . .	<i>Solfato di rame.</i>
Vitriuolo barotico . . .	<i>Solfato di barite.</i>
Vitriuolo bianco . . .	<i>Solfato di zinco.</i>
Vitriuolo di bismuto . . .	<i>Solfato di bismuto.</i>
Vitriuolo calcareo . . .	<i>Solfato di calce.</i>
Vitriuolo di cipro . . .	<i>Solfato di rame.</i>
Vitriuolo di cobalto . . .	<i>Solfato di cobalto.</i>
Vitriuolo di ferro . . .	<i>Solfato di ferro.</i>
Vitriuolo di Goslard . . .	<i>Solfato di zinco.</i>
Vitriuolo di luna . . .	<i>Solfato d' argento.</i>
Vitriuolo marziale . . .	<i>Solfato di ferro.</i>
Vitriuolo magnesiano . . .	<i>Solfato di magnesia.</i>
Vitriuolo di manganese . . .	<i>Solfato di manganese.</i>
Vitriuolo di mercurio . . .	<i>Solfato di mercurio.</i>
Vitriuolo di nickel . . .	<i>Solfato di nickel.</i>
Vitriuolo d' oro . . .	<i>Solfato d' oro.</i>
Vitriuolo di piombo . . .	<i>Solfato di piombo.</i>
Vitriuolo di platina . . .	<i>Solfato di platino.</i>
Vitriuolo di potassa . . .	<i>Solfato di potassa.</i>
Vitriuolo di rame . . .	<i>Solfato di rame.</i>
Vitriuolo romano . . .	<i>Solfato di ferro.</i>
Vitriuolo rosso . . .	<i>Solfato rosso di ferro.</i>
Vitriuolo di soda . . .	<i>Solfato di soda.</i>
Vitriuolo di stagno . . .	<i>Solfato di stagno.</i>
Vitriuolo di terra pesante . . . . .	} <i>Solfato di barite.</i>
Vitriuolo turchino . . .	
Vitriuolo verde . . .	<i>Solfato di ferro.</i>
Vitriuolo di venere . . .	<i>Solfato di rame.</i>
Vitriuolo di zinco . . .	<i>Solfato di zinco.</i>

W.

Wolfram de' Sig. d' El- } *Tungsteno.*  
 huyar .

E 4

Za.

Vecchi .

Nuovi corrispondenti.

## Z.

## Z a.

Zafferano di marte . . .	Ossido di ferro carbonato .
Zafferano di marte ape- riente . . . . .	} Ossido di ferro carbonato .
Zafferano di marte a- stringente . . . . .	
Zafferano di marte di Zwelfero . . . . .	} Ossido di ferro rossiccio per mezzo della detona- zione col nitro .
Zafferano de' metalli .	
Zaffiro . . . . .	} Ossido d' antimonio solfo- rato . Pietra gemma .

## Z e.

Zeolite (pietra) . . . . .	Zeolite . E' composta di silice , d' allumine , di calce e di a- cqua .
----------------------------	--

## Z i.

Zinco . . . . .	Zinco .
Zinco aereato . . . . .	} Carbonato di zinco .
Zinco spatico . . . . .	

## Z o.

Zolfo . . . . .	Zolfo .
Zolfo dorato d' antimo- nio . . . . .	} Ossido d' antimonio solfo- rato color di rancio .
Zolfo molle . . . . .	
	Ossido di zolfo .

## Z u.

Zucchero di bismuto di Geoffroy . . . . .	} Acetito di bismuto .
Zucchero candito . . . . .	} Zucchero cristallizzato . Ossido idrogeno-carbono- so .
Zucchero di saturno .	
Zucchero di latte . . . . .	} Acetito di piombo . Zucchero di latte .

DI-

**D I Z I O N A R I O**

**NUOVO E VECCHIO**

**D I**

**NOMENCLATURA CHIMICA.**



## D I Z I O N A R I O

NUOVO E VECCHIO

D I

## NOMENCLATURA CHIMICA,

Nuovi.

*Vecchi corrispondenti.*

A.

Ac,

A Cciajo. , , ,

*Acciajo.*

L' acciaio non è che una modificazione del ferro. Egli è lo stesso ferro spogliato per mezzo del fuoco di tutte le sostanze estranee, e combinato con poco carbonio. (*Vedi carbonio*).

Acetati. , , ,

Gli acetati sono tutti que' sali che risultano dall'unione dell'acido acetico, ossia aceto radicale, con qualunque delle 24 basi salificabili, quali sono i 3 alcali, le 4 terre, e le 17 sostanze metalliche con cui è atto ad unirsi. (*Vedi radicali salificabili, e sali colla desinenza in ato*).

Ace-

## Nuovi.

## Vecchi corrispondenti.

Acetato alluminoso	o
d' allumine . . . .	
Acetato ammoniacale	o
d' ammoniaca (1) . . .	
Acetato d' antimonio . .	
Acetato d' argento . . .	
Acetato d' arsenico . . .	
Acetato di barite . . . .	
Acetato di bismuto . . .	
Acetato di calce . . . .	
Acetato di cobalto . . .	
Acetato di ferro . . . .	
Acetato di magnesia . . .	
Acetato di manganese	> Ignoti.
Acetato di mercurio . . .	
Acetato di molibdeno . .	
Acetato di nickel . . . .	
Acetato d' oro . . . . .	
Acetato di piombo . . . .	
Acetato di platino . . . .	
Acetato di potassa . . . .	
Acetato di rame . . . . .	
Acetato di soda . . . . .	
Acetato di stagno . . . .	
Acetato di tungsteno . . .	
Acetato di zinco . . . . .	

Ace-

(1) Secondandosi in questa circostanza il metodo tenuto anche da' nomenclatori francesi, non si ripeteranno più questi due modi di esprimere la base d' un sale neutro, ma verrà impiegato indistintamente o l' uno o l' altro : basta che ognuno sappia, in vista di questi due primi esempj, che si può prendere indistintamente ed a capriccio per esemplo, o l' aggettivo *ammoniacale*, o il sostantivo d' *ammoniaca*.

## Nuovi.

## Veschi corrispondenti.

- Acetiti . . . . . } Gli acetiti sono tutti que-  
sali che risultano dall'unio-  
ne dell'acido acetoso, ossia  
aceto distillato, con qualun-  
que delle 24 basi salificabi-  
li, quali sono i 3 alcali, le  
4 terre, e le 17 sostanze  
metalliche concui è atto ad  
unirsi. ( *Vedi radicali sali-  
ficabili, e sali colla desinen-  
za in ito* ).
- Acetito alluminoso . } Aceto d' argilla .  
Sal acetoso di argilla,  
Aceto ammoniacale .  
Acetito ammoniacale . } Sal acetoso ammoniacale .  
Spirito di Menderero .  
Liquor salino volatile .
- Acetito d' antimonio . }  
Acetito d' argento . } Ignoti .
- Acetito d' arsenico . } Liquor fumante d' arseni-  
co .  
Arsenico acetoso del Sig.  
Cadet .
- Acetito di bismuto . } Zucchero di bismuto del  
Sig. Geoffroy .  
Sal d' occhi di gambero .  
Sal di coralli .  
Sal acetoso calcareo .  
Acetito di calce . } Sal acetoso di creta .  
Aceto calcareo .  
Sal di madreperla .
- Acetito di cobalto . } Ignoto .
- Acetito di ferro . } Aceto marziale .  
Sal acetoso marziale .

Ace-

## Nuovi.

## Vecchi corrispondenti.

Acetito di magnesia .	{	<i>Sal acetoso magnesiano .</i>
		<i>Acetito di magnesia .</i>
Acetito di manganese .	.	<i>Ignoto .</i>
Acetito di mercurio .	{	<i>Aceto mercuriale .</i>
		<i>Terra fogliata mercuriale .</i>
Acetito di molibdeno .	}	<i>Ignoti .</i>
Acetito di nickel .		
Acetito d'oro .		
Acetito di piombo .	{	<i>Sale di saturno .</i>
		<i>Zucchero di saturno .</i>
Acetito di piombo al-	{	<i>Aceto di piombo .</i>
lungato . . . . .		
Acetito di piombo ed	{	<i>Acqua vegeto-minerale di</i>
acqua alcoolizzata .		
Acetito di platino . . . . .	.	<i>Ignoto .</i>

Acetito di potassa . . . . .

{	<i>Alcali vegetabile acetato .</i>
	<i>Terra fogliata di tartaro .</i>
	<i>Tartaro rigenerato di Ta-</i>
	<i>chemio .</i>
	<i>Arcano di tartaro di Ba-</i>
	<i>silio Valentino .</i>
	<i>Arcano di tartaro di Pa-</i>
	<i>racelso .</i>
	<i>Magistero purgante di tar-</i>
	<i>taro di Scrodero .</i>
<i>Sal essenziale di vino di</i>	
<i>Zwelfero .</i>	
<i>Sal diuretico di Silvio, di</i>	
<i>Wilson ec .</i>	

Acetito di potassa al- } *Aceto di potassa .*  
lungato . . . . .

Ace-

Nuovi.

Vecchi corrispondenti.

Acetito di rame . . . . . } *Verdetto . Verd' eterno .*  
*Verdetto distillato del com-*  
*mercio , cioè fatto con*  
*aceto distillato .*  
*Cristalli di venere .*  
*Cristalli di verderame .*

Acetito di rame allun- } *Aceto di rame .*  
 gato . . . . . }  
 Acetito di rame con ec- } *Verderame del commercio .*  
 cesso di ossido di ra- } *Verderame di Marsiglia .*  
 me . . . . . }

Acetito di soda . . . . . } *Sal acetoso minerale .*  
*Terra fogliata minerale .*  
*Terra fogliata cristallizza-*  
*bile .*  
*Alcali minerale acetato .*

Acetito di soda allun- } *Aceto di soda .*  
 gato . . . . . }  
 Acetito di stagno . . . . . } *Ignoti .*  
 Acetito di tungsteno . . . . . }  
 Acetito di zinco . . . . . } *Sal acetoso di zinco .*  
 Acetito di zinco allun- } *Aceto di zinco .*  
 gato . . . . . }

Aci-

Nuovi.

Vecchi corrispondenti.

Acidi colla desinenza in  
*ico* . . . . .

Qualora un acido termina colla desinenza in *ico*, come sarebbe per esempio acido solforico, fosforico, nitrico, acetico, vuol dire che la base di quest' acido fu completamente acidificata o saturata per l'addizione del principio acidificante ossia ossigeno, e quindi che l'acido in questo stato di saturazione ha acquistato tutta la possibile forza di cui era capace in tale condizione. (*Vedi acido, e radicali acidificabili, e sali colla desinenza in ato.*).

Acidi colla desinenza in  
*oso* . . . . .

Qualora un acido termina colla desinenza in *oso*, come sarebbe per esempio acido solforoso, fosforoso, nitroso, acetoso ec. vuol dire che la base di quest' acido è in eccesso, e conseguentemente non acidificata del tutto o portata dall'ossigeno a quello stato di forza di cui sarebbe capace. Dunque la desinenza in *oso* dà un'idea di debole acidità in confronto di quella che potrebbe prendere la stessa base. (*Vedi acido, e radicali acidificabili, e sali colla desinenza in oso*).

Aci-

Nuovi.

Vecchi corrispondenti.

Qualora un acido termina colla desinenza in *ico ossigenato*, come sarebbe per esempio acido muriatico *ossigenato*, acido nitrico *ossigenato* ec. vuol dire che il principio acidificante ossia l'ossigeno e non la base è in eccesso; dal che avviene in quasi tutti i casi che la forza dell'acido che ne risulta, è ancora maggiore degli acidi che finiscono in *ico*. L'eccezione a questa regola generale non risulta finora che per parte dell'acido muriatico *ossigenato*; che scema di forza a misura ch' eccede l'ossigeno.

Acidi colla desinenza in *ico ossigenato*.

Questa eccezione però dovrebbe ragionevolmente procedere dalla soverchia quantità di calorico che porta seco l'ossigeno in questa combinazione, la quale chiaramente si manifesta co' violenti scoppj che fanno i muriati tutti, e particolarmente i muriati ossigenati posti ad un certo calore: effetto che non producono que' sali che sono formati cogli altri acidi. ( *Vedi ossigeno, acido, sali in ato ossigenato, calorico, e radicali acidificabili* ).

Nuovi.

Vecchi corrispondenti.

Acidi allungati con acqua . . . . .

*Spiriti acidi.*

Gli antichi Chimici chiamavano spirito di vitriuolo e spirito di sal marino non altro che l'acido solforico e muriatico allungati con acqua. Lo stesso spirito di nitro comune non era che l'acido nitrico allungato con poca acqua.

*Acido.*

Acido . . . . .

Quella sostanza che mercè la combinazione coll'ossigeno acquista un grado di forza da costituire o terre, o alcali, o metalli in altrettanti sali, e cangia inoltre in rosso le tinte azzurre vegetali, chiamasi un acido. L'acido quindi non è che un composto di ossigeno e di uno o più radicali acidificabili, disciolti nell'acqua. Il sapore degli acidi è sempre più o meno acerbo e piccante. Gli acidi si distinguono 1. in acidi da una sola base, 2. in acidi da basi doppie, triple ec. 3. in acidi di basi ignote. Fra' primi si contano l'acido fosforico, solforico, nitrico, carbonico, e gli acidi metallici. Fra' secondi si annoverano l'acido nitro-muriatico, e gli acidi vegetabili ed animali. Fra' terzi gli acidi boracico, muriatico, e fluorico (*Vedi radicali acidificabili, ed acidi colla desinenza in ico, oso, ec.*)

Aci-

Nuovi.

Vecchi corrispondenti.

Acido acetoso . . . . .	}	Acido acetoso.
		Acido dell' aceto.
	}	Aceto distillato.
		(Vedi acetiti).
	}	Aceto radicale.
		Acido acetoso radicale!
Acido acetico . . . . .	}	Spirito di venere.
		(Vedi acetati).
Acido antimonico . . . . .	}	Ignoti.
Acido argentico . . . . .		
Acido arsenico . . . . .	}	Acido arsenicale.
		(Vedi arseniati).
Acido arsenico ossigenato . . . . .	}	Ignoti.
Acido aurico . . . . .		
	}	Acido benzoico.
		Acido di belzuino.
Acido benzoico . . . . .	}	Sal di belzuino.
		(Vedi benzoati).
Acido benzoico sublimato . . . . .	}	Fiori di belzuino.
		Sal volatile di belzuino.
Acido bismutico . . . . .	}	Ignoto.
		Acido del baco da seta.
Acido bombico . . . . .	}	Acido bombicino.
		(Vedi bombiati).
	}	Sal volatile narcotico di vitriuolo.
		Sal sedativo di Homberg.
Acido borracico . . . . .	}	Acido del borace.
		Acido boracino.
	}	Acido del sal sedativo.
		(Vedi borati).
Acido borracico sublimato . . . . .	}	Sal sedativo sublimato.

## Nuovi.

## Vecchi corrispondenti.

Acido boracioso . . . . .	Ignoto.
Acido canforico . . . . .	{ Acido della canfora, ( Vedi canforati ), Acido mesfitico . Acido cretoso . Gas silvestre , Aria fissa .
Acido carbonico . . . . .	{ Acido carbonoso . Aria fissata , Acido aereo . Acido atmosferico . ( Vedi carbonati ) ,
Acido carbonico ossigenato . . . . .	} Ignoto .

Acido carbonio - idrogenoso . . . . .  
 Acido carbonio-idrogenico . . . . .  
 Acido carbonio-idrogenico-ossigenato . . . . .

## Ignoti .

Questi sono acidi che hanno per radicali il carbonio e l'idrogeno, il primo de' quali prevale al secondo. Hanno la desinenza in *oso* quando la base è in eccesso; hanno la desinenza in *ico* quando la base è saturata d'ossigeno; hanno la desinenza in *ico ossigenato* quando l'ossigeno è in eccesso. Gli acidi vegetabili entrano tutti in queste categorie. ( Vedi acidi colla desinenza in *ico*, in *ico ossigenato*, ed in *oso*, e radicali salificabili ).

Acido carbonioso . . . . . Ignoto.

Aci-

## Nuovi.

## Vecchi corrispondenti.

Acido citrico . . . . .	}	Succo di cedro.
		Succo di limone.
		Acido del cedro.
		Acido del limone.
		Acido citroniano. ( Vedi citrati ).
Acido cobaltico . . . . .	}	Ignoto.
Acido cuprico . . . . .		Ignoto.
Acido ferrico . . . . .		Ignoto.
Acido fluorico . . . . .	}	Acido fluorico.
		Acido spatico. ( Vedi fluati ).
Acido fluoroso . . . . .	}	Ignoto.
Acido formico . . . . .		}
	Acido formicino. ( Vedi formiati ).	
Acido fosforico . . . . .	}	Acido fosforico.
		Acido fosforico deflogistato.
		Acido dell' orina.
		Acido del fosforo. ( Vedi fosfati ).
Acido fosforico ossigenato . . . . .	}	Ignoto.
Acido fosforoso . . . . .		}
	Acido fosforico volatile.	
	Acido volatile del fosforo. ( Vedi fosfiti . )	
	Acido della galla.	
Acido gallico . . . . .	}	Acido gallico.
		Principio astringente dei vegetabili. ( Vedi gallati ).

Nuovi.

Vecchi corrispondenti.

Acido idrogeno-carbo-  
nioso . . . . .  
Acido idrogeno-carbo-  
nico . . . . .  
Acido idrogeno-carboni-  
co-ossigenato . . . . .

Ignoti.

Questi sono acidi che han-  
no per radicali l' idrogeno  
ed il carbonio, il primo de'  
quali prevale al secondo .  
Hanno la desinenza in *oso*  
quando la base è in eccesso;  
hanno la desinenza in *ico*  
quando la base è saturata  
d'ossigeno; hanno la desi-  
nenza in *ico ossigenato* quan-  
do l'ossigeno è in eccesso.  
Gli acidi vegetabili tutti en-  
frano in queste categorie .  
( *Vedi acidi colla desinenza*  
*in ico ed in oso, ed ico os-*  
*sigenato, e radicali acidifi-*  
*cabili* ).

Acido lattico . . . . .

Siero inagrito.  
Acido del siero inagrito.  
Acido galattico.  
Acido del latte.  
( *Vedi lattati.* )

Acido litico . . . . .

Acido del calcolo della  
vescica.  
Calcolo della vescica.  
Acido bezoardico.  
Acido litiasico.  
( *Vedi litiati.* )

Acido malico . . . . .

Acido dei pomi, e di  
frutta analoghe.  
Acido malusiano.  
( *Vedi malati.* )

Acido manganico . . . . .

Ignoto.

Acido mercurico . . . . .

Ignoto.

Aci-

Nuovi.

Vecchi corrispondenti.

Acido molibdico . . . . .	} <i>Acido della molibdena.</i> <i>Acido molibdico.</i> (Vedi <i>molibdati</i> ).		
Acido molibdico ossi- genato . . . . .		} <i>Ignoto.</i>	
Acido muriatico . . . . .	} <i>Acido del sal marino.</i> <i>Spirito di sal fumante.</i> <i>Acido marino.</i> <i>Acido del sal di cucina.</i> <i>Spirito di sal marino.</i> (Vedi <i>muriati</i> ).		
		Acido muriatico-ossige- nato . . . . .	} <i>Acido marino deflogisti-</i> <i>cato.</i> <i>Acido marino aereato.</i> (Vedi <i>muriati ossige-</i> <i>nati</i> ).
Acido muriatoso . . . . .	} <i>Ignoto.</i>		
Acido tickelico . . . . .		} <i>Ignoto.</i>	
Acido nitrico . . . . .	} <i>Acido nitroso non fu-</i> <i>mante.</i> <i>Acido nitroso bianco.</i> <i>Acido nitroso sprigionato.</i> <i>Acido nitroso deflogisti-</i> <i>cato.</i> <i>Acqua forte da spartire.</i> (Vedi <i>nitrati</i> ).		
		Acido nitrico ossigenato.	} <i>Acido nitroso deflogisticato.</i> <i>Acido nitroso aereato.</i> (Vedi <i>nitrati ossigenati</i> ).

Nuovi.

Vecchi corrispondenti.

Acido nitro-muriatico . . .

*Acido regalino.**Acqua regia.*

Quest'acido minerale è formato da due radicali acidificabili portati allo stato di acido dall'ossigeno. Uno di questi radicali, come si rileva dal nome, è il nitrico ossia l'azoto, e l'altro è il radicale muriatico ancora ignoto. (Vedi *nitro-muriati*).

Acido nitroso . . .

*Acido nitroso rutilante.**Acido nitroso flogisticato.**Acido nitroso fumante.**Spirito di nitro fumante.**(Vedi nitriti).*

Acido ossalico . . .

*Acido dell'acetosa.**Sal di acetosa.**Acido ossalino.**Acido saccarino.**Acido dello zucchero.**(Vedi ossalati).*

Aci-

Nuovi.

Vecchi corrispondenti.

*Acido del legno.*  
*Spirito delle sostanze le-*  
*gnose distillate.*

*Spirito acido empireumati-*  
*co.*

*Spirito di legno santo.*

*Spirito di bosso.*

*Acido empireumatico del*  
*legno.*

**Acido piro-legnoso :**

La parola *piro* che viene dal greco *πυρ*, cioè fuoco, indica la presenza del fuoco che vi si vuole per isprigionare qualunque di questi acidi per mezzo della distillazione. Sarebbe dunque lo stesso che dire acido del legno per mezzo del fuoco, dello zucchero per mezzo del fuoco, del tartaro per mezzo del fuoco ec. ( *Vedi piro-ligniti* ).

**Acido piro-legnoso con**  
**poca ammoniacca .**

*Spirito di fuliggine :*

*Spirito di miele, di zuc-*  
*chero ec.*

*Acido sciropposo .*

*Acido empireumatico dello*  
*zucchero.*

**Acido piro-mucoso :**

*Acido delle gomme, delle*  
*mucilaggini, farinacei ec.*  
 ( *Vedi acido piro legnoso,*  
*e piro-muciti.*

**Acid-**

## Nuovi.

## Vecchi corrispondenti.

Acido piro-tartaroso . . .	{ Acido empireumatico del tartaro. Spirito di tartaro. ( Vedi acido piro-legnoso, e piro-tartriti ).
Acido platinico . . .	Ignoto .
Acido plombico . . .	Ignoto .
Acido prussico . . .	{ Materia colorante dell' azzurro di Prussia. ( Vedi prussiati ).
Acido saccaro-lattico . . .	{ Acido dello zucch. di latte. Acido del sal di latte, e del sal di siero di latte. ( Vedi saccaro-latti ).
Acido sebatico . . .	{ Acido sebaceo . Acido del grasso . Acido del sevo . ( Vedi sebatì ).
Acido solforico . . .	{ Acido dello zolfo . Acido vitriolico . Olio di vitriuolo . Acido vitriolico concentrato . Acido dello zolfo concentrato . Olio di vitriuolo d' Olanda . Olio di vitriuolo di Sassonia . Olio di vitriuolo fumante . ( Vedi solfati ).

Aci-

Nuovi.

Vecchi corrispondenti.

Acido solforico allungato con acqua . . . . .	}	Spirito di calcanto.
		Spirito di vitriuolo.
Acido solforico glaciale.	}	Olio di zolfo per campana.
		Spirito di zolfo.
Acido solforico-muriatico-antimoniato . . . . .	}	Olio di vitriuolo glaciale.
		Acido vitriuolico concreto.
Acido solforico-ossigenato . . . . .	}	Acido vitriuolico glaciale.
		Butirro d'antimonio liquido.
		Ignoto.
Acido solforoso . . . . .	}	Acido solforoso.
		Acido solforoso volatile.
		Acido vitriuolico sfogisticato.
		Spirito volatile di zolfo. ( Vedi solfiti ).
Acido stannico . . . . .	}	Ignoto.
		Sembrava che Hermstedt avesse dimostrata l'esistenza di quest'acido, ma dappoi non si senti più farne parola.
Acido succinico . . . . .	}	Acido del succino.
		Sal volatile di succino. ( Vedi succinati ).
Acido succinico cristallizzato . . . . .	}	Sal di succino estratto per cristallizzazione.
		Acido tartaroso.
Acido tartaroso . . . . .	}	Acido del tartaro.
		( Vedi tartriti ).

Acid.

Nuovi.

Vecchi corrispondenti.

Acido tungstico . . . . .

Acido della tungstena.  
Acido del Wolfram.  
Acido dei Sig. d'Elhuyar.  
(Vedi tungstari).

Acido tungstico-ossigenato . . . . .

Ignoto.

Acido zinznico . . . . .

Ignoto.

Acidulo ossalico . . . . .

Sal di acetosa.  
(Vedi ossalati).

Acqua . . . . .

Acqua.  
Il gas idrogeno ed il gas ossigeno perdendo quasi tutto il calorico che li costituiva nello stato di gas, si combinano fra di loro, e formano l'acqua dagli antichi creduta una sostanza semplice o elementare. L'acqua è dunque un composto d'idrogeno, d'ossigeno e di pochissimo calorico.

Acqua

*Acque minerali medicinali.*

Per acqua minerale medicinale s'intende quella ch'essendo caricata di principj stranieri, produce sulla costituzione animale un effetto diverso dall'acqua comune che serve ai nostri quotidiani bisogni. Dietro a questa considerazione si possono distinguere le acque minerali nelle sottodescritte categorie. Si ebbe in mira di contrassegnarle o dal nome delle sostanze che vi predominano in fatto, o da quello delle sostanze che colpiscono più facilmente i nostri sensi.

Scorrendosi dunque tutte le acque minerali da noi o in tutto o in parte conosciute, e in questi dizionarj inserite, si rileverà che il nome imposto a ciascuna di esse è tratto appunto dalla sostanza predominante come sopra.

Acque acidule calde.

{ *Acqua di monte d' oro.*  
 { *Acqua di Chatelguyon.*

Acque acidule fredde

{ *Acqua di Cilla.*  
 { *Acqua di Selcz.*

Acque ferruginoso-ga-  
zose . . . . .

{ *Acqua di Recoaro.*  
 { *Acqua di Spa.*

Ac-

## Nuovi .

## Vecchi corrispondenti .

Acque ferruginoso-sem- plici . . . . .	} <i>Acqua di Condè .</i>
Acque ferruginoso-sol- foriche . . . . .	
	} <i>Acqua di Passy .</i>
	} <i>Acqua di Nocera .</i>
	} <i>Acqua della Brandola .</i>
Acque magnesiano - ar- gillose . . . . .	Sovente queste acque non contengono nè l'una nè l'al- tra di queste terre , e sono pure .
	} <i>Acqua del mare .</i>
Acque salino - muriati- che . . . . .	} <i>Acqua del Tettuccio .</i>
	} <i>Acqua di Boemia .</i>
Acque salino-solforiche .	} <i>Acqua di Sedlitz .</i>
	} <i>Acqua di Seydschutz .</i>
Acque solforate . . . . .	} <i>Acque epatiche .</i>
	} <i>Acqua della Vergine .</i>
Acque solforico-muriati- che di calce calde . .	} <i>Acqua di Abano .</i>
	} <i>Acqua di Monte Ortone .</i>
	} <i>Acqua di Monte Grotto .</i>
Acque solforose fred- de . . . . .	} <i>Acqua d' Enghien .</i>
	} <i>Acqua di Montmorency .</i>

Ac-

Af.

*Affinità.*

L'affinità è la tendenza che hanno ad unirsi due o più molecole, ad esclusione di alcune altre, sieno esse d'uno stesso corpo e d'una stessa sostanza, o di corpi e di sostanze differenti, o di natura composta e so-  
pracomposta. Non operando dunque l'affinità che sopra le molecole di certi corpi ed in certe circostanze, non è confondibile coll'attrazione la quale opera indistintamente in ogni circostanza, e sopra ogni corpo della natura.

Affinità . . . . .

*Affinità di aggregazione.*

Cioè quando due molecole, due corpi ec. della stessa natura unendosi fra di loro, formano un tutto identico, omogeneo, come unendosi acqua ad acqua, olio ad olio ec.

Affinità di aggregazione.

*Affinità di composizione.*

Cioè quando due o più corpi sì semplici che composti di natura differente si uniscono fra di loro formando un nuovo tutto; e senza che la loro composizione, se sono composti, soffra alcun cambiamento.

Affinità di composizione . . . . .

Af.

Nuovi.

Vecchi corrispondenti.

Affinità per concorso

*Affinità doppie .*

Cioè quando , essendo due  
 • più composti collocati in  
 circostanze proprie a mette-  
 re in giuoco le affinità ris-  
 pettive delle loro parti com-  
 ponenti, havvi cambio reci-  
 proco di parti e nuovi pro-  
 dotti senza che si possa al-  
 lora ad uno o ad un altro  
 dei principj costitutivi di  
 questi corpi, assegnare l'af-  
 finità maggiore, la quale è  
 dovuta alla somma di molte  
 forze cospiranti ed unite .

Affinità disposta

*Affinità disposta .*

Cioè quando due corpi ,  
 che non si sarebbero giam-  
 mai fra di loro uniti , si u-  
 niscono mercè una prelimi-  
 nare decomposizione o so-  
 pracomposizione di uno di  
 essi .

Ag.

Aggregati . . . . .  
 Aggregazione (affinità d').

*Aggregati .*  
*Aggregazione ( affinità d' ) .*

A 1.

Nuovi.

Vecchi corrispondenti.

Al.

*Alcali.*

Gli alcali sono nel numero dei radicali salificabili. Essi si riducono a tre, ciascuno de' quali nella vecchia Nomenclatura corrispondeva ad uno dei tre regni della natura: 1. l'alcali animale ossia *ammoniaca*: 2. l'alcali minerale ossia *soda*: 3. l'alcali vegetale ossia *potassa*.

L'alcali animale è composto d'azoto e d'idrogeno.

L'alcali minerale sembra ragionevolmente composto di azoto e di magnesia.

L'alcali vegetale sembra ragionevolmente composto di azoto e di calce.

I componenti di questi due ultimi alcali non sono ancora però rigorosamente provati.

Tutti gli alcali hanno un sapore orinoso, bruciante, e fanno verde lo sciloppo azzurro di viole. (*Vedi radicali salificabili*).

Alcali.

## Nuovi.

## Vecchi corrispondenti.

Alcool . . . . .

Spirito di vino .

Spirito ardente .

Spirito di sette cotte .

L' alcool, a tutti noto, è una composizione di carbonio e d' idrogeno, modificata però in guisa da non costituire nè olio, nè etere, nè grassi, che sono formati degli stessi principj in proporzioni e modificazioni differenti. L' alcool è atto a combinarsi con molte sostanze, ed allora trae il nome specifico della sostanza straniera che vi si combina, come sarebbe per esempio alcool di mirra, di succino ec. nell' antica lingua chiamati *tinture spiritose*.

Alcool acqueo . . . . .

*Acquavite*.

Alcool ammoniacale . . . . .

*Offa Helmontii*.

Alcool muriatico . . . . .

*Spirito di sal dolce*.

Alcool nitrico . . . . .

*Spirito di nitro dolce*.

Alcool di potassa . . . . .

*Lilium Paracelsi*.*Tintura acre di tartaro*.*Spirito anodino minerale dell' Hoffman*.

Alcool solforico . . . . .

*Liquore anodino minerale dell' Hoffman*.

Alcooli resinosi . . . . .

*Tinture spiritose di guaiaco, mirra, succino ec. ec.*

Al-

Allumine . . . . .  
Terra dell' allume .  
Base dell' allume .  
Argilla pura .  
(Vedi terre semplici).

A m.

Amalgama . . . . .  
*Amalgama.*  
L'amalgama anche nella nuova Nomenclatura equivale, come anticamente, a lega di uno o più metalli col mercurio, nessuno de' quali però sia nè ossidato nè ossigenato. Sarà per esempio un'amalgama di stagno l'unione dello stagno col mercurio che serve a dar la foglia agli specchi: sarà un'amalgama d'oro e d'argento il mercurio, che levò per ragione d'affinità alle ceneri l'oro e l'argento che contenevano; e così d'ogni altra lega in cui entri il mercurio ed uno o più metalli.

Amalgama d'argento . . . . .  
*Amalgama d'argento.*  
Combinazione di mercurio e di argento.

Amalgama di bismuto . . . . .  
*Amalgama di bismuto.*  
Combinazione di mercurio e di bismuto.

Amalgama d'oro . . . . .  
*Amalgama d'oro.*  
Combinazione di mercurio e di oro.

Nuovi.

Vecchi corrispondenti.

Amalgama di piombo	{ <i>Amalgama di piombo.</i> Combinazione di mercurio e di piombo.
Amalgama di rame .	{ <i>Amalgama di rame.</i> Combinazione di mercurio e di rame.
Amalgama di stagno .	{ <i>Amalgama di stagno.</i> Combinazione di mercurio e di stagno.
Amalgama di zinco .	{ <i>Amalgama di zinco .</i> Combinazione di mercurio e di zinco.
Amianto . . . . .	{ <i>Amianto .</i> (Vedi Diz. Vec. e Nuovo).
	{ <i>Fecola di formento.</i>
	{ <i>Amido .</i> L'amido nella nuova teoria chimica altro non è che un ossido vegetabile , una combinazione d'idrogeno , di carbonio e di ossigeno modificati in modo diverso da quello che sia il mucoso , lo zucchero ec. (Vedi ossidi vegetabili) .
Amido . . . . .	
	{ <i>Alcali volatile caustico.</i>
	{ <i>Alcali volatile fluore.</i>
	{ <i>Spirito volatile di sal ammoniaco.</i>
Ammoniaca . . . . .	{ <i>Alcali volatile d'urina caustico.</i>
	{ <i>Alcali volatile puro .</i> (Vedi alcali).

A n.

Nuovi.      *Vecchi corrispondenti.*

A n.

Analisi . . . . .

*Analisi.*

Dove si ha per oggetto di disgiungere fra di loro, co' mezzi chimici, le sostanze semplici che costituivano un composto, per riconoscerne la loro natura, compete il nome di *analisi*.

Animali . . . . .

(Vedi *sostanze animali*).

Antimonio . . . . .

*Regolo d'antimonio.*

*Antimonio.*

L'antimonio è un metallo non duttile (semimetallo) di un color analogo a quello dell'argento, e pesa pressochè sette volte più dell'acqua. L'antimonio crudo nel commercio altro non è che lo stesso antimonio, metallo, combinato collo zolfo e formando un solfuro d'antimonio. Da questo metallo la medicina trae degli efficacissimi rimedj. Si converte in ossido mercè l'addizione dell'ossigeno, ma non si è potuto ancora convertire in acido.

Nuovi .

Vecchi corrispondenti .

A r.

Argento . . . . .

*Argento .**Diana .**Luna .*

L'argento è un metallo perfetto, duttilissimo e tenacissimo e di color bianco, non ha odore, è quasi inalterabile dal fuoco, ed ha un peso specifico un po' più di dieci volte dell'acqua. Gli usi di questo metallo nella società sono ben noti a tutti.

Questo metallo si ossida, ma non si è potuto ancora ossigenare cioè acidificare .  
( *Vedi ossidi di argento* ) .

Argilla . . . . .

*Argilla . Argiglia .**Terra argillosa ,**Terra da stoviglie .*

L'Argilla è una mescolanza d'allumine e di silice, il cui diverso colore si ripete da più o meno quantità di ossido di ferro che contiene .

Argilla cretosa bianca e colorata . . . . .

*Terra Lemnia .**Terra Samia .**Bolo armeno Orientale .**Bolo armeno bianco .**Terra sigillata rossa .**Terra sigillata bianca .**Terra di nocera .*

Ar-

Nuovi.

Vecchi corrispondenti.

Argilla oleata . . . .

*Luto grasso.*

Risulta dalla triturazione dell' argilla secca e polverizzata coll' olio di lino cotto ovvero ossigenato.

*Aria.*

La parola *aria* deve contrassegnare nella nuova teoria un fluido aeriforme permanente ; atto però alla respirazione degli animali , combustione dei corpi ec.

Due sole sono le specie di aria che possono essere comprese in questa classe . L' *aria atmosferica* , quella cioè che respiriamo, la quale è composta di azoto , di ossigeno , e di calorico . L' *aria vitale* , ossia la combinazione dell' ossigeno col calorico .

Aria . . . . .

L' *aria vitale* nella nuova Nomenclatura è chiamata *gas ossigeno* ; ma come la parola *gas* deve somministrare l'idea d' un fluido elastico non servente nè alla respirazione , nè alla combustione , così in questo caso ci atteniamo volentieri alla Nomenclatura antica , come vi si sono attenuti i Nomenclatori parimente nel contrassegnare l' *aria atmosferica* che respiriamo , col nome di *aria* e non di *gas* . ( *Vedi aria atmosferica , ossia vitale , ossigeno , azoto , gas e fluidi aeriformi* ) .

G 4

Aria

Nuovi.

Vecchi corrispondenti.

Aria atmosferica . . . . .

*Aria atmosferica.*

L'aria atmosferica egualmente che l'acqua; età dagli antichi Chimici riguardata come un essere semplice, come un elemento. Ora come si sa, ella è composta di *azoto* e di *ossigeno* portati allo stato di *gas* da una quantità bastante di *calorico*. Vi sono, generalmente parlando, altre sostanze gazoze disperse nell'aria atmosferica: una parte di esse però sono specificamente più leggiere e guadagnano conseguentemente l'alto; e le altre che sono più gravi, non sono d'ordinario che in poca quantità, come sarebbe per esempio il gas acido carbonico, es. per influire con prontezza a danno della natura vivente. (*Vedi aria, gas, e fluidi elastici in generale*).

Aria vitale . . . . .

*Aria vitale.**Aria empireale.**Principio dell' acidificazione.**Aria del fuoco.**Aria pura.**Principio della respirazione.*

Segue . . . . .

*Principio della combustione.*

Aria

Nuovi.

Vecchi corrispondenti.

- Segue* . . . . . { *Aria deflogisticata.*  
*Principio sorbibile.*  
*Empireo.*  
 Combinazione di ossigeno  
 e di calorico.
- Aria vitale* . . . . . { Abbiamo preferito di chia-  
 mare questo fluido aeriforme  
 permanente col nome di *a-*  
*ria vitale* piuttosto che col  
 nome di *gas ossigeno*, e ciò  
 per le ragioni addotte nell'  
 articolo *aria*. ( *Vedi gas e*  
*fluidi aeriformi* ).
- Aromo* . . . . . { *Principio essenziale.*  
*Spirito rettor.*  
*Principio odorante.*  
*Principio aromatico.*  
 Tutto ciò ch'è di odór  
 grato e vivo, si comprende  
 sotto il nome di *aromo*.
- Arseniati* . . . . . { Gli arseniati sono tutti  
 que' sali che risultano dall'  
 unione dell' acido arsenico,  
 con qualunque delle 24 basi  
 salificabili, quali sono i 3  
 alcali, le 4 terre, e le 17  
 sostanze metalliche con cui  
 è atto ad unirsi. ( *Vedi ra-*  
*dicali salificabili, e sali col-*  
*la desinenza in ato* ).
- Arseniato acidulo di po-* { *Sal neutro arsenicale di*  
*tassa* . . . . . { *Macquer.*
- Arseniato d' allumine* . . { *Ignoto.*

Ar-

Nuovi.

Vecchi corrispondenti.

Arseniato d' ammoniaca . *Ammoniacico arsenicale.*

Arseniato d' argento . . .

Arseniato di barite . . .

Arseniato di bismuto . . .

Arseniato di calce . . .

Arseniato di cobalto . . .

Arseniato di ferro . . .

Arseniato di magnesia . . .

Arseniato di manganese . . .

Arseniato di mercurio . . .

Arseniato di molibdeno . . .

Arseniato di nickel . . .

Arseniato d' oro . . .

Arseniato di piombo . . .

Arseniato di platino . . .

Arseniato di potassa . . .

Arseniato di rame . . .

Arseniato di stagno . . .

Arseniato di tungsteno . . .

Arseniato di zinco . . .

} *Ignoti.*

Arsenico . . . . .

*Segue* . . . . .*Arsenico.*

L' arsenico è un metallo non duttile ( semimetallo ) il cui colore e spezzatura somigliano a quella dell' acciaio. Egli pesa cinque volte e mezza più dell' acqua. Combinato coll' ossigeno forma ciò che si chiama *arsenico bianco* nel commercio. Si lega per mezzo della fusione a quasi tutti i metalli, comunicando loro della crudeltà.

Ar-

Nuovi, . . . . . } Vecchi corrispondenti.

Segue, . . . . .

Combinato coll'ossigeno e collo zolfo forma l'orpimento ed il *risagallo*. Saturato d'ossigeno forma l'acido arsenico; allora entra nei principj salificanti ec. ( *Vedi arseniati ed ossidi d'arsenico* ).

Arsenico, . . . . .

Asbesto, . . . . .

{ *Asbesto.*  
( *Vedi Diz. Vec. e Nuovo* ),

A t.

Per atmosfera s'intende la collezione di tutte le sostanze aeriformi permanenti e non permanenti, e di tutte quelle sostanze parimente ch'esister potessero sopra di noi in uno stato invisibile per qualunque modificazione, affinità ec.

L'atmosfera in somma è quell'unione di sostanze invisibili che tutte unite esercitano sopra tutti i corpi della natura, posti a livello del mare, una pressione in ciascun punto equivalente a ventotto pollici di mercurio, come rilevasi nei Barometri. ( *Vedi fluidi aeriformi permanenti, non-permanenti, e vapori* ).

Atmosfera, . . . . .

Attrazioni chimiche, ( *Vedi affinità* ) . . . . .

} *Affinità chimiche.*

Attrazioni elettive ( *Vedi affinità* ) . . . . .

} *Attrazioni elettive.*

A z.

Nuovi.

Vecchi corrispondenti.

A z.

**Azoto.** . . . .  
*(Vedi gas azoto).* . . . .

**Azoturi.** . . . .

*Principio nitrigeno.*

*Principio alcaligeno.*

*Base dell'acido nitroso.*

*Base dell'alcali volatile.*

*Base della mofeta atmosferica.*

*Mofeta.*

Combinandosi l'azoto col calorico, si forma il gas azoto, il quale entrando quasi per tre quarte parti, costituisce insieme con una quarta parte poco più di gas ossigeno l'aria comune che respirano tutti gli animali di sangue caldo del nostro pianeta. Le proporzioni di questi due gas variano alcun poco secondo le situazioni, stagioni, meteore, ec. (*Vedi acidi, e sostanze animali*).

Si chiamano *azoturi* tutte le combinazioni dell'azoto colle sostanze semplici, qualora però l'azoto non siasi portato o allo stato di ossido o a quello di acido per mezzo dell'ossigeno, poichè in quel caso la combinazione risultante spetterebbe o agli ossidi o agli acidi o a' sali in *ito, ato ec.* (*Vedi sostanze colla desinenza in uro, e sostanze semplici*).

Azo-

Nuovi.

Vecchi corrispondenti.

Azoturo d' allumine . . .	} Ignoti,
Azoturo di barite . . .	
Azoturo di calce . . .	
Azoturo di carbonio . . .	
Azoturo di fosforo . . .	
Azoturo di magnesia . . .	
Azoturo di potassa . . .	
Azoturo di soda . . .	}
Azoturo di zolfo . . .	

B.

B a,

*Balsami naturali.*

Tutte le resine unite ad un sal acido concreto di odor soave, come sono il belzui-  
no, il balsamo tolutano, il balsamo peruano, la storace ec. sono altrettanti balsami naturali. ( *Vedi resine naturali* ),

Balsami naturali . . .

*Terra pesante.*

*Terra dello spato pesante.*

*Barota.*

*Terra base dello spato pesante.*

( *Vedi terre semplici* ).

Barite . . . . .

Basi acidificabili . . .  
( *Vedi Radicali* ).

} *Basi acidificabili.*

Basi salificabili . . .  
( *Vedi Radicali* ).

} *Basi salificabili.*

B e.

Nuovi.

Vecchi corrispondenti.

B e.

Belzuino . . . . . { *Belzuino.*  
*(Vedi balsami naturali).*

Benzoati . . . . . { *Belzuoni.*  
 I benzoati sono tutti que'  
 sali che risultano dall'unione  
 dell'acido del belzuino ossia a-  
 cido benzoico con qualunque  
 delle 24 basi salificabili, qua-  
 li sono i 3 alcali, le 4 terre,  
 e le 17 sostanze metalliche con  
 cui è atto ad unirsi. (*Vedi*  
*radicali salificabili, e sali*  
*colla desinenza in ato.*

Benzoato d'allumine . . .  
 Benzoato d'ammoniaca . . .  
 Benzoato d'antimonio . . .  
 Benzoato d'argento . . .  
 Benzoato d'arsenico . . .  
 Benzoato di barite . . .  
 Benzoato di bismuto . . .  
 Benzoato di calce . . .  
 Benzoato di cobalto . . .  
 Benzoato di ferro . . . } *Ignoti.*  
 Benzoato di magnesia . . .  
 Benzoato di manganese . . .  
 Benzoato di mercurio . . .  
 Benzoato di molibdeno . . .  
 Benzoato di nickel . . .  
 Benzoato d'oro . . .  
 Benzoato di piombo . . .  
 Benzoato di platino . . .  
 Benzoato di potassa . . .

Ben-

Nuovi.

Vecchi corrispondenti.

Benzoato di rame . . .  
 Benzoato di soda . . .  
 Benzoato di stagno . . .  
 Benzoato di tungsteno . . .  
 Benzoato di zinco . . .

} *Ignoti.*

B i.

*Bismuto.*

Bismuto . . . . .

Il bismuto è un metallo non-duttile ( semimetallo ) il cui colore bianco giallastro ha dell' analogia col piombo; pesa quasi dieci volte più dell' acqua , ed è fusibilissimo . Disciolto nell' acido nitrico è precipitato poscia coll' acqua , e ben lavato forma un bianco che s' adopera per belletto , chiamato anche magistero di bismuto . Quest' è un ossido di bismuto . S' unisce perfettamente al mercurio , e potrebbe servire unito allo stagno ed al mercurio a dar la foglia agli specchi , ciocchè gli fece anche dare il nome improprio di *stagno da specchi* .

*Bitumi .*

Bitumi naturali . . . . .

I Bitumi naturali sono sostanze vegeto-animali travagliate dal tempo . Succini colorati , asfalti o bitumi giudaici , carboni di terra , succini neri ec. sono altrettanti bitumi . Sono composti di carbonio , d' idrogeno e di poco ossigeno .

B o.

Nuovi.

Vecchi corrispondenti.

B o.

Bombiati, . . . .

I Bombiati sono tutti que' sali che risultano dalla unione dell' acido de' bachi da seta, ossia acido bombico, con qualunque delle 24 basi salificabili, quali sono i 3 alcali, le 4 terre, e le 17 sostanze metalliche con cui è atto ad unirsi. (*Vedi radicali salificabili, e sali colla desinenza in ato*).

Bombiato d' allumine . . .  
 Bombiato d' ammoniaca . . .  
 Bombiato d' antimonio . . .  
 Bombiato d' argento . . .  
 Bombiato d' arsenico . . .  
 Bombiato di barite . . .  
 Bombiato di bismuto . . .  
 Bombiato di calce . . .  
 Bombiato di cobalto . . .  
 Bombiato di ferro . . .  
 Bombiato di magnesia . . .  
 Bombiato di manganese . . .  
 Bombiato di mercurio . . .  
 Bombiato di molibdeno . . .  
 Bombiato di nickel . . .  
 Bombiato d' oro . . .  
 Bombiato di piombo . . .  
 Bombiato di platino . . .  
 Bombiato di potassa . . .  
 Bombiato di rame . . .  
 Bombiato di soda . . .  
 Bombiato di stagno . . .

} *Ignoti*.

Bom-



## Nuovi.

## Vecchi corrispondenti.

Borato di potassa. . . . .	}	<i>Borrace vegetale.</i>
Borato di rame. . . . .	}	<i>Borrace di rame.</i>
Borato di soda. . . . .	}	<i>Borrace del commercio ordinario saturato di acido borracico.</i>
		<i>Borrace greggio.</i>
Borato soprassaturato di soda . . . . .	}	<i>Tinckal.</i>
		<i>Crisocolla.</i>
		<i>Borrace del commercio.</i>
Borato di stagno . . . . .	}	<i>Ignoti.</i>
Borato di tungsteno. . . . .		
Borato di zinco . . . . .		

## C.

## C a.

	}	<i>Terra calcarea.</i>
		<i>Calce viva.</i>
Calce. . . . .	}	<i>Calce.</i>
		<i>(Vedi terre semplici).</i>
Calce stemperata nell'acqua . . . . .	}	<i>Latte di calce.</i>
		<i>Magistero di coralli.</i>
Calce con poco acido carbonico. . . . .	}	<i>Magistero di madreperla.</i>
		<i>Magistero d'occhi di gambero.</i>
		<i>Calore.</i>
Calore. . . . .	}	<i>Il calore non è che l'effetto ossia la sensazione prodotta sopra a' nostri organi dallo sprigionamento del calorico dei corpi circostanti.</i>
		<i>(Vedi calorico).</i>

Ca-

Nuovi.

Vecchi corrispondenti.

*Principio espansibile.**Calor latente.**Calor occulto.**Fluido igneo.**Fuoco.**Calor fissato.**Principio del calore.**Materia del fuoco.**Materia del calore.**Materia calorifica.**Principio infiammabile.**Principio calorifico.**Principio del fuoco.*

Calorico . . . . .

Il calorico rappresenta nella Chimica moderna quella sostanza ch'è la causa unica del calore. Non havvi quindi in natura corpo liquido e sensazione di caldo o calore, che non sia prodotta dal calorico, e non havvi per la stessa ragione corpo gelato e sensazione di freddo che non sia prodotta da una relativa privazione o modificazione di esso in alcune altre sostanze.

Egli è la causa parimente dello stato aeriforme di molte sostanze, facendo loro l'uffizio di dissolvente, ed è pure uno dei componenti il fuoco, la fiamma ec. ec. (*Vedi fuoco, fiamma*).

Segue . . . . .

Nuovi.	<i>Vecchi corrispondenti.</i>
<i>Segue</i> . . . . .	
Calorico . . . . .	Le modificazioni del calorico si distinguono in calorico combinato, in calorico libero, ed in calorico specifico dei corpi.
Calorico combinato . . . . .	Il calorico combinato è quello che fa parte costituente di un qualche corpo.
Calorico libero . . . . .	Il calorico libero ossia termometrico è quello che si trova in ogni luogo, ambiente, e a noi si dimostra coll'abbassare o elevare il mercurio appunto nel termometro, e coll'accrescere o diminuire il volume di alcune altre sostanze solide o liquide anche poste nel voto.
Calorico specifico nei corpi . . . . .	Il calorico specifico non indica se non se la determinata quantità di calorico rispettivamente necessario per innalzare ad uno stesso numero di gradi la temperatura di molti corpi eguali in peso.
Canfora . . . . .	<i>Canfora.</i> Sostanza bianca concreta, cristallina, di odor forte, solubile negli olj e nell'alcool, combustibilissima, composta d'idrogeno, di carbonio, di poco ossigeno e di aramo. ( <i>Vedi canforati</i> ).
	Can-

Nuovi.

Vecchi corrispondenti.

Canforati. . . . .

I Canforati sono tutti que' sali che risultano dall' unione dell' acido canforico , ossia della canfora , con qualunque delle 24 basi salificabili , quali sono i 3 alcali , le 4 terre , e le 17 sostanze metalliche con cui è atto ad unirsi. ( Vedi radicali salificabili , e sali colla disinenza in ato ).

Canforato d' allumine . . . . .

Canforato d' ammoniaca . . . . .

Canforato d' antimonio . . . . .

Canforato d' argento . . . . .

Canforato d' arsenico . . . . .

Canforato di barite . . . . .

Canforato di bismuto . . . . .

Canforato di calce . . . . .

Canforato di cobalto . . . . .

Canforato di ferro . . . . .

Canforato di magnesia . . . . .

Canforato di manganese . . . . .

Canforato di mercurio . . . . .

Canforato di molibdeno . . . . .

Canforato di nickel . . . . .

Canforato d' oro . . . . .

Canforato di piombo . . . . .

Canforato di platino . . . . .

Canforato di potassa . . . . .

Canforato di rame . . . . .

Canforato di soda . . . . .

Canforato di stagno . . . . .

Canforato di tungsteno . . . . .

Canforato di zinco . . . . .

} *Ignoti.*

H 3

Car-

Nuovi.

*Vecchi corrispondenti.*

Carbonati . . . . .

I Carbonati sono tutti que' sali che risultano dall'unione dell'acido carbonico, ossia carbonio ossigenato, con qualunque delle 24 basi salificabili, quali sono i 3 alcali, le 4 terre, e le 17 sostanze metalliche con cui è atto ad unirsi. (*Vedi radicali salificabili, e sali colla desinenza in ato*).

Carbonato d' allumine .

*Argilla cretosa.*  
*Mefite argillosa.*  
*Terra dell' allume aereata.*  
*Argilla effervescente.*  
*Creta argillosa.*

Carbonato ammoniacale.

*Alcali volatile concreto.*  
*Alcali volatile effervescente.*  
*Creta ammoniacale.*  
*Sal ammoniacale cretoso.*  
*Sal volatile di corno di cervo.*  
*Alcali ammoniacale concreto.*  
*Alcali volatile animale.*  
*Sal volatile animale.*  
*Sal volatile di tartaro.*  
*Sal volatile di vipera.*  
*Sal volatile d' Inghilterra.*  
*Sal volatile di sal ammoniacale.*  
*Mefite ammoniacale.*

Car-

Nuovi.

Vecchi corrispondenti.

Carbonato ammoniacale alcoholizzato . . . . .	}	<i>Alcali ammoniacale spiri-</i> <i>tozo.</i>
Carbonato d' antimonio .		<i>Mefite d' antimonio.</i>
Carbonato d' argento .		<i>Mefite d' argento.</i>
Carbonato d' arsenico .		<i>Mefite d' arsenico.</i>
		<i>Creta barotica.</i>
		<i>Creta pesante.</i>
Carbonato di barite . . . . .	}	<i>Terra pesante aereata.</i>
		<i>Barota effervescente.</i>
		<i>Mefite barotica.</i>
		<i>Terra pesante cretosa.</i>
Carbonato di bismuto . . . . .		<i>Mefite di bismuto . .</i>
		<i>Pietra da far calce . .</i>
		<i>Creta .</i>
		<i>Pietra calcarea .</i>
		<i>Mefite calcarea .</i>
		<i>Marmo .</i>
		<i>Alabastro .</i>
		<i>Terra calcarea aereata .</i>
		<i>Terra calcarea effervescente .</i>
Carbonato di calce . . . . .	}	<i>Spatto calcareo .</i>
		<i>Spatto fluore trasparente .</i>
		<i>Spatto fluore opaco .</i>
		<i>Cremor di calce .</i>
		<i>Belzuar fossile .</i>
		<i>Coralli .</i>
		<i>Madreperle .</i>
		<i>Pietrificazionei .</i>
		<i>Incrostazioni pietrose .</i>
		<i>Stalattiti .</i>
Carbonato di cobalto . . . . .		<i>Mefite di cobalto .</i>

H 4

Car-

Nuovi.

Vecchi corrispondenti.

Carbonato di ferro . . .	Creta marziale. Ferro aereato. Mefite di ferro. Ruggine di ferro. Zafferano di marte.
Carbonato di magnesia . . .	Magnesia minerale. Magnesia bianca. Magnesia cretosa. Magnesia effervescente. Mefite di magnesia. Terra muriatica di Kirwan. Creta magnesiana. Polvere del Conte di Palma. Polvere di Santinelli. Base del sal d' Epsom effervescente. Magnesia aereata di Bergman. Terra magnesiana.
Carbonato di manganese.	Mefite di manganese.
Carbonato di mercurio.	Mefite di mercurio.
Carbonato di molibdeno.	Mefite di molibdeno.
Carbonato di nickel . . .	Mefite di nickel.
Carbonato d' oro . . .	Mefite d' oro.
Carbonato di piombo . . .	Piombo spatico. Creta di piombo. Mefite di piombo.
Carbonato di platino . . .	Mefite di platina.

Car-

Nuovi.

Vecchi corrispondenti.

		<i>Alcali fisso vegetabile effervescente.</i>
		<i>Alcali fisso vegetabile aereato.</i>
		<i>Alcali vegetabile fisso.</i>
		<i>Alcali del nitro.</i>
		<i>Alcali vegetabile estemporaneo.</i>
		<i>Alkaest di Vanhelmonio.</i>
		<i>Creta di potassa.</i>
Carbonato di potassa	{	<i>Liquor di sal di tartaro.</i>
		<i>Mefite di potassa.</i>
		<i>Nitro fissato da se.</i>
		<i>Olio di nitro fisso.</i>
		<i>Olio di tartaro per deliquio.</i>
		<i>Sal di tartaro volatilizzato.</i>
		<i>Tartaro cretoso.</i>
		<i>Tartaro mefitico.</i>
		<i>Sal di tartaro fisso.</i>
Carbonato di potassa impuro . . . . .	{	<i>Potassa del commercio.</i>
		<i>Ceneri clavellate.</i>
		<i>Allume di feccia.</i>
Carbonato di potassa ferruginoso allungato . . . . .	{	<i>Tintura marziale alcalina di Sthal.</i>
Carbonato di rame . . . . .	{	<i>Mefite di rame.</i>
		<i>Alcali fisso minerale aereato.</i>
Carbonato di soda . . . . .	{	<i>Alcali fisso minerale effervescente.</i>
segue . . . . .	{	<i>Alcali marino o minerale.</i>
		Car-

## Nuovi.

## Vecchi, corrispondenti.

segue . . . . .	}	Alcali marino non caustico.
		Creta di soda.
		Cristalli di soda.
Carbonato di soda . . . . .	}	Mefite di soda.
		Natrum, ossia Natron.
		Soda aereata.
		Soda cretosa.
		Soda effervescente.
Carbonato di soda impuro . . . . .	}	Ceneri di soda.
		Soda d' Alicante.
		Soda di Sicilia.
Carbonato di stagno . . . . .		Mefite di stagno.
Carbonato di tungsteno . . . . .		Mefite di tungstena.
	}	Creta di zinco.
		Zinco aereato.
		Zinco spatico.
		Mefite di zinco.
Carbonato di zinco . . . . .	}	Carbon puro.
		Principio carbonoso.
		Base dell'acido carbonico.
		Il carbonio è diverso dal carbone in quanto quello non contiene sostanze straniere, come sarebbero terre, sali, alcali ec. che sono contenute in quest' ultimo. Il carbonio dunque, e non il carbone, è quello che serve di base o radicale al gas acido carbonico ossia aria fissa, ed unito con altri radicali, dà esi-
Carbonio . . . . .		sten-

Nuovi,

Vecchi corrispondenti.

stenza agli ossidi ed agli acidi vegetabili, cera, olj, grassi, alcool, aceto, ec. ec. (Vedi tutti questi articoli).

Carburi . . . . .

Si chiamano carburi tutte le combinazioni del carbonio colle sostanze semplici, qualora però il carbonio non siasi ridotto allo stato di ossido o a quello di acido per mezzo dell'ossigeno, poichè in quel caso la combinazione risultante spetterebbe o agli ossidi o agli acidi o a' sali in ito, ato ec. (Vedi sostanze colla desinenza in uro.)

Carburo d' allumine . . . . .

Carburo d' ammoniaca . . . . .

Carburo d' antimonio . . . . .

Carburo d' argento . . . . .

Carburo d' arsenico . . . . .

Carburo di barite . . . . .

Carburo di bismuto . . . . .

Carburo di calce . . . . .

Carburo di cobalto . . . . .

} *Ignoti.*

Carburo di ferro . . . . .

} *Piombaggine,  
Lapis nero.*

Carburo di fosforo . . . . .

Carburo di magnesia . . . . .

Carburo di manganese . . . . .

Carburo di mercurio . . . . .

Carburo di molibdeno . . . . .

} *Ignoti.*

Car-

Nuovi.

Vecchi corrispondenti.

Carburo di nickel . . .	} <i>Ignoti.</i>
Carburo d'oro . . .	
Carburo di piombo . . .	
Carburo di platino . . .	
Carburo di potassa . . .	
Carburo di rame . . .	
Carburo di soda . . .	
Carburo di stagno . . .	
Carburo di tungsteno . . .	
Carburo di zolfo . . .	}
Carburo di zinco . . .	

Ce.

Cera . . . . .

*Cera.*

La cera, sostanza a tutti nota, non è che una combinazione d'idrogeno e di carbonio, la cui consistenza si ripete da un poco d'ossigeno che contiene.

Ci.

Citrici . . . . .

I citrici sono tutti quei sali che risultano dall'unione dell'acido citrico, ossia acido del limone e del cedro, con qualunque delle 24 basi salificabili, quali sono i 3 alcali, le 4 terre, e le 17 sostanze metalliche con cui è atto ad unirsi. (*Vedi radicali salificabili, e sali colla desinenza in ato*).

Citrate d'allumine . . .

Citrate d'ammoniaca . . .

Citrate d'antimonio . . .

Citrate d'argento . . .

*Ignoti.*

Ci-

Digitized by Google

Nuovi.

Vecchi corrispondenti.

- Citrato d' arsenico . . . . .
- Citrato di barite . . . . .
- Citrato di bismuto . . . . .
- Citrato di calce . . . . .
- Citrato di cobalto . . . . .
- Citrato di ferro . . . . .
- Citrato di magnesia . . . . .
- Citrato di manganese . . . . .
- Citrato di mercurio . . . . .
- Citrato di molibdeno . . . . .
- Citrato di nickel . . . . .
- Citrato d' oro . . . . .
- Citrato di piombo . . . . .
- Citrato di platino . . . . .
- Citrato di potassa . . . . .
- Citrato di rame . . . . .
- Citrato di soda . . . . .
- Citrato di stagno . . . . .
- Citrato di tungsteno . . . . .
- Citrato di zinco . . . . .

Ignoti.

Co.

- Cobalto . . . . .
- Segue . . . . .

Regolo di cobalto.

Cobalto.

Cobolt.

Il cobalto è un metallo non-duttile ( semimetallo ) il cui peso specifico è quasi otto volte maggiore dell' acqua. E' di color bigio, compatto, crudo, e resiste ad un fuoco fortissimo. Il cobalto combinandosi coll' ossigeno, si converte in ossido.

Co-

## Nuovi.

## Vecchi corrispondenti.

segue

Cobalto . . . . .

e quest'ossido fuso e vitrificato con tre parti di sabbia ed una di potassa, e poscia macinato ad acqua finissimamente più o meno forma il così detto *smaltino* del commercio che serve a dar il color azzurrognolo alla colla di amito, con cui si apparecchiavano le biancherie. Il cobalto si discioglie negli acidi, si converte in ossido, ma non si è potuto ancora convertire in acido per mezzo dell'ossigeno.

Colla . . . . .

Colla.

La gelatina animale estratta per mezzo dell'acqua dalle parti bianche molli degli animali, ridotta a consistenza, e poscia seccata prende il nome di colla.

Crisopazio . . . . .

Crisopazio. (Vedi *Dizion. Vecchio e nuovo*).

Cristallizzazione . . . . .

Cristallizzazione. (Vedi *Lavoisier Tom. II. pag. 92.*)

## D.

De.

Decantazione . . . . .

Decantazione. (Vedi *Lavoisier tom. II. p. 82.*)

Detonazione . . . . .

Detonazione. (Vedi *Lavoisier tom. II. p. 167.*)

D i.

Nuovi.

Vecchi corrispondenti.

Di.

Diamante. . . . . } Diamante.  
 ( Vedi pietra vetrosa com-  
 bustibile volatile. )

Diaspro. { Diaspro. ( Vedi Diz. Vec-  
 chio e Nuovo ).

Distillazione. . . . . } Distillazione. ( Vedi La-  
 voisier tom. II. p. 102. )

Dissoluzione . . . . . } Dissoluzione. ( Vedi La-  
 voisier tom. II. p. 115. )

Du.

Duttilità. . . . . } Malleabilità.  
 La duttilità è la proprietà  
 che hanno i metalli di stender-  
 si sotto ai colpi di mar-  
 tello ed in qualunque altra  
 guisa senza spezzarsi. ( Vedi  
 metalli ).

E.

Es.

Estrattivo ( 1' ) . . . . . } Estratto gommoso.  
 L' estrattivo altro non è che  
 il principio gommoso ossia mu-  
 coso delle sostanze vegetabili.

Estrattivo-resinoso . . . . . } Estratto gommo-resinoso.  
 All' estratto delle sostanze  
 vegetabili in cui la resina sia  
 in minor copia della gomma,  
 compete il nome di estratti-  
 vo-resinoso. ( Vedi resinoso-  
 estrattivo ).

Et.

Nuovi.

Vecchi corrispondenti.

Et.

Etere. . . . .

*Etere.*

L' Etere liquore leggerissimo, volatilissimo e combustibilissimo a tutti noto risulta, come l' alcool, dalla combinazione del carbonio e dell' idrogeno ( *vedi alcool* ). L' idrogeno però è nell' etere in meno quantità che nell' alcool, poichè una parte di ossigeno dell' acido che si adopera per costituire etere l' alcool, toglie una parte d' idrogeno da quest' ultimo, e si forma ad un tempo dell' etere e dell' acqua. Varj sono gli acidi che decomponendo l' alcool, costituiscono altrettanti eteri, i quali poi portano il nome specifico dell' acido che si è adoperato. ( *Vedi idrogeno, ossigeno ed acqua* ).

Etere acetico . . . . .

*Etere acetoso.*

Etere muriatico . . . . .

*Etere marino.*

Etere nitrico . . . . .

*Etere nitroso.*

Etere solforico . . . . .

*Etere di Frobenio.**Etere vitruvico.*

Etere solforico alcoolizzato . . . . .

*Liquor anodino minerale  
dell' Hoffman.*

F.

F a.

Farina fossile . . . . .

*Farina fossile. (Vedi Diz-  
Vecchio e Nuovo).*

F e.

Nuovi .

Vecchi corrispondenti .

F e.

**Fecola** . . . . . { *Fecola delle piante* .  
 La fecola altro non è , che la parte fibrosa dei vegetabili estremamente divisa , che si depono dopo essersi estratti i succhi da alcune piante , come per esempio dall' Aro , dalla Brionia , dalla Peonia , dall' Indigofera tintoria , ec.

**Feldspato** . . . . . { *Feldspato* . ( Vedi *Dizion. Vecchio e Nuovo* . )

**Feltrazione** . . . . . { *Feltrazione* . ( Vedi *Lavoisier tom. II. p. 77* . )

*Ferro* .*Marte* .

**Ferro** . . . . . { Il ferro è un metallo duttile , di color bruno livido , tendente al bigio ; è attratto dalla calamita ; fa fuoco colpito dalla selce ; è durissimo , difficile a fondersi , e dopo lo stagno è il più leggero di tutti i metalli duri . L'utilità del ferro per gli usi della vita è incomprendibile . Combinato col carbonio forma l' acciaio . Quest' è il metallo di cui più d' ogni altro abbondi la natura . Quasi tutte le sostanze che coprono il globo ne sono colorate , e le sue modificazioni ne' corpi può dal

*Segue* . . . . .  
*Tom. IV.*

I

CO-

## Nuovi.

## Vecchi corrispondenti.

*Segue* . . . . . colore azzurro discendere gradatamente fino al rosso più carico . Non havvi forse vegetabile od animale che non ne contenga . Questo metallo si ossida , ma non si è ancora potuto acidificare . ( *Vedi ossidi di ferro* ) .

## Fi.

*Fiamma* . . . . . *Fiamma* .  
La fiamma è composta di luce e di calorico . ( *Vedi luce, calorico, e fuoco* ) .

*Flemma ammoniacale* . . . . . *Liquor di corno di cervo* .  
*Spiriti volatili di sostanze animali* .  
*Spirito volatile di vipera ec.*

In queste sostanze il peso dell'ammoniaca rispettivamente a quello dell'acqua è in pochissima quantità , e perciò il nome di flemma le conviene moltissimo .

*Fluati* . . . . . I fluati sono tutti que'sali che risultano dall'unione dell'acido fluorico con qualunque delle 24 basi salificabili , quali sono i 3 alcali, le 4 terre, e le 17 sostanze metalliche con cui è atto ad unirsi . ( *Vedi radicali salificabili, e sali colla desinenza in ato* ) .

Flua-

Nuovi.

Vecchi corrispondenti.

Fluato d' allumjne . . . . .	{	<i>Fluore argilloso.</i> <i>Argilla spatica.</i>
Fluato ammoniacale . . . . .	{	<i>Fluor ammoniacale.</i> <i>Ammoniaco spatico.</i> <i>Spato ammoniacale.</i> <i>Sal ammoniacale spatico.</i>
Fluato d' antimonio . . . . .	.	<i>Ignoto.</i>
Fluato d' argento . . . . .	}	<i>Ignoti.</i>
Fluato d' arsenico . . . . .		
Fluato di barite . . . . .	{	<i>Fluor pesante.</i> <i>Fluor barotico.</i>
Fluato di bismuto . . . . .	.	<i>Ignoto.</i>
Fluato di calce . . . . .	{	<i>Calce fluorata.</i> <i>Fluore spatico.</i> <i>Spato fluore.</i> <i>Spato cubico.</i> <i>Spato fosforico.</i> <i>Spato fusibile.</i> <i>Spato vetroso.</i> <i>Fluore di calce.</i>
Fluato di cobalto . . . . .	}	<i>Ignoti.</i>
Fluato di ferro . . . . .		
Fluato di magnesia . . . . .	{	<i>Fluor magnesiano.</i> <i>Magnesia spatica.</i>
Fluato di manganese . . . . .	}	<i>Ignoti.</i>
Fluato di mercurio . . . . .		
Fluato di molibdeno . . . . .		
Fluato di nickel . . . . .		
Fluato d' oro . . . . .		
Fluato di piombo . . . . .		
Fluato di platino . . . . .		

## Nuovi.

## Vecchi corrispondenti.

Fluato di potassa . . . . .	}	Fluor di potassa .
		Tartaro spatico .
		Fluor tartaroso .
		Spato di tartaro .
Fluato di rame . . . . .	}	} Ignoti .
Fluato di stagno . . . . .		
Fluato di soda . . . . .	}	Fluor di soda .
		Soda spatica .
Fluato di tungsteno . . . . .	}	} Ignoti .
Fluato di zinco . . . . .		

## Gas .

Ad ogni sostanza grave ,  
elastica ed invisibile compete  
il nome di *fluido aeriforme* .  
Questi fluidi aeriformi si di-  
stinguono in due classi .

I. Quelli che la natura ha  
disposti in modo da costi-  
tuire una perenne atmosfera  
senza che possano per grado  
di freddo o di pressione qua-  
lunque condensarsi in corpi  
liquidi e solidi .

II. Quelli che si sono for-  
mati da sostanze solide o li-  
quide per mezzo del fuoco ,  
o di forze affini qualunque ,  
e che riprendono lo stato di  
liquidità o di solidità merce  
una data pressione o tempe-  
ratura . Due proprietà si es-  
senzialmente diverse doveva-  
no influire sulla diversità de'  
loro nomi . Si chiamarono  
quindi *fluidi aeriformi per-*

Segue . . . . .

Flui-

Nuovi.

Vecchi corrispondenti.

Segue . . . . .

Fluidi aeriformi . . . . .

manenti i primi, e fluidi aeriformi non-permanenti i secondi ovvero vapori. I permanenti si dividono in arie, cioè in fluidi respirabili, ed in gas, cioè in fluidi non respirabili. (Vedi tutti i fluidi aeriformi permanenti, non-permanenti, tutti i gas, vapori, ed aria).

Fluidi aeriformi permanenti . . . . .

Gas.

Questi fluidi aeriformi permanenti si distinguono in due classi. 1. In respirabili, 2. in non-respirabili. I respirabili si chiameranno arie, come sono l'aria atmosferica, e l'aria vitale. I non respirabili si chiameranno gas, come sono il gas azoto, il gas idrogeno, il gas acido carbonico ec. Quindi da questa classe abbiamo eccettuato il solo gas ossigeno, col qual nome piacque ai Nomenclatori chiamare l'aria vitale. (Vedi aria, gas ossigeno, fluidi aeriformi e gas).

Nuovi.

Vecchi corrispondenti.

Gas.

I fluidi aeriformi non-permanenti, sono quelli che non avendo grande affinità col calorico, per conservarsi tali hanno d'uopo d'una temperatura e pressione, che non è propria del nostro globo, ma devesi soltanto ripetere da alcune circostanze particolari. Se all'acqua, alcool, etere ec. posti in vapore non si mantenga una data temperatura più o meno elevata, ed una relativa pressione, cessano di essere nello stato aeriforme e riprendono il loro stato primitivo di liquidità. Da ciò facilmente si comprende che tutti gli olj fissi, volatili, liquori spiritosi, sali, metalli, ec. possono egualmente somministrare altrettanti fluidi aeriformi non-permanenti. (Vedi vapori, e fluidi aeriformi).

Fluidi aeriformi non-permanenti . . . . .

Fluidi aeriformi respirabili, e serventi alla combustione . . . . .

Questi fluidi si riducono soltanto a due, cioè all'aria atmosferica, e all'aria vitale.

Fluidi aeriformi non respirabili, non serventi alla combustione, non salini, e non dissolubili nell'acqua . . . . .

Nella nuova Nomenclatura questi fluidi si riducono a tre cioè al gas ossido nitroso, al gas nitroso, ed al gas azoto.

Flui-

Nuovi.

Vecchi corrispondenti.

Fluidi aeriformi non respirabili, non serventi alla combustione, che sono salini e dissolubili nell'acqua . . .

Gas . .

Si possono riguardare nella nuova Nomenclatura questi fluidi aeriformi come nove :  
 1. il gas ammoniacale : 2. il gas acido acetoso : 3. il gas acido nitroso : 4. il gas acido carbonico : 5. il gas acido fluorico : 6. il gas acido muriatico : 7. il gas acido muriatico ossigenato : 8. il gas acido prussico : 9. il gas acido solforoso . ( Vedi tutti questi gas ) .

Fluidi aeriformi non respirabili, non serventi alla combustione, che non sono salini nè dissolubili nell'acqua . .

Gas .

Si possono riguardare nella nuova Nomenclatura come cinque questi fluidi aeriformi : 1. il gas idrogeno : 2. il gas idrogeno azotato : 3. il gas idrogeno carbonato ; 4. il gas idrogeno fosforato : 5. il gas idrogeno solforato . Si riscontrano facilmente mescolati questi gas gli uni cogli altri .

F o .

Fosfati . . . . .

I fosfati sono tutti que' sali che risultano dall'unione dell'acido fosforico con qualunque delle 24 basi salificabili, quali sono i 3 alcali, le 4 terre, e le 17 sostanze metalliche con cui è atto ad unirsi. ( Vedi radicali salificabili, e sali colla desinenza in ato ).

I 4

Fos-

## Nuovi.

## Vecchi corrispondenti.

Fosfato d' allumine . . .	Ignoto.
Fosfato d' ammoniaca . . .	{ Ammoniacco fosforico.
	{ Fosfato ammoniacale.
Fosfato d' antimonio . . .	
Fosfato d' argento . . .	} Ignoti.
Fosfato d' arsenico . . .	
Fosfato di barite . . .	{ Fosfato barotico.
Fosfato di bismuto . . .	{ Ignoto.
	{ Cranio umano . *
	{ Corno di cervo usto.
	{ Corno di cervo filosofico.
Fosfato calcareo . . .	{ Terra animale.
	{ Terra delle ossa.
	{ Ossa degli animali.
	{ Ossa fossili di tutti gli ani-
	{ mali in generale.
Fosfato di cobalto . . .	Ignoto.
Fosfato di magnesia . . .	Fosfato di magnesia.
Fosfato di manganese . . .	Ignoto.
Fosfato di mercurio . . .	{ Precipitato roseo di Le-
	{ mery.
Fosfato di molibdeno . . .	
Fosfato di nickel . . .	
Fosfato d' oro . . .	
Fosfato di piombo . . .	
Fosfato di platino . . .	} Ignoti.
Fosfato di potassa . . .	
Fosfato di rame . . .	
Fosfato di soda . . .	
	{ Sal essenziale d' orina.
Fosfato di soda ammo-	{ Sal nativo d' orina.
niacale . . . . .	{ Sal fusibile d' orina.
	{ Sal microcosmico.

Fos-

Nuovi.

Vecchi corrispondenti.

Fosfato soprassaturato di soda . . . . .	} <i>Sal ammirabile perlato.</i> <i>Acido perlato.</i>
Fosfato di stagno . . . . .	
Fosfato di tungsteno . . . . .	} <i>Ignoti.</i>
Fosfato di zinco . . . . .	

Fosfiti . . . . .

Fosfiti sono tutti que' sali che risultano dalla combinazione dell'acido fosforoso, ossia del fosforo non compiutamente ossigenato, con qualunque delle 24 basi salificabili, quali sono i 3 alcali, le 4 terre, e le 17 sostanze metalliche con cui è atto ad unirsi. (*Vedi radicali salificabili, e sali colla desinenza in ito*).

Fosfito d'alluminé . . . . .	} <i>Ignoti.</i>
Fosfito d'ammoniaca . . . . .	
Fosfito d'antimonio . . . . .	
Fosfito d'argento . . . . .	
Fosfito d'arsenico . . . . .	
Fosfito di barite . . . . .	
Fosfito di bismuto . . . . .	
Fosfito di calce . . . . .	
Fosfito di cobalto . . . . .	
Fosfito di ferro . . . . .	
Fosfito di magnesia . . . . .	
Fosfito di manganese . . . . .	
Fosfito di mercurio . . . . .	
Fosfito di molibdeno . . . . .	
Fosfito di nickel . . . . .	
Fosfito d'oro . . . . .	

Fos-

## Nuovi.

## Vecchi corrispondenti.

Fosfito di piombo . . .	} Ignoti.
Fosfito di platino . . .	
Fosfito di potassa . . .	Fosfato di potassa.
Fosfito di rame . . .	Ignoto.
Fosfito di soda . . .	Fosfato di soda.
Fosfito di stagno . . .	} Ignoti.
Fosfito di tungsteno . . .	
Fosfito di zinco . . .	

Fosforo . . . . .

Fosforo di Kunkel .  
 Base dell' acido fosforoso .  
 Base dell' acido fosforico .

Il Fosforo è una sostanza combustibile ad un lieve calore, trasparente, color di carne, consistente come la cera, a tutti nota, ( Vedi Fosfati ).

Fosfuri . . . . .

Si chiamano fosfuri tutte le combinazioni del fosforo colle sostanze semplici, qualora però il fosforo non sia ridotto o allo stato di ossido o a quello di acido per mezzo dell' ossigeno, poichè in quel caso la combinazione risultante spetterebbe o agli ossidi, o agli acidi, o ai sali in *ito*, *ato*, *ec.* ( Vedi sostanza colla desinenza in *uro* ).

Fosfuro d' allumine .  
 Fosfuro d' ammoniaca .  
 Fosfuro d' antimonio .  
 Fosfuro d' argento .  
 Fosfuro d' arsenico .  
 Fosfuro d' azoto . . .

} Ignoti..

Fos-

## Nuovi.

## Vecchi corrispondenti.

Fosforo di barite . . . . .	} Ignoti.
Fosforo di bismuto . . . . .	
Fosforo di calce . . . . .	
Fosforo di carbonio . . . . .	
Fosforo di cobalto . . . . .	

Fosforo di ferro . . . . .

} Siderite.	Ferro d'acqua.
	Siderum di Bergman.
	Siderote del Sig. Morveau.
	Regolo di siderite.
	Mina di ferro delle paludi.

Fosforo d'idrogeno . . . . .

Fosforo di magnesia . . . . .

Fosforo di manganese . . . . .

Fosforo di mercurio . . . . .

Fosforo di molibdeno . . . . .

Fosforo di nickel . . . . .

Fosforo d'oro . . . . .

Fosforo di piombo . . . . .

Fosforo di platino . . . . .

Fosforo di potassa . . . . .

Fosforo di rame . . . . .

Fosforo di soda . . . . .

Fosforo di stagno . . . . .

Fosforo di tungsteno . . . . .

Fosforo di zolfo . . . . .

Fosforo di zinco . . . . .

} Ignoti.

Fossili . . . . .

} Sostanze minerali.

} Ogni sostanza minerale può  
esser chiamata un fossile.

F u.

Nuovi.

Vecchi corrispondenti.

Fu.

Fusione . . . . .

} *Fusione.* ( Vedi *Lavoisier*  
*tom. II. pag. 174.*

Fuoco . . . . .

} *Fuoco.*  
Il fuoco può esser riguar-  
dato come una combinazione  
di luce e di calorico. Quin-  
di è che secondo la diversa  
quantità di questi due prin-  
cipj vi può esser fuoco con  
poca luce e molto calorico,  
come pure con molta luce e  
poco calorico: sono quoti-  
diani e comuni gli esempj  
di questo genere. ( *Vedi luce*  
*e calorico* ).

G.

Ga.

Gallati . . . . .

} I gallati sono tutti que'sa-  
li che risultano dalla combi-  
nazione dell'acido gallico os-  
sia della parte astringente de'  
vegetabili, con qualunque  
delle 24 basi salificabili,  
quali sono i 3 alcali, le 4  
terre, e le 17 sostanze me-  
talliche con cui è atto ad u-  
nirsi. ( *Vedi radicali salifi-  
cabili e sali colla desinenza*  
*in ato* ).Gallato d'allumine.  
Gallato d'ammoniaca} *Ignoti.*

Gal-

Nuovi.

Vecchi corrispondenti.

Gallato d' antimonio . . . . .	}
Gallato d' argento . . . . .	
Gallato d' arsenico . . . . .	
Gallato di bismuto . . . . .	
Gallato di calce . . . . .	
Gallato di cobalto . . . . .	
Gallato di ferro . . . . .	
Gallato di magnesia . . . . .	
Gallato di manganese . . . . .	
Gallato di mercurio . . . . .	
Gallato di nickel . . . . .	
Gallato d' oro . . . . .	
Gallato di piombo . . . . .	
Gallato di platino . . . . .	
Gallato di potassa . . . . .	
Gallato di rame . . . . .	
Gallato di soda . . . . .	
Gallato di stagno . . . . .	
Gallato di zinco . . . . .	

} *Ignoti.**Fluidi elastici.**Gas .**Fluidi aeriformi .*

Gas . . . . .

I gas in generale altro non sono, secondo i Chimici nomenclatori, se non se sostanze dell'ordine delle semplici, combinate per ragion d'affinità, e portate allo stato aeriforme unicamente da una quantità bastante di calorico.

*( Vedi fluidi aeriformi ).*

Gas

## Nuovi.

## Vecchi corrispondenti.

Gas acido acetoso	<i>Gas acido acetoso.</i> Combinazione di ossigeno, di calorico e di radicale ace- toso.
Gas acido carbonico	<i>Aria fissata.</i> <i>Aria fattizia.</i> <i>Aria fissa.</i> <i>Aria solida di Hales.</i> <i>Acido aereo.</i> <i>Gas acido cretoso.</i> <i>Gas mefitico.</i> Combinazione di ossigeno, di carbonio e di calorico.
Gas acido fluorico	<i>Gas acido spatico.</i> <i>Gas acido fluorico.</i> Combinazione di ossigeno, di radicale fluorico e di ca- lorico.
Gas acido muriatico	<i>Aria marina.</i> <i>Gas acido marino.</i> <i>Gas acido muriatico.</i> Combinazione di ossigeno, di radicale muriatico e di calorico.
Gas acido muriatico os- sigenato . . . . .	<i>Gas acido muriatico ae- reato.</i> Combinazione di radicale muriatico, di ossigeno e di calorico.
Gas acido nitroso.	<i>Gas acido nitroso.</i> Combinazione di ossigeno, di azoto e di calorico.

Gas

## Nuovi.

## Vecchi corrispondenti.

Gas acido prussico . . . . .	} <i>Gas prussiano.</i> Combinazione di radicale prussico, di ossigeno e di calorico.
Gas acido solforoso . . . . .	
Gas ammoniacale . . . . .	} <i>Gas acido solfososo.</i> <i>Gas acido vitriuolico.</i> <i>Aria acida vitriuolica.</i> Combinazione di zolfo, di ossigeno e di calorico.
Gas ammoniacale allungato in acqua . . . . .	
Gas atmosferico . . . . . ( <i>Vedi aria atmosferica</i> )	} <i>Gas alcalino.</i> <i>Spirito alcalino volatile.</i> <i>Aria alcalina.</i> <i>Gas alcali volatile.</i> Combinazione d'idrogeno, d'azoto e di calorico.
Gas azoto . . . . . ( <i>Vedi azoto</i> )	} <i>Spirito alcali volatile.</i> <i>Spirito di sal ammoniaco volatile.</i> <i>Aria atmosferica.</i> <i>Aria viziata.</i> <i>Aria guasta.</i> <i>Gas mofetico.</i> <i>Aria flogisticata.</i> <i>Gas flogisticato.</i> <i>Mofeta atmosferica.</i> Combinazione di azoto e di calorico.
Gas azoto carbonato . . . . .	} <i>Gas mofetico carbonizzato.</i> Combinazione di azoto, di carbonio e di calorico.

Gas

## Nuovi.

## Vecchi corrispondenti.

Gas azoto fosforato . . . . .	}	<i>Gas mofetico solforato.</i> Combinazione di azoto , di fosforo e di calorico .
Gas azoto solforato . . . . .		<i>Gas mofetico solforizzato.</i> Combinazione di azoto , di zolfo e di calorico .
Gas idrogeno . . . . .	}	<i>Gas infiammabile.</i> <i>Aria infiammabile .</i> <i>Flogisto di Kirwan .</i> Combinazione d' idrogeno e di calorico .
Gas idrogeno carbonato.		<i>Gas infiammabile carbonizzato.</i> <i>Gas infiammabile carbonoso.</i> Combinazione d' idrogeno , di carbonio e di calorico .
Gas idrogeno fosforato . . . . .	}	<i>Gas infiammabile fosforato .</i> <i>Gas fosforico del Sig. Gengembre.</i> Combinazione d' idrogeno , di fosforo e di calorico .
Gas idrogeno delle paludi . . . . .		<i>Gas infiammabile mofetizzato .</i> <i>Aria infiammabile delle paludi .</i> Combinazione d' idrogeno , di fosforo , di azoto e di calorico ; ed havvi talora carbonio e zolfo .

Gas

## Nuovi.

## Vecchi corrispondenti.

Gas idrogeno solforato . . . . .	<p><i>Gas infiammabile solforato.</i>  <i>Aria puzzolente dello zolfo.</i>  <i>Gas epatico.</i>            Combinazione d'idrogeno, di zolfo e di calorico.</p>
Gas idrogeno degli stagni. . . . .	<p><i>Gas infiammabile carbonizzato e mofetizzato.</i>            Esso è sovente analogo a quello delle paludi.</p>
Gas nitroso. . . . .	<p><i>Gas nitroso.</i>            Combinazione d'azoto, di calorico e di poco ossigeno.</p>
Gas ossigeno . . . . . (Vedi ossigeno). . . . .	<p><i>Aria vitale.</i>  <i>Aria empireale.</i>  <i>Principio dell'acidificazione.</i>  <i>Aria del fuoco.</i>  <i>Aria pura.</i>  <i>Principio della respirazione.</i>  <i>Principio della combustione.</i>  <i>Aria deflogisticata.</i>  <i>Principio sorbibile.</i>  <i>Empireo.</i>            Combinazione di ossigeno e di calorico. Noi però abbiamo adottato di chiamare il gas ossigeno <i>aria vitale</i>, e ciò per le ragioni addotte all'articolo <i>aria</i> (Vedi <i>aria</i>, e <i>gas</i>).</p>

Nuovi .

Vecchi corrispondenti.

G e.

Gelatina . . . . .

*Gelatina.*

Sostanza molle , trasparente alcun poco , che si estraè dalle parti molli animali mediante l'ebollizione nell' acqua ; quali sono le membrane , i tendini , le cartilagini , i ligamenti , la pelle ec.

G l.

Glutine , o il glutinoso .

*Glutine della farina del formento.**Materia vegeto-animale.*

La parte glutinosa contenuta nella farina di formento ed in varie altre sementi , ha espressamente più caratteri di sostanza animale che vegetale .

G o.

Gomma , o mucoso :

*Gomma o mucilaggine.*

Alla parte attaccaticcia , scipita , solubile nell' acqua anche a freddo , insolubile nello spirito di vino delle sostanze vegetabili , tanto tratta per mezzo dell' arte dall' altea , malva , semi di eotogno , di lino ec. ec. , quanto spontaneamente , o per mezzo d' incisioni stillata dalle piante , come la gomma arabica , il dragante ec. , compete il nome di mucoso .

G r.

G r.

Grassi . . . . .

*Grassi.*

I grassi, egualmente che gli olj, non sono, secondo i Chimici nomenclatori, che combinazioni di carbonio e d'idrogeno. Talora havvi qualche poco d'ossigeno, il quale dà loro un qualche grado di consistenza.

I,

I d.

Idrogeno . . . . .

*Gas infiammabile.*

*Base del gas infiammabile.*

*Aria infiammabile.*

*Flogisto di Kirwan.*

L'idrogeno, combinato col calorico, costituisce il gas idrogeno ossia aria infiammabile degli antichi; combinato coll'ossigeno forma l'acqua; coll'azoto l'acido volatile, ec. Egli è poi sorprendente, che quello stesso idrogeno che combinato a saturazione coll'ossigeno forma l'acqua; diventi in molti casi, quand'è unito al carbonio, un acido mercè una pari saturazione collo stesso ossigeno.

L'idrogeno è un principio essenziale a tutti gli

Segue . . . . .

## Nuovi.

## Vecchi corrispondenti.

Segue . . . . .	} ossidi ed acidi vegetali ed animali . Entra pure in tutte le sostanze vegetabili ed animali come principio indispensabile alla loro essenza . ( Vedi acqua, ossidi, ed acidi vegetabili ed animali ) .
Idrogeno . . . . .	

Idruri . . . . .	< Si chiamano <i>idruri</i> tutte le combinazioni dell'idrogeno colle sostanze semplici , qualora però l'idrogeno non siasi ridotto o allo stato di ossido o a quello di acido per mezzo dell'ossigeno , poichè in quel caso la combinazione risultante spetterebbe o agli ossidi, o agli acidi, o ai sali colla desinenza in <i>ito</i> , <i>ato</i> , <i>ec.</i> ( Vedi sostanze colla desinenza in <i>uro</i> ) .
------------------	--

Idruro d' alluminae . . . . .	} Ignoti.
Idruro d' ammoniaca . . . . .	
Idruro d' antimonio . . . . .	
Idruro d' argento . . . . .	
Idruro d' arsenico . . . . .	
Idruro di barite . . . . .	
Idruro di bismuto . . . . .	
Idruro di calce . . . . .	
Idruro di cobalto . . . . .	
Idruro di ferro . . . . .	
Idruro di magnesia . . . . .	
Idruro di manganese . . . . .	
Idruro di mercurio . . . . .	
Idruro di molibdeno . . . . .	

Idru-

Nuovi.

*Vecchi corrispondenti.*

- Idruro di nickel . . . . .
- Idruro d'oro . . . . .
- Idruro di piombo . . . . .
- Idruro di platino . . . . .
- Idruro di potassa . . . . .
- Idruro di rame . . . . .
- Idruro di soda . . . . .
- Idruro di stagno . . . . .
- Idruro di tungsteno . . . . .
- Idruro di zinco . . . . .

*Ignoti.*

L.

L a.

Lattati . . . . .

I Lattati sono tutti que' sali che risultano dalla combinazione dell'acido del siero inagrito, o del latte, ossia acido lattico, con qualunque delle 24 basi salificabili, quali sono i 3 alcali, le 4 terre, e le 17 sostanze metalliche con cui è atto ad unirsi. (*Vedi radicali salificabili, e sali colla desinenza in ato*).

- Lattato d'assumine . . . . .
- Lattato d'ammoniaca . . . . .
- Lattato d'antimonio . . . . .
- Lattato d'argento . . . . .
- Lattato d'arsenico . . . . .
- Lattato di barite . . . . .
- Lattato di bismuto . . . . .
- Lattato di calce . . . . .

*Ignoti.*

K 3

Lat-

Nuovi.

Vecchi corrispondenti.

Lattato di cobalto . . .  
 Lattato di ferro . . .  
 Lattato di magnesia . . .  
 Lattato di manganese . . .  
 Lattato di mercurio . . .  
 Lattato di molibdeno . . .  
 Lattato di nickel . . .  
 Lattato d'oro . . .  
 Lattato di piombo . . .  
 Lattato di platino . . .  
 Lattato di potassa . . .  
 Lattato di rame . . .  
 Lattato di soda . . .  
 Lattato di stagno . . .  
 Lattato di tungsteno . . .  
 Lattato di zinco . . .

} *Ignoti.*

Latte di calce, . . .

} *Calce stemperata nell' acqua.*  
} *Acqua di calce.*

L e.

Lega, . . .

} *Lega.*} Per lega s' intende l'unione o la combinazione per mezzo del fuoco di due o più metalli nel loro stato di semplicità, senza che alcuno di essi si sia nè ossidato nè ossigenato. Il metallo che entra in maggior quantità in una lega, deve esser nominato il primo. (*Vedi metalli, metalli ossidati, e metalli ossigenati*).

Le-

Nuovi. *Vecchi corrispondenti.*

Lega di ferro e manganese . . . . .	{	<i>Lega di ferro e manganese.</i>
Lega di ferro e nickel . . . . .		<i>Lega di ferro e nickel.</i>
Lega d'oro e argento . . . . .		<i>Lega d'oro e argento.</i>
Lega d'oro e rame . . . . .		<i>Lega d'oro e rame.</i>
Lega di platino e argento . . . . .	{	<i>Lega di platina e argento.</i>
Lega di platino e oro . . . . .		<i>Lega di platina e oro.</i>
Lega di stagno e piombo . . . . .	{	<i>Lega di stagno e piombo.</i>
Lega di stagno e rame . . . . .		<i>Lega di stagno e rame.</i>
Lega di rame e zinco . . . . .		<i>Ottone.</i>

L i.

Lissiviazione . . . . .	{	<i>Lissiviazione. (Vedi Lavoisier tom. II. p. 90.)</i>
-------------------------	---	--

Litiati . . . . . {

I Litiati sono tutti quelli che risultano dalla combinazione dell'acido litico, ossia acido della pietra della vessica, con qualunque delle 24 basi salificabili, quali sono i 3 alcali, le 4 terre, e le 17 sostanze metalliche con cui è atto ad unirsi. L'esistenza però di quest'acido, *sui generis*, ora sembra ipotetica. (*Vedi radicali salificabili, e sali colla desinenza in ato*).

Litiato d'allumine . . . . .	{	<i>Ignoti.</i>
Litiato d'ammoniaca . . . . .		
Litiato d'antimonio . . . . .		
Litiato d'argento . . . . .		

Nuovi.

Vecchi corrispondenti

Litiato d' arsenico . . . . .	} Ignoti.
Litiato di barite . . . . .	
Litiato di bismuto . . . . .	
Litiato di calce . . . . .	
Litiato di cobalto . . . . .	
Litiato di ferro . . . . .	

L u.

Luce. . . . .

Luce.

La luce è quell' unica sostanza per mezzo della quale i nostri occhi possono distinguere gli oggetti circostanti. Essa è essenziale ad una infinità di oggetti in natura, ed è un principio del fuoco. ( Vedi fuoco ).

M.

M a.

Magnesia . . . . .

{ *Magnesia caustica.*  
( Vedi terre semplici ).

Malati . . . . .

I Malati sono tutti que' sali che risultano dall'acido malico, ossia acido de' pomi o di frutta analoghe, con qualunque delle 24 basi salificabili, quali sono i 3 alcali, le 4 terre, e le 17 sostanze metalliche con cui è atto ad unirsi. ( Vedi radicali salificabili, e sali colla desinenza in ato ).

Ma-

Nuovi.

Vecchi corrispondenti.

Malato d'allumine . . .  
 Malato d'ammoniaca . . .  
 Malato d'antimonio . . .  
 Malato d'argento . . .  
 Malato d'arsenico . . .  
 Malato di barite . . .  
 Malato di bismuto . . .  
 Malato di calce . . .  
 Malato di cobalto . . .  
 Malato di ferro . . .  
 Malato di magnesia . . .  
 Malato di manganese . . .  
 Malato di mercurio . . .  
 Malato di molibdeno . . .  
 Malato di nickel . . .  
 Malato d'oro . . .  
 Malato di piombo . . .  
 Malato di platino . . .

} *Ignoti.*

Malato di potassa . . . *Malusito di potassa.*  
 Malato di rame . . . *Ignoto.*  
 Malato di soda . . . *Malusito di soda.*  
 Malato di stagno . . .  
 Malato di tungsteno . . .  
 Malato di zinco . . .

} *Ignoti.**Regolo di manganese.**Manganese.*

Manganese . . . .

Il manganese è un metallo  
 non-ductile ( semimetallo ) d'  
 un color bigio rossiccio, dif-  
 ficilissimo a fondersi, e di  
 una gravità specifica quasi  
 sette volte maggiore dell'ac-

Segue . . . .

qua .

Nuovi.

Vecchi corrispondenti.

Segue . . . . . qua. L'ossido di manganese ha la proprietà di togliere al vetro in fusione il color verdastro e giallastro vetrificandosi anch'esso, e perciò fu chiamato *sapone dell' arte vetraria*. Il manganese è atto a ritenere, ossidandosi, una quantità di ossigeno; ma non si è ancora potuto acidificare. ( *Vedi ossido di manganese* ).

M e.

*Mercurio.**Argento vivo.*

Mercurio . . . . . Il mercurio è un metallo non-duttile ( semimetallo ) singolare per la fluidità che conserva alla temperatura ordinaria in cui viviamo, e pel peso specifico che ha tredici volte e mezza circa maggiore dell' acqua. Ha l' opacità ed il lustro metallico, ed acquista la duttilità qualora abbia perduta per un freddo conveniente la sua fluidità. Con tutti i metalli con cui è atto a combinarsi, forma le amalgame, agendo in ragione della sua affinità come se fosse effettivamente un liquido. E' di un grandissimo bisogno nelle arti. Si ossida, ma non si è potuto ancora acidificare. ( *Vedi ossido di mercurio* ).

Me-

Nuovi .

*Vecchi corrispondenti,***Metalli .**

I metalli, sono ad un tempo sostanze semplici, sostanze ossidabili, sostanze acidificabili, sostanze salificanti, e sostanze salificabili.

1<sup>o</sup>. Sono sostanze semplici, perchè coi mezzi dell' arte non si sono potuti ancora decomporre.

2<sup>o</sup>. Sono sostanze ossidabili, perchè esercitano tutti una data affinità coll' ossigeno, e si convertono in ossidi o calci metalliche.

3<sup>o</sup>. Sono sostanze acidificabili, perchè per la loro combinazione con una maggior quantità di ossigeno diventano acidi metallici. Sebbene però dai Nomenclatori si collochino tutti in questa classe, i soli metalli che si sono finora convertiti in acidi, sono il molibdeno, l'arsenico ed il tungsteno.

4<sup>o</sup>. Sono sostanze salificanti, perchè una volta ch' essi sieno ridotti in acido, convertono i radicali salificabili in altrettanti sali.

Metalli .

Segue .

Me-

## Nuovi:

## Vecchi. corrispondenti.

Segue . . . . .	<p>50. Sono finalmente sostanze salificabili, perchè aggiugnendosi loro un acido qualunque, si convertono eglino stessi in sostanze saline. ( <i>Vedi sostanze semplici, metalli ossidati, metalli ossigenati, principj salificanti, e radicali salificabili</i> ).</p>
Metalli . . . . .	<p>I metalli adottati da tutti sono diciassette. In breve questa classe verrà certamente dal comun consenso ampliata e modificata. Si dividono metodicamente in metalli perfetti, imperfetti, non duttili (<i>semimetalli</i>), ed alcun poco duttili (<i>semimetalli</i>.)</p>
Metalli imperfetti . . . . .	<p><i>Metalli imperfetti. Sono; il</i>  <i>Ferro.</i>  <i>Piombo.</i>  <i>Rame.</i>  <i>Stagno.</i></p>
Metalli perfetti . . . . .	<p><i>Vecchi.</i>  <i>Metalli perfetti; Sono; l'</i>  <i>Argento.</i>  <i>Oro.</i>  <i>Platina.</i></p>
Metalli alcun poco duttili . . . . .	<p><i>Vecchi.</i>  <i>Semimetalli. Sono; il</i>  <i>Mercurio.</i>  <i>Zinco.</i></p>

Me-

Nuovi.

Vecchi corrispondenti.

Vecchi.

Semimetalli . Sono l'

*Arsenico .**Antimonio .**Bismuto .**Cobalto .**Manganese .**Molibdena .**Nickel .**Tungstena .*

Metalli non duttili .

Calci metalliche .

Quando un metallo col mezzo o di una combustione impercettibile a' nostri sensi, o di una combustione lenta e manifesta, o infine di una combustione rapida e manifesta, squarcia l'affinità d'aggregazione tra le sue molecole per ubbidire all'affinità prevalente ch'esse hanno coll'ossigeno, e si combina con esso formando un nuovo corpo, dicesi allora che il metallo si è ossidato, oppure ridotto in ossido metallico.

Metalli ossidati . . . . .

La prima di queste combustioni ossiano ossidazioni vedesi per esempio nella ruggine del ferro per mezzo dell'acqua pura; la seconda si scorge nell'ossidazione del mercurio esposto ad un lungo calore di ebollizione, chiamata *precipitato* per mezzo del

Segue . . . . .

Nuovi.

Vecchi corrispondenti.

Segue . . . . .

del fuoco; e la terza si osserva nella rapida ossidazione con fiamma vivissima dello zinco posto ad un vivo calore all'aria atmosferica, chiamato dagli antichi Chimici *fiore di zinco*.

Metalli ossidati . . . . .

Le ossidazioni metalliche di questo genere sono numerosissime. In queste condizioni il metallo si ossida a spese dell'ossigeno contenuto nell'acqua e nell'atmosfera; si può ossidare parimente un metallo col presentargli una sostanza qualunque che contenga dell'ossigeno, il quale abbia più affinità col metallo che colla sostanza stessa con cui si ritrova combinato.

Ogni metallo ossidandosi, cresce per conseguenza di peso e volume. Si possono anche ossidare i metalli, presentandosi loro l'ossigeno libero e puro, in diversi modi ed a diverse temperature, secondo la loro natura. ( *Vedi ossigenazioni, acqua ed aria atmosferica* ),

Me-

Nuovii.

*Vecchi corrispondenti.*

Metalli ossigenati. . . . .

Metallo ossigenato è lo stesso che metallo portato allo stato di acido per mezzo di una bastante quantità di ossigeno . Resta però da sapersi ancora se tutti i metalli possano esser capaci di ossigenarsi ossia di combinarsi con tanto ossigeno , quanto loro abbisogna per convertirsi in acidi . Pochissimi certamente sono quelli che co' mezzi finora adoperati si sieno convertiti ; nè si possono contare che l' arsenico , il molibdeno , ed il tungsteno . La riuscita anzi a mio credere sarà difficilissima anche in progresso di tempo . Tutti i metalli però si possono ossidare , vale a dire fanno il primo passo necessario per condursi all' acidificazione .  
( *Vedi metalli ossidati ed acidi* ).

Mi.

Mica . . . . .

*Mica.* ( Vedi Diz. Vecchio e Nuovo ) .

Miele . . . . .

*Miele.*

Il miele si può riguardare come un ossido vegetabile , composto d' idrogeno e di carbonio portati allo stato di ossido dall' ossigeno . ( *Vedi ossidi vegetabili* ).

Mi-

Nuovi.

Vecchi corrispondenti.

Minerali (sostanze).

Fossili.

Ogni sostanza minerale può essere parimente chiamata un fossile.

Mo.

Molibdati . . . .

I Molibdati sono tutti que' sali che risultano dall'unione dell'acido molibdico, ossia acido del molibdeno, con qualunque delle 24 basi salificabili, quali sono i 3 alcali, le 4 terre, e le 17 sostanze metalliche con cui è atto ad unirsi. (Vedi radicali salificabili, e sali colla desinenza in ato).

- Molibdato d' allumine . . .
- Molibdato d' ammoniaca . . .
- Molibdato d' argento . . .
- Molibdato d' arsenico . . .
- Molibdato di barite . . .
- Molibdato di bismuto . . .
- Molibdato di cobalto . . .
- Molibdato di ferro . . .
- Molibdato di magnesia . . .
- Molibdato di manganese . . .
- Molibdato di mercurio . . .
- Molibdato di nickel . . .
- Molibdato d' oro . . .
- Molibdato di piombo . . .
- Molibdato di platino . . .
- Molibdato di potassa . . .
- Molibdato di rame . . .

Ignoti.

Mo-

Nuovi.

Vecchi corrispondenti.

Molibdato di soda . . . }  
 Molibdato di stagno . . . } *Ignoti.*  
 Molibdato di tungsteno. }  
 Molibdato di zinco. . . }

Molibdeno . . . . .

**Regolo di Molibdena.**

Il molibdeno è un metallo non-duttile (semimetallo), ha un colore che si approssima al piombo, è d'un aspetto azzurrognolo, è dolce, segna la carta con un bel lustro argentino, ha un peso specifico tre volte e mezza maggiore dell'acqua. Si ossida e successivamente si acidifica mercè l'ossigeno; diventa quindi un principio salificante. (*Vedi ossidi di molibdeno e molibdati*).

M u.

Mucoso (il) . . . . .

**Mucilaggine.**

Alla parte delle sostanze vegetabili, attaccaticcia, insipida, solubile nell'acqua anche a freddo, ed insolubile nello spirito di vino, tanto tratta col mezzo dell'arte dall'altea, malva, semi di cotogno, di lino ec. quanto spontaneamente o per mezzo d'incisioni stillata dalle piante, come la gomma arabica, il dragante ec. compete il nome di *mucoso*.

Segue . . . . .

Tom. IV.

L

Mu-

## Nuovi.

## Vecchi corrispondenti.

- Segue . . . . . { Il mucoso altro non è che una combinazione di carbonio, d'idrogeno e di ossigeno, modificata diversamente nello zucchero ed in altri ossidi vegetabili .
- Mucoso (il) . . . . . {
- Muriati . . . . . { I Muriati sono tutti que' sali che risultano dall'unione dell'acido muriatico, ossia acido del sal marino, con qualunque delle 24 basi salificabili, quali sono i 3 alcali, le 4 terre, e le 17 sostanze metalliche con cui è atto ad unirsi. ( Vedi radicali salificabili, e sali colla desinenza in ato ).
- Muriato d' allumine . { *Allumine marino .*  
*Sal marino argilloso .*  
*Sal marino a base di terra d' allume .*
- Muriato d' allumine ossigenato . . . . . } *Ignoto .*
- Muriato d' ammoniaca . . . . . } *Sal ammoniaco .*
- Muriato ossigenato d' ammoniaca . . . . . } *Ignoto .*
- Muriato d' ammoniaca sublimato . . . . . } *Fiori di sal ammoniaco ,*
- Muriato ammoniacale con ossido di ferro sublimato . . . . . } *Ente di marte .*  
*Fiori di sal ammoniaco marziali .*

Mu-

Nuovi.

Vecchi corrispondenti.

Muriato ammoniac mercuriale . . . . .	}	<i>Sal d' alembroth.</i>
Muriato d' antimonio . . . . .		
Muriato d' antimonio os- sigenato . . . . .	}	<i>Muriato d' antimonio. Sal marino d' antimonio.</i>
Muriato d' antimonio su- blimato . . . . .		
Muriato d' argento . . . . .	}	<i>Ignoto.</i>
Muriato d' argento os- sigenato . . . . .		
Muriato d' arsenico . . . . .		
Muriato d' arsenico os- sigenato . . . . .		
Muriato d' arsenico su- blimato . . . . .	}	<i>Butirro d' antimonio. Antimonio muriatizzato degli Inglesi. Muriato d' argento. Argento corneo. Luna cornea.</i>
Muriato d' argento . . . . .		
Muriato d' argento os- sigenato . . . . .		
Muriato di barite . . . . .	}	<i>Ignoto.</i>
Muriato di bismuto . . . . .		
Muriato di bismuto os- sigenato . . . . .		
Muriato di bismuto su- blimato . . . . .	}	<i>Sal marino d' arsenico. Ignoto.</i>
Muriato di barite . . . . .		
Muriato di barite ossi- genato . . . . .	}	<i>Butirro d' arsenico. Sal marino barotico. Sal marino a base di ter- ra pesante. Sal marino pesante.</i>
Muriato di bismuto . . . . .		
Muriato di bismuto os- sigenato . . . . .		
Muriato di bismuto su- blimato . . . . .	}	<i>Ignoto.</i>
Muriato di bismuto . . . . .		
Muriato calcareo secco . . . . .	}	<i>Butirro di bismuto. Fosforo di Hemberg.</i>
Muriato di bismuto . . . . .		

## Nuovi.

## Vecchi corrispondenti.

Muriato di calce . . . . .	<ul style="list-style-type: none"> <li>Acqua madre del sal marino .</li> <li>Sal marino calcareo .</li> <li>Sal marino a base terrosa .</li> <li>Olio di calce .</li> <li>Sal ammoniaco fisso .</li> </ul>
Muriato di cobalto . . . . .	<ul style="list-style-type: none"> <li>Sal marino di cobalto .</li> <li>Inchiostro simpatico del Sig. Cadet .</li> </ul>
Muriato di cobalto ossigenato . . . . .	<ul style="list-style-type: none"> <li>Ignoto .</li> </ul>
Muriato di ferro . . . . .	<ul style="list-style-type: none"> <li>Muriato di ferro .</li> <li>Sal marino di ferro .</li> <li>Sal marino marziale .</li> </ul>
Muriato di ferro ammoniacale sublimato . . . . .	<ul style="list-style-type: none"> <li>Fiori di sal ammoniaco marziali .</li> <li>Ente di marte .</li> </ul>
Muriato di ferro ossigenato . . . . .	<ul style="list-style-type: none"> <li>Ignoto .</li> </ul>
Muriato di rame ammoniacale sublimato . . . . .	<ul style="list-style-type: none"> <li>Ente di venere .</li> <li>Fiori di sal ammoniaco ramosi .</li> </ul>
Muriato di magnesia . . . . .	<ul style="list-style-type: none"> <li>Sal marino a base di magnesia .</li> <li>Sal marino a base di sal d' Epsom ovvero di magnesia .</li> </ul>
Muriato di magnesia ossigenato . . . . .	<ul style="list-style-type: none"> <li>Ignoto .</li> </ul>

Mu-

Nuovi.

Vecchi corrispondenti.

Muriato di manganese .	<i>Muriato di manganese.</i>
Muriato ossigenato di manganese . . . . .	} <i>Ignoto.</i>
Muriato di mercurio ammoniacale . . . . .	
Muriato di mercurio bianco per precipitazione . . . . .	} <i>Sal d' alembroth.</i>
Muriato di mercurio corrosivo . . . . .	
Muriato di mercurio dolce . . . . .	
Muriato di mercurio corrosivo . . . . .	} <i>Sal della sapienza.</i>
Muriato di mercurio dolce . . . . .	
Muriato di mercurio corrosivo . . . . .	} <i>Mercurio precipitato bianco.</i>
Muriato di mercurio dolce . . . . .	
Muriato di mercurio corrosivo . . . . .	} <i>Precipitato bianco.</i>
Muriato di mercurio dolce . . . . .	
Muriato di mercurio corrosivo . . . . .	} <i>Mercurio sublimato corrosivo.</i>
Muriato di mercurio dolce . . . . .	
Muriato di mercurio corrosivo . . . . .	} <i>Sublimato corrosivo.</i>
Muriato di mercurio dolce . . . . .	
Muriato di mercurio corrosivo . . . . .	} <i>Mercurio sublimato dolce.</i>
Muriato di mercurio dolce . . . . .	
Muriato di mercurio corrosivo . . . . .	} <i>Sublimato dolce.</i>
Muriato di mercurio dolce . . . . .	
Muriato di mercurio corrosivo . . . . .	} <i>Aquila alba.</i>
Muriato di mercurio dolce . . . . .	
Muriato di mercurio corrosivo . . . . .	} <i>Mercurio dolce.</i>
Muriato di mercurio dolce . . . . .	
Muriato di mercurio corrosivo . . . . .	} <i>Calomelano del Riverio.</i>
Muriato di mercurio dolce . . . . .	
Muriato di mercurio corrosivo . . . . .	} <i>Panacea mercuriale del Valentini.</i>
Muriato di mercurio dolce . . . . .	
Muriato di mercurio ossigenato . . . . .	} <i>Ignoti.</i>
Muriato di molibdeno . . . . .	
Muriato di nickel . . . . .	<i>Sal marino di nickel.</i>
Muriato di nickel ossigenato . . . . .	} <i>Ignoto.</i>
Muriato d'oro . . . . .	
Muriato d'oro . . . . .	} <i>Muriato d'oro.</i>
Muriato d'oro ossigenato . . . . .	
Muriato d'oro . . . . .	} <i>Sal marino d'oro.</i>
Muriato d'oro ossigenato . . . . .	
Muriato d'oro . . . . .	} <i>Sal regalino d'oro.</i>
Muriato d'oro ossigenato . . . . .	
Muriato d'oro ossigenato . . . . .	} <i>Ignoto.</i>
Muriato d'oro . . . . .	
Muriato di piombo . . . . .	} <i>Piombo corneo.</i>
Muriato di piombo . . . . .	
Muriato di piombo . . . . .	} <i>Sal marino di piombo.</i>
Muriato di piombo . . . . .	
Muriato di piombo . . . . .	} <i>Muriato di piombo.</i>
Muriato di piombo . . . . .	

## Nuovi.

## Vetebi corrispondenti.

Muriato di piombo os- sigenato . . . . .	}	Ignoto.
Muriato di platino . . . . .		{
Muriato di platino os- sigenato . . . . .	}	Ignoto.
Muriato di potassa . . . . .		{
Muriato di potassa os- sigenato . . . . .	}	Ignoto.
Muriato di rame . . . . .		{
Muriato ossigenato di rame . . . . .	}	Ignoto.
Muriato di soda . . . . .		{
Muriato di soda fos- sile . . . . .	}	Sal gemma.
Muriato ossigenato di soda . . . . .		{
Muriato di stagno . . . . .	}	Sal di Giove.
Muriato di stagno con- creto . . . . .		{
Muriato di stagno fu- mante . . . . .	}	Liquor fumante di Liba- vio.
Muriato ossigenato di stagno . . . . .		{

Mu-

Nuovi.

Vecchi corrispondenti.

Muriato di stagno sublimato . . . . .	}	<i>Butirro di stagno.</i>
Muriato di tungsteno . . . . .		<i>Ignoto.</i>
Muriato di zinco . . . . .	}	<i>Sal marino di zinco.</i>
		<i>Muriato di zinco.</i>
Muriato ossigenato di zinco . . . . .	}	<i>Ignoto.</i>
Muriato di zinco sublimato . . . . .		<i>Butirro di zinco.</i>

N.

N a.

Nafta bianca rettificata .

*Olio di sasso distillato per mezzo dell' acqua.*

Questa nafta bianca, ossia quest' olio volatile, rettificata alcuna volta che sia con acqua, acquista una sorprendente facoltà di disciorre le resine anche le più difficili ad essere disciolte negli altri dissolventi conosciuti.

La nafta è un composto d' idrogeno e di carbonio, le cui proporzioni non si conoscono ancora.

Quest' olio sottile deve naturalmente la sua formazione alla decomposizione delle sostanze bituminose per mezzo del fuoco sotterraneo; poichè un olio simile a un dipresso si ottiene da queste sostanze per mezzo della distillazione ordinaria.

L 4

Naf.

Nuovi.

Vecchi corrispondenti.

Nafta colorata rossiccia. { *Petroleo.*  
*Olio di sasso naturale.*

N i.

Nickel . . . . .

*Nickel.*

E' ancora incerto se il nickel sia effettivamente un metallo *sui generis* oppure una lega. Il peso specifico di questo metallo non-duatile ( semimetallo ) è quasi otto volte maggiore di quello dell' acqua, ed il suo colore è bigio rossiccio. Si converte in ossido, ma non si è potuto ancora convertire in acido combinandosi coll'ossigeno.

Nitrati . . . . .

I Nitrati sono tutti que' sali che risultano dall'unione dell'acido nitrico, ossia acido del nitro, con qualunque delle 24 basi salificabili, quali sono i 3 alcali, le 4 terre, e le 17 sostanze metalliche con cui è atto ad unirsi. ( *Vedi radicali salificabili, e sali colla desinenza in ato.* )

Nitrate d' allumine . . . . .

*Allume nitroso.**Nitro a base di terra d' allume.**Nitro argilloso.*

Nitrate d' ammoniaca . . . . .

*Sal ammoniacale nitroso.**Nitro ammoniacale.*

Nitrate d' antimonio . . . . .

*Ignoto.*

Ni-

## Nuovi.

## Vecchi corrispondenti.

Nitrato d' argento . . . . .	{ Nitro lunare. Nitro d' argento. Cristalli di luna. Nitro di luna.
Nitrato d' argento fuso . . . . .	{ Pietra infernale . Caustico lunare . Argento nitrato .
Nitrato d' arsenico . . . . .	{ Nitro d' arsenico . Nitro di terra pesante .
Nitrato di barite . . . . .	{ Nitro barotico . Nitro pesante .
Nitrato di bismuto . . . . .	{ Nitro di bismuto . Nitro calcareo .
Nitrato di calce . . . . .	{ Nitro a base terrosa . Acqua madre del nitro , o del salnitro .
Nitrato di cobalto . . . . .	{ Nitro di cobalto . Nitro di ferro .
Nitrato di ferro . . . . .	{ Nitro marziale . Nitro di magnesia .
Nitrato di magnesia . . . . .	{ Nitro di manganese . Nitro di mercurio .
Nitrato di manganese . . . . .	{ Nitro mercuriale . Acqua mercuriale .
Nitrato di mercurio in dissoluzione . . . . .	{
Nitrato di nickel . . . . .	{ Nitro di nickel . Nitro d' oro .
Nitrato d' oro . . . . .	{ Nitro di piombo . Nitro saturnino . Nitro di saturno .
Nitrato di piombo . . . . .	{ Nitro di platina . Nitro stibiato .
Nitrato di platino . . . . .	{ Nitro d' antimonio . Nitro corallato .
Nitrato di potassa an- timoniato . . . . .	{ Nitro perlato .
Nitrato di potassa cal- careo . . . . .	{

Ni-

## Nuovi.

## Vecchi corrispondenti.

		<i>Nitro.</i>
		<i>Nitro a base d' alcali ve-</i> <i>getale.</i>
Nitrato di potassa . . .		<i>Salnitro.</i>
		<i>Nitro prismatico.</i>
		<i>Nitro depurato.</i>
		<i>Nitro raffinato.</i>
Nitrato di potassa con poco solfato di po- tassa . . .		<i>Cristallo minerale.</i>
		<i>Sal prunel.</i>
Nitrato di rame . . .		<i>Nitro di rame.</i>
		<i>Nitro di venere.</i>
		<i>Nitro cubico.</i>
		<i>Nitro quadrangolare.</i>
Nitrato di soda . . .		<i>Nitro a base d' alcali mi-</i> <i>nerale.</i>
		<i>Nitro romboidale.</i>
Nitrato di stagno . . .		<i>Nitro di stagno.</i>
		<i>Sal stanno-nitroso.</i>
Nitrato di tungsteno . . .		<i>Ignoto.</i>
Nitrato di zinco . . .		<i>Nitro di zinco.</i>

Nitriti. . . . .

I Nitriti sono tutti que' sa-  
li che risultano dalla combi-  
nazione dell'acido nitroso ,  
ossia dell'azoto non compiu-  
tamente ossigenato, con qua-  
lunque delle 24 basi salifi-  
cabili , quali sono i 3 al-  
cali , le 4 terre , e le 17 so-  
stanze metalliche con cui è  
atto ad unirsi. ( *Vedi radi-*  
*cali salificabili , e sali colla*  
*desinenza in ito*). .

Ni-

## Nuovi.

## Vecchi corrispondenti.

Nitrito d'allumine . . .	}		
Nitrito d'ammoniaca . . .			
Nitrito d'antimonio . . .			
Nitrito d'argento . . .			} <i>Ignoti.</i>
Nitrito d'arsenico . . .			
Nitrito di barite . . .			
Nitrito di bismuto . . .			
Nitrito di calce secco . . .			} <i>Fosforo di Badouin.</i>
Nitrito di cobalto . . .			
Nitrito di ferro . . .			
Nitrito di magnesia . . .			
Nitrito di manganese . . .			
Nitrito di mercurio . . .			
Nitrito di molibdeno . . .			
Nitrito di nickel . . .			
Nitrito d'oro . . .	} <i>Ignoti.</i>		
Nitrito di piombo . . .			
Nitrito di platino . . .			
Nitrito di potassa . . .			
Nitrito di rame . . .			
Nitrito di stagno . . .			
Nitrito di soda . . .			
Nitrito di tungsteno . . .			
Nitrito di zinco . . .			

## Nitro-muriati. . .

I nitro-muriati sono tutti que' sali che risultano dall'unione dell'acido nitro-muratico con qualunque delle 24 basi salificabili, quali sono i 3 alcali, le 4 terre, e le 17 sostanze metalliche con cui è atto ad unirsi. (*Vedi radicali salificabili, e sali colla desinenza in ato*).

Ni-

## Nuovi:

## Vecchi corrispondenti:

Nitro - muriato d' allu- mine . . . . .	
Nitro-muriato d' ammo- niaca . . . . .	
Nitro - muriato d' anti- monio . . . . .	
Nitro-muriato d' argen- to . . . . .	
Nitro-muriato d' arseni- co . . . . .	
Nitro-muriato di barite .	
Nitro-muriato di bis- muto . . . . .	
Nitro-muriato di calce .	
Nitro muriato di cobal- to . . . . .	
Nitro-muriato di ferro .	} <i>Ignoti:</i>
Nitro - muriato di ma- gnesia . . . . .	
Nitro-muriato di man- ganese . . . . .	
Nitro-muriato di mer- curio . . . . .	
Nitro-muriato di molib- deno . . . . .	
Nitro-muriato di nickel .	
Nitro-muriato d' oro . .	
Nitro-muriato di piom- bo . . . . .	
Nitro-muriato di plati- no . . . . .	

Ni-

Nuovi. *Vecchi corrispondenti.*

Nitro-muriato di potas- sa . . . . .	} <i>Ignoti</i> ,
Nitro-muriato di rame.	
Nitro-muriato di soda .	
Nitro-muriato di stagno.	
Nitro-muriato di tung- steno . . . . .	
Nitro-muriato di zinco.	

N o.

Nomenclatura chimica { *Vedi principj di Nomencla-  
tura chimica .*

O.

O l.

Olj . . . . .

*Olj.*  
 Gli olj in generale si pos-  
 sono distinguere in olj fissi,  
 volatili, ed empireumatici.  
 Questi olj tutti sono cor-  
 pi combustibili composti di  
 carbonio e d'idrogeno. La  
 diversa proporzione di questi  
 principj e la diversa loro mo-  
 dificazione costituisce la loro  
 differenza. (*Vedi Etere, Al-  
 cool, Grassi, ec.*).

Olj

Nuovi.

Vecchi corrispondenti :

Oli empireumatici . . .

*Oli empireumatici .**Olio di bosso .**Olio de' filosofi .**Olio di corno di cervo .**Olio di legno santo .**Olio di fuliggine .**Olio estratto dalle sostanze vegetabili ed animali colla distillazione a secco .*

Ad ogni olio estratto per mezzo della distillazione a fuoco nudo da qualunque sostanza in istato di secchezza, compete il nome d'olio empireumatico a cagion del suo disagiata odore. Ogni sostanza vegetabile ed animale somministra di quest'olio, il quale si forma nel momento stesso della distillazione delle suddette sostanze, dalla combinazione del carbonio e dell'idrogeno che contengono. (*Vedi sostanze vegetabili ed animali*).

Oli fissi . . . . .

*Oli grassi .**Oli dolci .**Oli per espressione .*

Oli fissi diconsi quelli che non sono solubili nell'acqua, e nell'alcool, che non si volatilizzano al calore dell'acqua bollente, che s'infiammano mercè il contatto d'un

Segue . . . . .

cor-

## Nuovi.

## Vecchi corrispondenti.

Segue . . . . . } corpo acceso , e che sono  
 sempre uniti ad una porzione  
 di mucilaggine o mucoso, la  
 quale secondo la sua quantità  
 determina più o meno presto  
 la loro rancidità . ( Vedi olj,  
 ed olj volatili ) .

Olj essenziali.

Essenze.

Olj eterei.

Olio dolce del vino.

Olj volatili . . . . . } Gli olj volatili sono solu-  
 bili nell' alcool , si volatilizza-  
 zano ad un calor inferiore  
 a quello dell' acqua bollente,  
 sono combustibilissimi , han-  
 no un odor forte più o me-  
 no grato, sono di sapore a-  
 cre e piccante ; non sono u-  
 niti alla mucilaggine come  
 gli olj grassi, ma allo spiri-  
 to retto del vegetabile os-  
 sia aroma . ( Vedi olj , ed  
 olj fissi ) .

Olj animali volatili.

Olio di Dippel .

Olj volatili animali . . . . . } Olio volatile di' corno di  
 cervo .

Olio volatile di vipera .

Olio empireumatico con  
 acido succinico . . . . . } Olio di succino .

Oro

Nuovi,

Vecchi *corrispondenti*.

Oro . . . . .

Oro.

Sole.

L'oro è il metallo il più perfetto, il più duttile, il più tenace, il più inalterabile di tutti i metalli conosciuti, non ha odore nè sapore, è di color giallo, ed è il più pesante dopo il platino fra tutti i metalli conosciuti. Oltre a tali prerogative è anche poco abbondante in natura, e quindi la società gli ha stabilito un gran valore. Gli usi di questo prezioso metallo nella società sono ben noti a tutti. Par impossibile che per secoli intieri vi sieno state delle Sette di Alchimisti, che tendessero alla convertibilità di alcune men preziose sostanze in oro.

O s.

Ossalati . . . . .

Gli Ossalati sono tutti que' sali che risultano dall'unione dell'acido ossalico, ossia acido dell'acetosa, con qualunque delle 24 basi salificabili, quali sono i tre alcali, le 4 terre, e le 17 sostanze metalliche con cui è atto ad unirsi. (*Vedi radicali salificabili, e sali colla desinenza in ato*):

Os-

Nuovi.

Vecchi corrispondenti.

Ossalato acidulo d' am-	}	<i>Ignoto.</i>
moniaca . . . . .		
Ossalato acidulo di po-	}	<i>Sal d' acetosa del commer-</i>
tassa . . . . .		

Ossalato acidulo di soda.	}	
Ossalato d' allumine . . . . .		
Ossalato d' ammoniaca . . . . .		
Ossalato d' antimonio . . . . .		
Ossalato d' argento . . . . .		
Ossalato d' arsenico . . . . .		
Ossalato di barite . . . . .		
Ossalato di bismuto . . . . .		
Ossalato di calce . . . . .		
Ossalato di cobalto . . . . .		
Ossalato di ferro . . . . .		
Ossalato di magnesia . . . . .		
Ossalato di manganese . . . . .		
Ossalato di mercurio . . . . .		
Ossalato di molibdeno . . . . .		
Ossalato di nickel . . . . .		
Ossalato d' oro . . . . .		
Ossalato di piombo . . . . .		
Ossalato di platino . . . . .		
Ossalato di potassa . . . . .		
Ossalato di rame . . . . .		
Ossalato di soda . . . . .		
Ossalato di stagno . . . . .		
Ossalato di tungsteno . . . . .		
Ossalato di zinco . . . . .		

*Ignoti.*

Nuovi.

Vecchi corrispondenti.

Ossidazione . . . . .

*Combustione.*

La parola *ossidazione* nella Chimica moderna equivale alla parola *combustione* degli antichi. E' dimostrato che non havvi corpo che si abbruci senza che l'ossigeno entri come una nuova sostanza nel corpo medesimo. Il gas ossigeno dunque è quello che si decompone nelle ossidazioni o combustioni, ed in mezzo a questa decomposizione del gas ossigeno, il calorico che lo costituiva nello stato di gas, trovandosi libero, si combina colla luce, e produce fiamma, fuoco, calore ec. (*Vedi metalli ossidati, gas ossigeno, fuoco, e fiamma*).

Ossidi . . . . .

Quando con un radicale acidificabile si è combinato una porzione di ossigeno, la quale non basti per costituire il radicale suddetto un acido, ma l'avvicini allo stato di acido, quest'è ciò che si chiama un ossido. Si distinguono in ossidi animati, minerali, e vegetabili. (*Vedi radicali acidificabili*).

Os-

Nuovi.

Vecchi corrispondenti.

Ossidi animali.

Quelle sostanze animali che contengono dell'ossigeno, e che, aggiungendosene loro di nuovo, potrebbero prendere il carattere di acido, debbono riguardarsi come ossidi animali. Questi ossidi si riguardano al numero che alla loro natura non sono ancora ben conosciuti. La linfa, la parte rossa del sangue, e quasi tutte le secrezioni possono essere riguardate come ossidi, le cui basi o radicali sono composti d'idrogeno, di carbonio, d'azoto, e di fosforo. (*Vedi acidi animali*).

*Calci metalliche.*

Ossidi metallici.

Gli ossidi metallici sono altrettanti metalli o radicali acidificabili metallici, che non hanno ricevuto o che non si sono combinati che con una porzione d'ossigeno, la quale non basta a costituirli acidi, ma che però li avvicina, aumentandoli di volume, e di peso, dividendosi e squarciandosi l'aggregazione delle loro molecole. (*Vedi metalli ossidati, e radicali acidificabili*).

Ossidi metallici sublimati . . . . .

*Fiori metallici.**Fiori di zinco, d'antimonio, d'arsenico ec. ec.*

M 2

Os-

## Nuovi.

## Vecchi corrispondenti.

Ossidi vegetabili . . .

Come ossidi vegetabili si riguardano lo zucchero, le gomme, l'amido ec. i quali contenendo dell'ossigeno possono coll'addizione di una nuova quantità di esso prendere il carattere di acidi vegetabili. Secondo i Nomenclatori, questi ossidi per lo meno sono composti d'una duplice base, cioè d'idrogeno e di carbonio. (*Vedi ossidi ed acidi idrogeno-carboniosi*).

Ossido d'antimonio bianco non lavato . . .

*Fondente di Rotrou.*

Ossido d'antimonio bianco per mezzo degli acidi muriatico e nitrico . . .

*Bezoardico minerale.*

Ossido d'antimonio bianco per mezzo dell'acido muriatico . . .

*Polvere dell'Algarotti, Mercurio di vita.*

Ossido d'antimonio bianco per precipitazione . . .

*Cerussa d'antimonio.*

*Bezoartico minerale lavato.*

*Antimonio diaforetico.*

*Calce bianca d'antimonio.*

*Stibio diaforetico.*

Ossido d'antimonio bianco per mezzo del nitro . . .

*Antimonio diaforetico regolino.*

*Cerussa d'antimonio lavata.*

*Materia perlata di Kerkringio.*

Os-

Nuovi.

Vecchi corrispondenti.

Ossido d'antimonio bian-	}	Neve d' antimonio .
co sublimato . . . . .		Fiori d' antimonio .
	}	Fiori argentini di regolo d'
		antimonio .
Ossido d' antimonio bi-	}	Calce bigia d' antimonio .
gio . . . . .		
Ossido d' antimonio sol-	}	Fegato d' antimonio .
forato . . . . .		
Ossido d' antimonio sol-	}	Zolfo dorato d' antimonio .
forato color di rancio .		
Ossido d' antimonio sol-	}	Kermes minerale .
forato rosso . . . . .		
	}	Croco de' metalli .
Ossido d' antimonio sol-		Zafferano de' metalli .
forato semivetroso . . . . .		Magnesia opalina .
		Regolo medicinale .
Ossido d' antimonio sol-	}	Vetro d' antimonio .
forato vetroso . . . . .		Antimonio giacintino .
Ossido d' antimonio sol-	}	Rubino d' antimonio .
forato vetroso bruno . . . . .		
Ossido d' argento . . . . .		Calce d' argento :
Ossido d' argento am-	}	Argento fulminante :
moniacale . . . . .		
Ossido arsenicale di po-	}	Fegato d' arsenico .
tassa . . . . .		
Ossido d' arsenico . . . . .	}	Arsenico bianco .
		Calce d' arsenico .
Ossido d' arsenico bian-	}	Fiori d' arsenico .
co sublimato . . . . .		
Ossido d' arsenico bigio .		Calce bigia d' arsenico :
Ossido d' arsenico sol-	}	Orpimento :
forato giallo . . . . .		

## Nuovi.

## Vecchi corrispondenti.

Ossido d' arsenico solforato rosso . . . . .	{	<i>Arsenico rosso .</i> <i>Risagallo .</i> <i>Sandracca minerale .</i>
Ossido di bismuto bianco per mezzo dell' acido nitrico . . . . .	{	<i>Magistero di bismuto ,</i> <i>Belletto bianco .</i> <i>Bianco da belletto .</i>
Ossido di bismuto bigio .	{	<i>Calce bigia di bismuto ,</i>
Ossido di bismuto sublimato . . . . .	}	<i>Fiori di bismuto .</i>
Ossido boracico . . . . .	}	<i>Ignoti .</i>
Ossido carbonoso . . . . .		
Ossido carbonio-idrogenico . . . . .	}	<i>Sostanze composte di ossigeno , d' idrogeno , e di carbonio , come sarebbero , secondo i Nomenclatori , lo zucchero , l' amido , le gomme ec .</i>
Ossido carbonio-idrogenoso . . . . .		
Ossido di cobalto bigio .	{	<i>Calce bigia di cobalto ,</i>
Ossido di cobalto bigio con silice . . . . .	{	<i>Safra .</i> <i>Azzurro di smalto .</i>
Ossido di cobalto vetroso . . . . .	{	<i>Azzurro vetroso .</i> <i>Smaltino . ( Vedi cobalto ) .</i>
Ossido di ferro carbonato . . . . .	{	<i>Zafferano di marte .</i> <i>Croco di marte .</i> <i>Zafferano di marte astringente .</i>
Ossido di ferro bruno carbonato . . . . .	{	<i>Croco di marte astringente .</i>
Ossido di ferro con fosfato di ferro . . . . .	{	<i>Miniera di ferro delle paludi .</i>
Ossido di ferro giallo carbonato . . . . .	{	<i>Ocra .</i> <i>Ruggine di ferro .</i> <i>Zafferano di marte aperiente .</i>
Ossido di ferro giallo rossigno carbonato . . . . .	{	<i>Croco di marte aperiente .</i>

## Nuovi.

## Vecchi corrispondenti.

Ossido di ferro nero . . . . .	<i>Etiopie marziale .</i>
Ossido di ferro rossiccio per mezzo della detonazione col nitro . . . . .	<i>Zafferano di marte di Zuvelfero .</i> <i>Croco di marte di Zuvelfero .</i>
Ossido di ferro rosso . . . . .	<i>Terra dolce di vitriuolo .</i> <i>Colcotar .</i>
Ossido di ferro rosso impuro . . . . .	<i>Lapis rosso .</i>
Ossido di ferro rosso per precipitazione . . . . .	<i>Croco di marte aperiente di Stahl .</i>
Ossido fluorico . . . . .	<i>Ignoto .</i>
Ossido di fosforo . . . . .	<i>Ignoto .</i>
Ossido idrogeno-carbonico . . . . .	<i>Sostanze composte di ossigeno, d'idrogeno, e di carbonio, come sarebbero, secondo i Nomenclatori, lo zucchero, l'amido, le gomme ec.</i>
Ossido idrogeno-carbonoso . . . . .	
Ossido di manganese bianco . . . . .	<i>Calce bianca di manganese .</i>
Ossido di manganese nero . . . . .	<i>Magnesia nera .</i> <i>Sapone dell' arte vetraria .</i> <i>Calce nera di manganese .</i> <i>Pietra di Periguenx .</i>
Ossido di mercurio giallo per mezzo dell' acido solforico . . . . .	<i>Turbito minerale .</i> <i>Precipitato giallo .</i>
Ossido di mercurio giallo per mezzo dell' acido nitrico . . . . .	<i>Turbito nitroso .</i>
Ossido di mercurio nericcio . . . . .	<i>Etiopie per se .</i>

## Nuovi.

## Vecchi corrispondenti

Ossido di mercurio rosso per mezzo dell' acido nitrico . . . . .	} Precipitato rosso. Arcano corallino.
Ossido di mercurio rosso per mezzo del fuoco . . . . .	
Ossido di mercurio solforato nero col fuoco.	} Etiopie minerale.
Ossido di mercurio solforato rosso artificiale.	
Ossido di mercurio solforato rosso nativo	} Cinabro artificiale. Egli è un solfuro di mercurio, e non un ossido. (Vedi solfuri, e sostanze colla desinenza in uro).
Ossido di mercurio solforato rosso nativo	
Ossido di molibdeno . . . . .	} Cinabro nativo. Egli è un solfuro di mercurio, e non un ossido. (Vedi solfuri, e sostanze colla desinenza in uro).
Ossido muriatico . . . . .	
Ossido di nickel . . . . .	} Calce di molibdena.
Ossido nitroso . . . . .	
Ossido d'oro ammoniacale . . . . .	} Ignoto.
Ossido d'oro giallo . . . . .	
Ossido d'oro per mezzo dello stagno . . . . .	} Calce di nickel.
Ossido d'oro rosso . . . . .	
Ossido di piombo . . . . .	} Gas nitroso.
Ossido d'oro ammoniacale . . . . .	
Ossido d'oro giallo . . . . .	} Oro fulminante.
Ossido d'oro per mezzo dello stagno . . . . .	
Ossido d'oro rosso . . . . .	} Calce gialla d'oro. Precipitato di Cassio.
Ossido di piombo . . . . .	
Ossido d'oro per mezzo dello stagno . . . . .	} Precipitato d'oro per mezzo dello stagno. Porpora di Cassio.
Ossido d'oro rosso . . . . .	
Ossido di piombo . . . . .	} Precipitato d'oro. Calce rossa d'oro.
Ossido di piombo . . . . .	
Ossido di piombo . . . . .	} Calce di piombo.
Ossido di piombo . . . . .	

## Nuovi.

## Vecchi corrispondenti.

Ossido di piombo bianco per mezzo dell'acido acetoso . . . . .	}	Cerussa.
		Biacca.
Ossido di piombo bianco precipitato . . . . .	}	Bianco di piombo.
		Magistero di Saturno.
Ossido di piombo biancastro semivetroso . . . . .	}	Litargirio d'argento.
Ossido di piombo bigio.		Calce bigia di piombo.
Ossido di piombo giallastro semivetroso . . . . .	}	Litargirio d'oro.
Ossido di piombo giallo . . . . .		Massicot.
	}	Giallo di vetro.
Ossido di piombo nero per mezzo dello zolfo.		Piombo abbruciato.
	}	Piombo usto.
Ossido di piombo rosso.		Minio.
Ossido di platino giallo.		Calce gialla di platina.
Ossido di rame rosso bruno . . . . .	}	Calce rossa bruna di rame.
		Verderame.
Ossido di rame verde . . . . .	}	Ruggine di rame.
Ossido di rame verde azzurro . . . . .		Calce verde azzurra di rame.
	}	Calce bianca di stagno.
Ossido di stagno bianco . . . . .		Stagno calcinato a bianchezza.
	}	Stagno calcinato.
Ossido di stagno bigio . . . . .		Calce bigia di stagno.
Ossido di stagno sublimato . . . . .	}	Fiori di stagno.
Ossido di tungsteno . . . . .		Calce di tungstena.
	}	Tuzia.
Ossido di zinco . . . . .		Lapis calaminare.
Ossido bigio di zinco . . . . .		Calce bigia di zinco.

## Nuovi.

## Vecchi corrispondenti.

Ossido di zinco sublimato . . . . .

*Lana filosofica.*  
*Cotone filosofico.*  
*Fiori di zinco.*  
*Pompholyx.*  
*Calce bianca di zinco.*

Ossido di zolfo . . . . . *Zolfo molle.*  
 Ossigenazione, . . . . . ( Vedi ossidazione ):

*Principio della combustione.*  
*Principio della respirazione.*  
*Aria deflogisticata.*  
*Principio acidificante.*  
*Aria del fuoco.*  
*Base dell'aria vitale.*  
*Principio sorbibile.*  
*Aria empireale. Empireo.*

Ossigeno, . . . . .

La grande rivoluzione nella Chimica avvenne principalmente dalla scoperta e dagli effetti sorprendenti dell'ossigeno. Cadde il Flogisto colla scoperta di quello.

Ognuno sa che l'ossigeno è il principio dell'acidificazione dei corpi. Si potrebbe anzi dire che non havvi respirazione negli animali, combustione nelle sostanze, e sapore nella maggior parte dei corpi della natura, che prodotti non sieno dall'ossigeno.

Segue . . . . .

L'Os-

Nuovi.

Vecchi corrispondenti.

Segue . . . . .

L'ossigeno combinato col calorico forma il gas ossigeno, ossia l'aria vitale: combinato coll'idrogeno forma l'acqua: combinato coll'azoto e col calorico forma l'aria che respiriamo.

Se l'ossigeno però nelle importantissime sue modificazioni non abbandonasse facilmente per ragioni di affinità o tutto o in parte il calorico che lo costituisce nello stato aeriforme, com'è esiste nell'atmosfera, egli quasi nulla influirebbe nei gran fenomeni della natura, anzi non perdendo il suo calorico, non servirebbe più, né alla respirazione, né alla combustione, né all'acidificazione de' corpi.

Ossigeno, . . . . .

Partendosi quindi da questo principio generale, che quanto più l'ossigeno ritenga di calorico nelle varie sue modificazioni, tanto meno attive sieno le sue prerogative di acidificare i corpi ec., non si potrebbe forse dire, che l'acido muriatico ordinario sovraccaricandosi di ossigeno non continua appunto a crescere in acidità, perchè l'ossigeno di cui esso si sovraccarica, porta seco nell'acido

Segue . . . . .

stcs-

Nuovi.

Vecchi corrispondenti:

Segue . . . . .

Ossigeno . . . . .

stesso una gran parte del calorico che lo costituiva nello stato di gas? ( Vedi gas ossigeno, radicali acidificabili, e fluidi elastici ).

P.

P i.

Pietra vetrosa combustibile volatile. . . . .

Diamante.

Non vi sono in natura altre pietre, oltre al diamante, che abbiano questa proprietà straordinaria. Non se ne conoscono ancora rigorosamente i principj.

Piombo . . . . .

Piombo.

Saturno.

Il Piombo è un metallo duttile. Benchè sia il piombo il meno sonoro, il più molle, il meno tenace ed il meno elastico de' metalli, non pertanto egli è uno dei più pesanti ed ha una gravità specifica undici volte e mezza circa maggiore dell'acqua. E' di colore argentino, e di grand' uso nelle arti. Si ossida facilmente, ma non si è potuto ancora costituire un acido. ( Vedi ossidi di piombo ).

Piroforo d' Homberg .

Piroforo d' Homberg.

Pi-

## Nuovi.

## Vecchi corrispondenti.

Piro-ligniti , , , .

I piro-ligniti sono tutti que' sali che risultano dall'unione dell'acido piro-legnoso, ossia acido del legno tratto per mezzo del fuoco, con qualunque delle 24 basi salificabili, quali sono i 3 alcali, le 4 terre, e le 17 sostanze metalliche con cui è atto ad unirsi. ( Vedi radicali salificabili, e sali colla desinenza in ito, ed acido piro-legnoso ),

Piro-lignito d' allumine.

Piro-lignito d' ammoniacca . . . . .

Piro-lignito d' antimonio,

Piro-lignito d' argento .

Piro-lignito d' arsenico .

Piro-lignito di barite .

Piro-lignito di bismuto.

Piro-lignito di calce . .

Piro-lignito di cobalto .

Piro-lignito di ferro . .

Piro-lignito di magnesia.

Piro-lignito di manganese . . . . .

Piro-lignito di mercurio.

Piro-lignito di molibdeno . . . . .

Piro-lignito di nickel .

Piro-lignito d' oro . . .

Piro-lignito di piombo .

Piro-lignito di platino .

} *Ignoti.*

Pi-

## Nuovi.

## Vecchi corrispondenti.

Piro-lignito di potassa . . .	} <i>Ignoti.</i>
Piro-lignito di rame . . .	
Piro-lignito di soda . . .	
Piro-lignito di stagno . . .	
Piro-lignito di tungste- no . . . . .	
Piro-lignito di zinco . . .	

## Piro-muciti . . . . .

I piro-muciti sono tutti que' sali che risultano dall'unione dell'acido piro-mucoso, ossia acido che si ottiene per mezzo del fuoco dalle materie mucilagginose, scipite, zuccherose, gommose, farinose ec. con qualunque delle 24 basi salificabili, quali sono i 3 alcali, le 4 terre, e le 17 sostanze metalliche con cui è atto ad unirsi. (*Vedi radicali salificabili, e sali colla desinenza in ito, ed acido piro-legnoso*).

Piro-mucito d'allumine . . .	} <i>Ignoti.</i>
Piro-mucito d'ammo- niaca . . . . .	
Piro-mucito d'antimo- nio . . . . .	
Piro-mucito d'argento . . .	
Piro-mucito d'arsenico . . .	
Piro-mucito di barite . . .	
Piro-mucito di bismuto . . .	
Piro-mucito di calce . . .	
Piro-mucito di cobalto . . .	
Piro-mucito di ferro . . .	

Pi-

## Nuovi. . . . . Vecchi corrispondenti.

Piro-mucito di magnesia.  
 Piro-mucito di mangane-  
 nese . . . . .  
 Piro-mucito di mercurio.  
 Piro-mucito di molibde-  
 no . . . . .  
 Piro-mucito di nickel .  
 Piro-mucito d'oro .  
 Piro-mucito di piombo .  
 Piro-mucito di platino .  
 Piro-mucito di potassa .  
 Piro-mucito di rame . .  
 Piro-mucito di soda . .  
 Piro-mucito di stagno .  
 Piro-mucito di tungste-  
 no . . . . .  
 Piro-mucito di zinco .

} *Ignoti.*

Piro-tartriti. . . . .

I piro-tartriti sono tutti que-  
 sali che risultano dall'unione  
 dell'acido piro-tartaroso, os-  
 sia, acido del tartrito acidulo  
 di potassa tratto per mezzo  
 del fuoco, con qualunque  
 delle 24 basi salificabili,  
 quali sono i 3 alcali, le 4  
 terre, e le 17 sostanze me-  
 talliche con cui è atto ad  
 unirsi. (*Vedi radicali salifi-  
 cabili, e sali colla desinenza  
 in ito, ed acido piro-legnoso.*)

Piro-tartrito d'allumine.  
 Piro-tartrito d'ammo-  
 niaca . . . . .

} *Ignoti.*

Pi-

## Nuovi.

*Vecchi corrispondenti.*

Piro-tartrito d' antimo- nio. . . . .	
Piro-tartrito d' argento .	
Piro-tartrito d' arsenico .	
Piro-tartrito di barite. .	
Piro-tartrito di bismuto.	
Piro-tartrito di calce. .	
Piro-tartrito di cobalto .	
Piro-tartrito di ferro. .	
Piro-tartrito di magne- sia . . . . .	
Piro-tartrito di manga- nese. . . . .	
Piro-tartrito di mercu- rio . . . . .	> <i>Ignoti.</i>
Piro-tartrito di molibde- no . . . . .	
Piro-tartrito di nickel. .	
Piro-tartrito d' oro . .	
Piro-tartrito di piombo.	
Piro-tartrito di platino .	
Piro-tartrito di potassa .	
Piro-tartrito di rame. . .	
Piro-tartrito di stagno . .	
Piro-tartrito di tungste- no . . . . .	
Piro-tartrito di zinco . .	

Nuovi.

Vecchi corrispondenti.

P L

Platino . . . . .

Platina.

Platina del pinto.

Juan blanca.

Il Platino è un metallo perfetto, di color bianco livido, duttile, quasi infusibile, di nessun odore e sapore, ed ha una gravità specifica superiore a qualunque corpo che si conosca in natura, poichè pesa 22 volte più di un egual volume di acqua. Il platino è un poco attratto dalla calamita: non è dissolubile negli acidi nitrico, solforico, e muriatico; lo è però negli acidi nitro-muriatico, e muriatico ossigenato. Questo metallo potrebbe essere prezioso per la formazione di attrezzi serventi ai bisogni e comodi della vita, ma n'è impedita l'estrazione. Si ossida, ma non si è potuto ancora acidificare.

P O.

Polverizzazione . . . . .

Polverizzazione.

(Vedi Lavoisier tom. II.

p. 70.)

Porfirizzazione . . . . .

Porfirizzazione.

(Vedi Lavoisier tom. II.

p. 70.)

Tom. IV.

N

Po-

Nuovi.

Vecchi corrispondenti.

Potassa . . . . .	}	<i>Alcali fissa.</i>
		<i>Alcali vegetabile puro.</i>
		<i>Alcali fisso vegetabile caustico.</i>
		<i>Alcali di tartaro fisso caustico.</i>
		<i>Alcali vegetabile caustico.</i> (Vedi alcali).
Potassa fusa . . . . .	}	<i>Alcali fisso vegetabile fuso.</i>
		<i>Alcali fisso caustico.</i>
		<i>Pietra da cauterj.</i>
		<i>Caustico salino.</i> <i>Caustico del Vessalio.</i>
Potassa seliciosa in li- quore . . . . .	}	<i>Liquor di selci.</i>

P r.

Que' principj che servirono di base per costruire la nuova Nomenclatura chimica già esposta, debbono egualmente servire per aumentarla.

*Considerazioni.*

Principj pratici di Nomenclatura chimica

1. L'aggettivo non spiega la sostanza identica della cosa, ma una o più qualità, cioè non è un nome: gli esseri ed i prodotti chimici debbono avere il loro nome che li distingua in tutte le occasioni senza aver d'uopo di circonlocuzioni.

Segue . . . . .

2. Le

Nuovi.

Vecchi corrispondenti.

Segue.

2. Le denominazioni debbono esser, per quanto è possibile, conformi alla natura della cosa; cioè debbono contrassegnare i caratteri distintivi.

3. Il nome primitivo dunque di una sostanza deve a preferenza appartenere all'essere il più semplice, il non alterato, ed all'essere in complesso.

4. Quindi la denominazione d' un composto chimico non può esser chiara ed esatta se non se in quanto chiami alla memoria le determinazioni per mezzo di que' nomi che sieno conformi alla natura di quell' essere in generale.

5. I nomi degl' inventori che non possono avere colle cose alcuna relazione necessaria, nè individuale, nè generica, debbono essere pros critti dalla Nomenclatura.

6. Qualora non abbiassi un' intima conoscenza del carattere della cosa che deve occasionare la denominazione necessaria, conviene preferir un nome che non esprima carattere alcuno della sostanza ad uno ch' esprima caratteri falsi.

Principi pratici di Nomenclatura chimica

Segue.

N 2

7. Do-

Nuovi.

Vecchi corrispondenti.

Segue . . . . .

Principj pratici di No-  
menclatura chimica . . . . .

7. Dovendosi scegliere un nome nuovo, conviene preferire quello che abbia la sua radice etimologica nelle lingue morte le più comuni, onde il senso possa facilmente enunciare la parola, e la parola il senso nel modo il più facile ed il più ordinato per cost' giovare all'immaginazione.

Principj salificanti . . . . .

*Sostanze salificanti.*

Si chiamano principj salificanti, poichè essi soli hanno la specifica proprietà, combinandosi colle terre, alcali, e metalli, di convertirli in altrettanti sali o sostanze saline.

Si conclude dunque da ciò, che un principio salificante non può essere che un acido. (*Vedi radicali salificabili, e sali*).

Principj semplici . . . . .

(*Vedi sostanze semplici.*)Principio della combu-  
stione . . . . .*Aria vitale.*

Non havvi in natura altra sostanza che l'aria vitale che serve onde un corpo qualunque s'abbruci, e quindi si produca fiamma e calore. (*Vedi ossidazione, e principio della respirazione*).

Prin-

Nuovi.

Vecchi corrispondenti.

Principio della respirazione . . . . .

Non havvi in natura altra sostanza che l'aria vitale che serva alla respirazione degli animali di sangue caldo, e ragionevolmente alla respirazione di tutti gli animali, nessuno eccettuato.

L'animale non è caldo se non se per la decomposizione dell'aria vitale. Nell'atto che l'ossigeno (base dell'aria vitale) si modifica nella costituzione animale, il calorico che si sprigiona, deve necessariamente produrre il calor vitale. (Vedi ossidazione, e principj della combustione).

Principio ipotetico di Beccher . . . . .

Principio mercuriale.  
Mercurio dei metalli.

Principio ipotetico di Kirvvan . . . . .

Gas infiammabile.

Principio ipotetico di Meyer . . . . .

Acidum pingue.  
Causticum.

Principio ipotetico di Stahl . . . . .

Flogisto.  
Principio infiammabile.

Prussiati . . . . .

I Prussiati sono tutti que' sali che risultano dall'unione dell'acido Prussico, ossia acido dell'azzurro di Prussia, con qualunque delle 24 basi salificabili, quali sono i 3 alcali, le 4 terre, e le 17 sostanze metalliche con cui è atto ad unirsi. (Vedi radicali salificabili, e sali colla desinenza in ato).

## Nuovi.

## Vecchi corrispondenti.

Prussiato d' allumino . . .	}	Ignoti .		
Prussiato d' ammoniaca . . .				
Prussiato d' antimonio . . .				
Prussiato d' argento . . .				
Prussiato d' arsenico . . .				
Prussiato di barite . . .				
Prussiato di bismuto . . .				
Prussiato di calce . . .	}	Prussiato di calce .		
Prussiato di cobalto . . .		Acqua di calce prussiana .		
Prussiato di ferro . . .	}	Ignoto .		
Prussiato di magnesio . . .		Azzurro di Berlino .		
Prussiato di manganese . . .	}	Azzurro di Prussia .		
Prussiato di mercurio . . .				
Prussiato di molibdeno . . .	}	Ignoti .		
Prussiato di nichel . . .				
Prussiato d' oro . . .				
Prussiato di piombo . . .				
Prussiato di platino . . .				
Prussiato di potassa . . .			}	Liquor saturato della parte colorante dell' azzurro di Prussia .
Prussiato di potassa fer- ruginoso saturato . . .				Prussito di potassa .
Prussiato di potassa fer- ruginoso non saturato . . .	}	Alcali prussiano .		
Prussiato di rame . . .		Alcali flogisticato .		
Prussiato di soda . . .	}	Ignoto .		
Prussiato di stagno . . .		Prussito di soda .		
		Ignoto .		

Nuovi.

Vecchi corrispondenti.

P u.

Putrefazione . . . . .

*Putrefazione .  
Fermentazione putrida .*  
La putrefazione si animale che vegetale non è che una dissoluzione dei principj costitutivi di questi corpi , da cui si può rilevare la natura delle sostanze fisse ed aeriformi ch'essi contengono . Senza una certa quantità di calorico però niuna sostanza sarebbe atta a putrefarsi , anzi non si comincerebbe nessuna putrefazione ad una temperatura di qualche grado di sotto al termine della congelazione . ( Vedi sostanze animali e vegetali ) .

Q.

Q u.

Quarzo bianco trasparente . . . . . { *Cristallo di monte .  
( Vedi Diz. Vec. e Nuovo ) .*  
Quarzo colorato trasparente . . . . . { *Cristallo di rocca colorato .  
( Vedi Diz. Vec. e Nuovo ) .*

Nuovi.

Vecchi corrispondenti.

R.

R a.

Radicale: . . . .

*Base.*

Per base o radicale s' intende sempre quella sostanza che dà il nome specifico al composto che ne risulta mercè l'unione d'un principio che può esser comune a molte altre sostanze.

L'acido muriatico costituisce, per esempio, combinato colle basi salificabili, ciò che chiamiamo *muriati*. Se però si combinerà colla potassa si chiamerà *muriato* (che indica il genere) e *di potassa* (che indicherà la specie): così se l'acido nitrico che forma i nitrati combinandosi coi radicali salificabili, si combinerà colla soda, risulterà il nitrato di soda ec. così infine quando il principio acidificante ossia l'ossigeno si combinerà coi radicali zolfo, fosforo, carbonio ec. tutti i composti risultanti saranno acidi, ma uno sarà solforico, uno fosforico, e l'altro carbonico ec. (*Vedi tutti i radicali ed acidi colla desinenza in ico, in oso, e sali in ato ed ito*).

Ra-

Nuovi.

Vecchi corrispondenti.

Radicale acido. . . . .	} Quella sostanza che combinandosi coll'ossigeno, ossia coll'aria deflogisticata, vitale ec. degli antichi, dà esistenza ad un composto chiamato acido, si chiama radicale acido. ( <i>Vedi acidi animali, minerali, e vegetabili</i> ).
Radicale dell'acido boracico. . . . .	} Base dell'acido del borace. Ignoto.
Radicale dell'acido carbonico. . . . .	} Carbonio.
Radicale dell'acido fluorico. . . . .	} Base dell'acido fluorico. Ignoto.
Radicale dell'acido fosforoso e fosforico. . . . .	} Fosforo.
Radicale dell'acido muriatico, e muriatico ossigenato. . . . .	} Base dell'acido marino. Ignoto.
Radicale dell'acido nitroso, nitrico, e nitrico ossigenato. . . . .	} Azoto.
Radicale dell'acido solforoso, e solforico. . . . .	} Zolfo.
Radicale dell'ammoniaca. . . . .	} Azoto.
Radicale nitro-muriatico. . . . .	} Questo radicale duplice è formato dall'azoto o base dell'acido nitrico, e dalla base ignota dell'acido muriatico.

Ra-

Nuovi.

Vecchi corrispondenti.

Radicali acidificabili.

*Basi acidificabili.*

Qualunque fra le sostanze semplici mercè l'addizione dell'ossigeno passi allo stato di ossido e successivamente a quello di acido, si chiama *basi acidificabile*. Si distinguono le basi 1. in *acidificabili semplici*; 2. in *acidificabili ignote*; 3. in *acidificabili composte* ovvero doppie, triple ec. Le basi acidificabili semplici, note finora, si riducono a 21, e sono lo zolfo, il fosforo, l'azoto, il carbonio, e le diciassette sostanze metalliche. Le basi acidificabili ignote sono quelle dell'acido muriatico, dell'acido boracico, e dell'acido fluorico; poichè non possono essere separate dall'ossigeno che contengono, senza prendere una nuova modificazione. Le basi composte ovvero doppie, triple ec. sono quelle dell'acido nitro-muriatico, degli acidi vegetabili ed animali. Quelle de' vegetabili sono composte di carbonio e d'idrogeno, ed in quelle degli animali vi entrano anche il fosforo e l'azoto. (*Vedi acidi vegetabili ed animali, ed acidi colla desinenza in ico, ed in oso*).

Ra-

Nuovi .

Vecchi corrispondenti .

Radicali salificabili .

*Basi salificabili .*

I radicali salificabili sono tutti quelli che mercè l'addizione d'uno o più acidi si convertono in sostanze saline . I radicali salificabili, finora adottati , sono 24 , cioè la potassa , la soda , l'ammoniaca , la calce , la magnesia , la barite , l'allumina , e le diciassette sostanze metalliche . ( *Vedi sostanze metalliche , e sali in ato ed in ito* ) .

Radicali degli acidi animali . . . . .

Il carbonio , l'idrogeno , il fosforo , e l'azoto formano o tutti unitamente , o in parte il radicale degli acidi animali tutti . ( *Vedi acidi animali* ) .

Radicali degli acidi metallici . . . . .

Il radicale degli acidi metallici è la loro propria sostanza metallica . ( *Vedi acidi minerali* ) .

Radicali degli acidi vegetabili . . . . .

Il carbonio e l'idrogeno , sono i radicali degli acidi vegetabili . ( *Vedi acidi vegetabili* ) .

Radicali alcaligeni . . . . .

Si sa che il radicale dell'ammoniaca è l'azoto . Si presume che lo stesso azoto sia il radicale della soda e della potassa .

Ra-

Nuovi.

Vecchi corrispondenti.

Rame . . . . .

*Rame.**Venere.*

Il rame è un metallo duttile, di color rossiccio, duro, elastico, sonoro. Lo sfregamento gli fa emanare un odore sgradevole. Ha un peso specifico quasi otto volte maggiore dell'acqua. Unito collo zinco forma l'ortone. Si ossida facilmente; ma non si è potuto ancora acidificare.

R e.

Resino-estrattivo . . . . .

*Estratti resino-gommosi.*

All'estratto delle sostanze vegetabili, in cui però la resina prevalga al principio estrattivo ossia gommoso, compete il nome di resino-estrattivo.

Resine naturali. . . . .

*Resine naturali.*

Sostanze infiammabili, solubili intieramente nell'alcool. Sembrano olj purissimi addensati dall'ossigeno. Perché non si confondano co' balsami, non debbono contenere sal acido volatile di odor soave, come i balsami naturali. Le resine naturali sono il balsamo della mecca, il balsamo copaibe, la trementina, la resina d'abete, la pece, la tacamacca, il mastice, la sandracea, la raggia, la resina di guaiaco, il ladano, il sangue di drago puro ec.

Re-

Nuovi.

Vecchi corrispondenti.

*Magisteri.**Magisteri resinosi.*

Sostanze solubili nello spirito di vino, combustibili, ec. che si traggono coll' arte dai vegetabili ad uso della Farmacia, come sono quelle di china, di sciarappa, di mecoacan, di turbitto, di scamonea ec. Il mestruo che si adopera, è l'alcool. Si può trarre parimente da' vegetabili ogni resina coll' etere, colla nafta, cogli olj volatili ec.

Resine tratte coll' arte.

Rocce . . . . .

*Rocce.*  
(Vedi Diz. Vec. e Nuovo),

S.

S a.

Saccaro-latti . . . . .

I Saccaro-latti sono tutti que' sali che risultano dall'unione dell'acido saccaro-lattico, ossia acido del sal di latte, con qualunque delle 24 basi salificabili, quali sono i 3 alcali, le 4 terre, e le 17 sostanze metalliche con cui è atto ad unirsi. (*Vedi radicali salificabili, e sali colla desinenza in ato*).

Saccaro-latto d'allumine

Saccaro-latto d'ammo-

niaca. . . . .

*Ignoti.*

Sac-

## Nuovi .

*Vecchi corrispondenti.*

Saccaro-latto d'antimonio . . . . .  
 Saccaro latte d'argento .  
 Saccaro-latto d'arsenico .  
 Saccaro-latto di barite .  
 Saccaro-latto di bismuto .  
 Saccaro-latto di calce .  
 Saccaro-latto di cobalto .  
 Saccaro-latto di ferro .  
 Saccaro-latto di magnesia . . . . .  
 Saccaro-latto di manganese . . . . .  
 Saccaro-latto di mercurio . . . . .  
 Saccaro-latto di molibdeno . . . . .  
 Saccaro-latto di nickel .  
 Saccaro-latto d'oro . . . . .  
 Saccaro-latto di platino .  
 Saccaro-latto di piombo .  
 Saccaro-latto di potassa .  
 Saccaro-latto di rame . . . . .  
 Saccaro-latto di soda . . . . .  
 Saccaro-latto di stagno .  
 Saccaro-latto di tungsteno . . . . .  
 Saccaro-latto di zinco . . . . .

*Ignoti.*

## Sale.

Quel composto che risulta dall'unione d'un acido qualunque con una di quelle sostanze che non avrebbero presa una tal forma che in questa condizione, si chiama sale.

Sale. . . . .

I sali sono composti di uno o più principj salificanti e di una o più basi o radicali salificabili. (*Vedi radicali salificabili, e principj salificanti*).

Si distinguono generalmente in 4 classi, cioè in sali con eccesso di acido, in sali con eccesso di base, in sali sovracomposti, ed in sali neutri.

Sali con eccesso di base.

I sali aventi eccesso di base vengono contrassegnati col nome di *soprassaturati*, come sarebbe per esempio il borato *soprassaturato* di soda, cioè il borace comune, il fosfato *soprassaturato* di soda, e così di tutti gli altri di questo genere ec. (*Vedi sali colla denominazione in ico, od ato*).

Sali

Nuovi.

*Vecchi corrispondenti.*

Sali con eccesso di acido. . . . .

I sali aventi eccesso di principio salificante, ossia di acido, vengono contrassegnati col nome di *aciduli*, come sarebbe per esempio il tartrato, e l'ossalato *acidulo* di potassa, e così di tutti gli altri di questo genere ec. ec. (*Vedi sali colla desinenza in ito, ato*).

Sali neutri. . . . .

I sali neutri sono quelli in cui havvi la base salificabile perfettamente saturata di principio salificante ossia di acido, e viceversa. Allora non si adopera che un solo nome composto per ispecificare l'acido e la base che lo hanno formato, come sarebbe per esempio il *solfo di potassa*, il *nitrato di potassa*, il *solfo di soda*, il *muriato di potassa*, di *soda*, ec.

Sali sopracomposti. . . . .

Questi sali tripli, quadrupli, o sopracomposti, vengono contrassegnati specificandosi l'una e l'altra delle basi se sono di doppia base, o l'uno e l'altro degli acidi se havvi doppio principio salificante ossia acido. Si dirà per esempio, se havvi doppio acido, *Nitro-muriato d'oro*, d'ammoniaca, di allu-

*Segue* . . . . .

mi.

Nuovi.

Vecchi corrispondenti.

Segue . . . . .

Sali sopraccomposti.

mine ec., e se havvi doppia base, si dirà per esempio, tartrito di *potassa antimoniatro*, ossalato di *potassa ramoso*, e così ec.

Questi sono tutti que' sali che risultano dalla combinazione di una base salificabile qualunque con uno degli acidi terminanti colla desinenza in *ico*. (*Vedi acidi in ico*).

Sali colla desinenza in  
ato. . . . .

Sarà quindi *solfato* di soda la combinazione dell'acido *solforico* colla soda; sarà *nittrato* di potassa la combinazione dell'acido *nitrico* colla potassa; sarà *acetato* di rame la combinazione dell'acido *acetico* col rame; e così delle altre basi ed acidi.

Sali colla desinenza in  
ato ossigenato. . . . .

Questi sono tutti que' sali che risultano dalla combinazione di una base salificabile qualunque con uno degli acidi terminanti in *ico ossigenato*, cioè con un acido il quale abbia eccesso di ossigeno. (*Vedi acidi in ico ossigenato*). In questa condizione, sarebbe per esempio, *muriato ossigenato di potassa* la combinazione della potassa con quest'acido avente eccesso d'ossigeno; e così di tutti gli altri sali in generale che fossero formati con tali acidi.

Tom. IV.

O

Sali

## Nuovi.

## Vecchi corrispondenti :

Sali colla desinenza in  
ito . . . . .

Questi sono tutti que' sali che risultano dalla combinazione di una base salificabile qualunque con uno degli acidi terminanti colla desinenza in *oso*. (Vedi *acidi in oso*). Sarà quindi *solfato* di soda la combinazione dell'acido solforoso colla soda; sarà *nitrato* di potassa la combinazione dell'acido nitroso colla potassa; sarà *acetato* di rame la combinazione dell'acido acetoso col rame; e così ec.

Sali essenziali . . . . .

Tutti i sali che contengono le piante o vegetabili nel loro succo, o nell'acqua della loro infusione, tanto cristallizzati, quanto neutralizzati con qualche sostanza propria, se non sono da loro stessi cristallizzabili, soglionsi chiamare volgarmente, ridotti che sieno allo stato concreto, *sali essenziali*.

Sapone . . . . .

La parola *sapone*, generalmente parlandosi, non presenta che l'idea d'una combinazione d'olio fisso colla soda. Quest'è il sapone di cui fanno comunemente uso tutte le nazioni. Havvi però un gran numero di saponi artificiali in particolare, il cui principio *saponante* è tanto l'olio

Segue . . . . .

## Nuovi.

## Vecchi corrispondenti:

<i>Seque</i> . . . . .	} l'olio fisso, quanto l'olio volatile: questi ultimi prendono il nome di <i>saponuli</i> perchè si distinguano da' saponi che son fatti coll'olio fisso. Vi sono pure diverse sostanze saponabili che possono far prendere agli olj lo stato saponoso servendò loro di base. Si i saponi, che i saponuli, traggono in ogni caso dal radicale o principio saponabile il loro nome specifico.
Sapone . . . . .	
Sapone d'allumine . . . . .	} Sapone composto d'olio fisso unito all'allumine.
Sapone ammoniacale . . . . .	
Sapone di barite . . . . .	} Sapone composto d'olio fisso unito all'ammoniaca.
Sapone di calce . . . . .	
Sapone di magnesia . . . . .	} Sapone composto d'olio fisso unito alla barite.
Sapone di potassa . . . . .	
Sapone di soda . . . . .	} Sapone composto d'olio fisso unito alla calce.
	} Sapone composto d'olio fisso unito alla magnesia.
	} <i>Sapone alcalino.</i> Sapone composto d'olio fisso unito all'alcali fisso vegetale.
	} <i>Sapone comune.</i> Sapone composto d'olio fisso unito all'alcali minerale.

## Nuovi.

*Vecchi corrispondenti.*

## Saponi acidi . . . . .

Combinazioni degli olj fissi con differenti acidi.

Versandosi per esempio a goccia a goccia l'acido solforico sopra dell'olio fisso, e tenendosi il tutto sempre mescolato finchè il composto prenda una sufficiente consistenza, si forma un sapone acido solubile nell'acqua ed usato in medicina. L'acido nitrico accende gli olj.

## Saponi metallici . . . . .

*Cerotto di cerussa.*

*Cerotto diachylon ec.*

Combinazioni degli olj fissi colle sostanze metalliche ossidate.

Sogliono ancora molti Farmacisti porre una data quantità di cera per ispessire questi cerotti.

Sappiasi però che la cera è inutile affatto in queste preparazioni, poichè l'ossigeno che si sprigiona dagli ossidi ossieno calci metalliche, impiegandosi anche il calore dell'acqua bollente, basta per ispessire notabilmente gli olj ed i grassi che soglionsi adoperare.

## Saponuli . . . . .

Combinazioni degli olj volatili o essenziali con differenti basi. (*Vedi saponi*).

Sa-

Nuovi.

Vecchi corrispondenti.

- Saponuli acidi. . . . . { Combinazioni degli olj vo-  
latili o essenziali con diffe-  
renti acidi.
- Saponuli metallici. . . . . { Saponi composti d' olj vo-  
latili uniti alle sostanze me-  
talliche.
- Saponulo d' allumine. . . . . { Sapone composto d'olio vo-  
latile unito alla base dell'al-  
lume.
- Saponulo ammoniacale. . . . . { *Acqua di lucc.*  
Sapone composto d' olio  
volatile unito all'ammoniaca.
- Saponulo di barite . . . . . { Sapone composto d'olio vo-  
latile unito alla barite.
- Saponulo di calce. . . . . { Sapone composto d'olio vo-  
latile unito alla calce.
- Saponulo di potassa. . . . . { *Sapone di Boerave.*  
*Sapone di Starkey.*  
Sapone composto d'olio vo-  
latile unito alla potassa.
- Saponulo di soda. . . . . { Sapone composto d'olio vo-  
latile unito all' alcali fisso  
minerale ossia soda.
- Saturazione. . . . . { *Saturazione.*  
E' quello stato di un com-  
posto in cui una delle parti  
componenti non può ritenere  
in combinazione una maggior  
quantità dell' altra, e così  
reciprocamente.
- Schisto . . . . . { *Schisto.*  
( Vedi Diz. Vecc. e N.)

Nuovi.

Vecchi corrispondenti.

Scorilli (Scorl) . . . { Scorilli. Scorl  
( Vedi Diz. Vecc. e N.)

S e.

Sebati . . . . . } I Sebati sono tutti que'sa-  
li che risultano dall' unione  
dell'acido sebacico, ossia dell'  
acido del sevo, con qualun-  
que delle 24 basi salificabi-  
li, quali sono i 3 alcali, le  
4 terre, e le 17 sostanze  
metalliche con cui è atto ad  
unirsi. ( Vedi radicali salifi-  
cabili, e sali colla desinenza  
in ato ).

Sebato d' allumine . . .  
Sebato d' ammoniaca . . .  
Sebato d' antimonio . . .  
Sebato d' argento . . .  
Sebato d' arsenico . . .  
Sebato di barite . . .  
Sebato di bismuto . . .  
Sebato di calce . . .  
Sebato di cobalto . . .  
Sebato di ferro . . .  
Sebato di magnesia . . .  
Sebato di manganese . . .  
Sebato di mercurio . . .  
Sebato di molibdeno . . .  
Sebato di nickel . . .  
Sebato d' oro . . .  
Sebato di platino . . .  
Sebato di piombo . . .

} Ignoti.

Sebato di potassa . . . Sale di Segner.

Se-

Nuovi.

Vecchi corrispondenti.

Sebato di rame . . . . .	} Ignoti .
Sebato di soda . . . . .	
Sebato di stagno . . . . .	
Sebato di tungsteno . . . . .	
Sebato di zinco . . . . .	
Semimetalli . . . . .	{ Semimetalli. ( Vedi metalli ).
Silice . . . . .	{ Terra selciosa. Terra vetrificabile. Terra quarzosa. ( Vedi terre semplici ).
	{ Selce. Pietra da fucile. Pietra da fuoco colorata.
Silicea ( pietra ) . . . . .	
S i.	
Sintesi . . . . .	{ Sintesi. Dove si ha per oggetto di combinare fra di loro co' mez- zi chimici sostanze dell' or- dine delle semplici, per ri- conoscere la natura del com- posto che ne risulta, com- pete il nome di sintesi.
Steatite . . . . .	{ Steatite. ( Vedi Diz. Vecc. e N. )
S o.	
Soda . . . . .	{ Alkali marino. Soda caustica. Alkali marino caustico. Alkali minerale caustico. Base del sal marino. Alkali fisso. Alkali minerale puro. ( Vedi alcali ).

Nuovi.

Vecchi corrispondenti.

Soda in dissoluzione. . . *Lissivia de' saponaj.*

Soda fusa . . . . .

*Caustico salino.**Caustico del Vessalio.*

Solfati . . . . .

I Solfati sono tutti que' sali che risultano dall'unione dell'acido solforico ossia acido dello zolfo con qualunque delle 24 basi salificabili, quali sono i 3 alcali, le 4 terre, e le 17 sostanze metalliche con cui è atto ad unirsi. (*Vedi radicali salificabili, e sali colla desinenza in ato*).

Solfato d' allumine . . . . .

*Allume.**Vitriuolo d' argilla.**Allume usto.**Allume di Roma.**Allume di Costantinopoli.**Allume di Svezia.**Allume di Smirne.**Allume di Rocca.*

Solfato ammoniacale . . . . .

*Sal ammoniacale vitruolico.**Sal ammoniacale secreto di Glauber.**Vitriuolo ammoniacale.*

Solfato d' antimonio . . . . .

*Vitriuolo d' antimonio.*

Solfato d' argento . . . . .

*Vitriuolo d' argento.**Vitriuolo di luna.*

Solfato d' arsenico . . . . .

*Vitriuolo d' arsenico.*

Sol-

## Nuovi.

## Vecchi corrispondenti.

Solfato di barite . . . . .	}	<i>Vitriuolo barotico .</i>
		<i>Spato pesante .</i>
Solfato di bismuto . . . . .	}	<i>Vitriuolo di terra pesante .</i>
		<i>Vitriuolo di bismuto .</i>
Solfato di calce . . . . .	}	<i>Vitriuolo calcareo .</i>
		<i>Vitriuolo di calce .</i>
		<i>Selenite .</i>
Solfato di cobalto . . . . .	}	<i>Gesso .</i>
		<i>Vitriuolo di cobalto .</i>
Solfato di ferro . . . . .	}	<i>Sal di colcotar .</i>
		<i>Vitriuolo marziale .</i>
		<i>Vitriuolo verde .</i>
		<i>Vitriuolo di ferro .</i>
		<i>Copperosa verde .</i>
		<i>Pietre atramentarie .</i>
		<i>Vitriuolo romano .</i>
Solfato di ferro rosso . . . . .	}	<i>Vitriuolo di marte .</i>
		<i>Vitriuolo rosso .</i>
	}	<i>Vitriuolo calcinato a ros-</i>
		<i>sezza .</i>
		<i>Vitriuolo magnesiano .</i>
		<i>Sale catartico amaro .</i>
		<i>Sale d' Epsom .</i>
Solfato di magnesia . . . . .	}	<i>Sale di Canale .</i>
		<i>Sale di Seydschutz .</i>
		<i>Sale di Sedlitz .</i>
		<i>Sale di Modena .</i>
		<i>Sale di Boemia .</i>
Solfato di manganese . . . . .	}	<i>Sale d' Inghilterra .</i>
		<i>Vitriuolo di manganese .</i>
Solfato di mercurio . . . . .	}	<i>Vitriuolo di mercurio .</i>
Solfato di molibdeno . . . . .		<i>Ignoto .</i>
Solfato di nickel . . . . .	}	<i>Vitriuolo di nickel .</i>
Solfato d' oro . . . . .		<i>Vitriuolo d' oro .</i>

Sol-

Nuovi.	Vecchi corrispondenti.
Solfato di piombo . . . . .	<i>Vitriuolo di piombo.</i>
Solfato di platino . . . . .	<i>Vitriuolo di platino.</i>
	<i>Sale d' assenzio fisso del commercio.</i>
	<i>Sale di centaurea fisso del commercio.</i>
	<i>Sale di tartaro vitriuolato.</i>
	<i>Sali fissi dei vegetabili del commercio.</i>
Solfato di potassa . . . . .	<i>Vitriuolo di potassa.</i>
	<i>Sale de duobus.</i>
	<i>Tartaro vitriuolato.</i>
	<i>Arcano duplicato.</i>
	<i>Sale policresto di Glaser.</i>
	<i>Alcali vegetabile vitriuolato.</i>
	<i>Alcali vegetabile tartarizzato.</i>
	<i>Sale di Glaubero.</i>
	<i>Alcali minerale vitriuolato.</i>
Solfato di soda . . . . .	<i>Vitriuolo di soda.</i>
	<i>Alcali minerale tartarizzato.</i>
	<i>Vitriuolo di cipro.</i>
	<i>Vitriuolo turchino.</i>
Solfato di rame . . . . .	<i>Vitriuolo di rame.</i>
	<i>Vitriuolo di Venere.</i>
	<i>Copperosa turchina.</i>
Solfato di rame con nitrato di potassa alluminoso nero . . . . .	<i>Pietra oftalmica divina.</i>

Sol-

## Nuovi.

## Vecchi corrispondenti.

Solfato di stagno . . . . .	Vitriuolo di stagno.
Solfato di tungsteno . . . . .	Ignoto.
	Vitriuolo di zinco.
	Vitriuolo bianco.
Solfato di zinco . . . . .	Vitriuolo di Goslard.
	Copperosa bianca.
	Gilla vitrinoli.

Solfiti . . . . .

I Solfiti sono tutti que' sali che risultano dalla combinazione dell' acido solforoso ossia dello zolfo non compiutamente ossigenato, con qualunque delle 24 basi salificabili, quali sono i 3 alcali, le 4 terre, e le 17 sostanze metalliche con cui è atto ad unirsi. ( *Vedi radicali salificabili, e sali colla desinenza in ito* ).

Solfito d' allumine . . . . .	} Ignoti.
Solfito d' ammoniaca . . . . .	
Solfito d' antimonio . . . . .	
Solfito d' argento . . . . .	
Solfito d' arsenico . . . . .	
Solfito di barite . . . . .	
Solfito di bismuto . . . . .	
Solfito di calce . . . . .	
Solfito di cobalto . . . . .	
Solfito di ferro . . . . .	
Solfito di magnesia . . . . .	
Solfito di manganese . . . . .	
Solfito di mercurio . . . . .	
Solfito di molibdeno . . . . .	

Sol-

## Nuovi.

## Vecchi corrispondenti.

Solfito di nickel . . . . .	}	Ignoti.
Solfito d'oro . . . . .		
Solfito di piombo . . . . .	}	Sali fosforosi di Stahl.
Solfito di platino . . . . .		
Solfito di potassa . . . . .	}	Ignoti.
Solfito di rame . . . . .		
Solfito di soda . . . . .		
Solfito di stagno . . . . .		
Solfito di tungsteno . . . . .		
Solfito di zinco . . . . .	}	

Solfuri . . . . .

Si chiamano solfuri tutte le combinazioni dello zolfo colle sostanze semplici, qualora però lo zolfo non siasi ridotto o allo stato di ossido o a quello di acido per mezzo dell'ossigeno, e poiché in quel caso la combinazione risultante spetterebbe o agli ossidi, o agli acidi, o ai sali in ito, ato, ec. (Vedi sostanze colla desinenza in uro)

Solfuri alcalini . . . . .

Fegati di zolfo alcalini.  
Epari alcalini.  
Epari solfurosi.

Solfuri metallici . . . . .

Combinazioni dello zolfo coi metalli.

Solfuri minerali . . . . .

Epari.

Solfuri terrosi . . . . .

Epari terrosi.  
Fegato di zolfo terroso.

Solfuro alcalino antimoniato . . . . .

Fegato di zolfo antimoniato.

Solfuro d'allumine . . . . .

Ignoto.

Sol-

Nuovi . . .

Vecchi corrispondenti .

Solfuro d' allumine carbonato . . . . .	} Piroforo d' Homberg .
Solfuro ammoniacale . . . . .	{ Liquor fumante di Boile . Fegato di zolfo alcalino volatile .
Solfuro d' antimonio . . . . .	{ Antimonio crudo . Antimonio d' Ungheria .
Solfuro d' antimonio nativo . . . . .	} Miniera d' antimonio .
Solfuro d' argento . . . . .	Blanckmal .
Solfuro d' azoto, o azoto solforato . . . . .	} Ignoto .
Solfuro di barite . . . . .	{ Fegato di zolfo baritico o a base di terra pesante .
Solfuro di bismuto . . . . .	Ignoto .
Solfuro calcareo . . . . .	Fegato di zolfo calcareo .
Solfuro di carbonio . . . . .	} Ignoti .
Solfuro di cobalto . . . . .	
Solfuro di ferro . . . . .	Pirite marziale .
Solfuro di ferro rosso . . . . .	Colcotar .
Solfuro di fosforo . . . . .	} Ignoti .
Solfuro d' idrogeno . . . . .	
Solfuro di magnesia . . . . .	{ Fegato di zolfo magnesiano o a base di magnesia .
Solfuro di mercurio antimoniale . . . . .	} Etiopie antimoniale .
Solfuro di mercurio nero . . . . .	{ Etiopie minerale col fuoco e senza fuoco .
Solfuro di mercurio rosso artificiale . . . . .	{ Cinabro artificiale . Mercurio diaforetico del Tompson .

Sol-

Nuovi.

Vecchi corrispondenti.

Solfuro di mercurio rosso nativo' . . . . .	}	Cinabro nativo .
Solfuro di molibdeno . . . . .		
Solfuro di nickel' . . . . .	}	Ignoto .
Solfuro d'olio fisso canforato . . . . .		
Solfuro d'olio volatile . . . . .	}	Balsamo di zolfo trementinato, o con olio volatile di trementina .
		Balsamo di zolfo con essenza d'anici, o anicato .
Solfuro d'oro . . . . .	}	Ignoti .
Solfuro di platino . . . . .		
Solfuro di piombo . . . . .	}	Galena .
Solfuro di potassa . . . . .		
Solfuro di potassa antimoniato . . . . .	}	Fegato di zolfo antimoniato .
Solfuro di rame . . . . .		
Solfuro di soda . . . . .	}	Fegato di zolfo a base d'alcali fisso minerale .
Solfuro di soda antimoniato . . . . .		
Solfuro di stagno . . . . .	}	Ignoto .
Solfuro di tungsteno . . . . .		
Solfuro di zinco . . . . .	}	Blenda, o falsa Galena .

Sol-

*Sostanze animali.*

Le sostanze animali tutte sono esseri composti di carbonio, d'idrogeno, d'ossigeno e di azoto. Questi quattro elementi però sono nelle dette sostanze disposti in uno stato di equilibrio perfetto, e quindi ad una temperatura sotto il gelo non producono nè acqua, nè acido carbonico, nè olio, nè ammoniaca, benchè essi sieno atti a produrli, quando si tolga fra loro l'equilibrio in qualunque siasi maniera.

Il più picciolo calore per esempio basta perchè si rompa l'equilibrio a questi quattro elementi, e quindi si formano secondo la minore o maggiore quantità di calore l'olio, l'acqua, il gas acido carbonico, e l'ammoniaca.

Molte sostanze animali contengono un quinto elemento, cioè del fosforo: allora vi sono ancora maggiori modificazioni. Il fosforo però abbonda più nelle sostanze ossee degli animali che nelle sostanze fermentiscibili. (*Vedi acqua, acido carbonico, olio, ammoniaca, acido fosforico, fosfato calcareo, e sostanze vegetabili*).

Sostanze animali.

So-

## Nuovi.

## Vecchi corrispondenti.

Si chiamano sostanze semplici tutte quelle che l'arte finora non ha potuto decomporre.

In questa condizione ognuno vede che collo sviluppo delle nostre cognizioni chimiche esse potrebbero notabilmente diminuirsi dal numero di 33 che ora sembrano le adottate. Sono :

## Sostanze semplici.

- 1 *Luce.*
- 2 *Calorico.*
- 3 *Ossigeno.*
- 4 *Azoto.*
- 5 *Idrogeno.*
- 6 *Zolfo.*
- 7 *Fosforo.*
- 8 *Carbonio.*
- 9 *Radicale muriatico.*
- 10 *Radicale fluorico.*
- 11 *Radicale boracico.*
- 12 *a 28: le 17 sostanze metalliche.*
- 29 *Calce.*
- 30 *Barite.*
- 31 *Magnesia.*
- 32 *Allumine.*
- 33 *Silice.*

Nuovi.

Vecchi corrispondenti.

Combinandosi le sostanze semplici l'una coll'altra senza che veruna di esse sia stata portata allo stato di ossido o a quello di acido, acquistano la desinenza in *uro*.

Questa desinenza non indica dunque se non se una combinazione colle condizioni suespresse.

Per esempio lo zolfo combinandosi coll'antimonio, costituirà il *solfuro d'antimonio*, da' vecchi Chimici chiamato *antimonio crudo*; combinandosi colle terre, formerà i solfuri terrosi, cogli alcali i solfuri alcalini; il carbonio unito al ferro diverrà il carburo di ferro, anticamente *piombaggino*, e così ec.

Lo stesso accader deve per tutte le altre sostanze semplici che si possono fra di loro combinare senza ossidarsi. Non tutte queste combinazioni però sono conosciute e credute possibili, anzi le denominate finora sono soltanto gli *azoturi*, gli *idruvi*, i *solfuri*, i *fosfuri*, ed i *carburi*. (Vedi *ossidi*, *acidi e sali*).

Sostanze colla desinenza  
in *uro* . . . . .

Nuevi.

*Vecchi corrispondenti.*

Sostanze vegetabili .

ol o.

S t.

Stagno . . . . .

Segue . . . . .

*Sostanze vegetabili.*

I vegetabili in istato di sechezza nella nuova teoria non sono se non se esseri composti di carbonio, d' idrogeno, e di ossigeno, disposti però in uno stato di equilibrio da non formare nè acqua, nè olio, nè acido, ch' essi formano effettivamente allorché sieno esposti ad un calore superiore dell' acqua bollente. Alcuni vegetabili contengono dell' azoto, ma questi sono in picciola porzione per non in-  
 fluire sulla generalità della regola. (*Vedi acqua, olio, acido carbonico, e sostanze animali*).

*Stagno.**Giove.*

Lo stagno è un metallo duttile e molle, d'un color tendente all' argento un po' più del piombo. Fra i metalli duttili è il più leggero, poichè il suo peso specifico è soltanto sette volte circa maggiore dell' acqua, laddove gli altri tutti pesano di più. Il crepito che fa lo stagno nel piegarsi, è proprio soltanto di questo metallo. Anche lo zinco però crepita

un

Nuovi.

Vecchi corrispondenti.

Segue . . . . .	}	un momento nel piegarsi. Lo stagno è di grand' uso nelle arti. Si ossida, ma non si è potuto ancora acidificare. (Vedi ossidi di stagno).
Stagno . . . . .		
S u.		
Evaporazione . . . . .	}	Evaporazione. (Vedi Lavoisier t. II. p. 92.)
Sublimazione . . . . .		
S u.		
Succino . . . . .	}	Carabe. Ambra gialla. Succino. (Vedi bitumi).

## T.

T a.

Talco . . . . .	}	Talco. (Vedi Dizion. Vecchio e Nuovo).
T a.		
Tartaro . . . . .	}	Tartaro crudo. Sal essenziale di vino. Gripola. Quest' è un sale contenuto nel mosto dell' uva, e nel vino, che si depono cristallizzato mercè il riposo sulle pareti interne delle botti ec. Egli è un acido vegetabile in parte saturato di potassa, o per meglio dire egli è un sale neutro con eccesso di acido, e contenente alcune sostanze estrattive, estranee alla
Segue . . . . .		

Nuovi.

Vecchi corrispondenti.

Segue . . . . .	}	sua natura. Depurato che sia da queste sostanze estranee, prende il nome di tartrito acidulo di potassa ossia cremore di tartaro, in quanto che il principio salificante è l'acido tartaroso. (Vedi sali colla desinenza in ito, e acidi vegetabili).
Tartaro . . . . .		
Tartriti . . . . .	}	I Tartriti sono tutti que' sali che risultano dalla combinazione dell'acido tartaroso, ossia acido del cremore di tartaro, con qualunque delle 24 basi salificabili, quali sono i 3 alcali, le 4 terre, e le 17 sostanze metalliche con cui è atto ad unirsi. (Vedi radicali salificabili, e sali colla desinenza in ito).
Tartrito acidulo di potassa . . . . .		
Tartrito d'allumine . . . . .	}	Tartaro. Cremor di tartaro. Cristalli di tartaro.
Tartrito d'ammoniaca . . . . .		
Tartrito d'antimonio . . . . .	}	Ignoto.
Tartrito d'argento . . . . .		
Tartrito d'arsenico . . . . .	}	Tartaro ammoniacale. Sal ammoniacale tartaroso.
Tartrito di barite . . . . .		
Tartrito di bismuto . . . . .	}	Ignoti.
Tartrito di calce . . . . .		
		Tartaro calcarea.

Tar-

Nuovi.

Vecchi corrispondenti.

Tartrito di cobalto . . . . .	} Ignoti.
Tartrito di ferro . . . . .	
Tartrito di magnesia . . . . .	Tartaro di magnesia.
Tartrito di manganese . . . . .	Ignoto.
Tartrito di mercurio . . . . .	Tartaro mercuriale.
Tartrito di molibdeno . . . . .	} Ignoti.
Tartrito di nickel . . . . .	
Tartrito d'oro . . . . .	} Tartaro di piombo.
Tartrito di piombo . . . . .	
Tartrito di platino . . . . .	Ignoto.
Tartrito di potassa . . . . .	Tartaro solubile.
	Tartaro di potassa.
	Tartaro tartarizzato.
	Sal vegetale.
	Tartaro stibiato.
Tartrito di potassa anti- moniato . . . . .	Tartaro emetico.
	Emetico.
	Tartaro antimoniato.
	Palle marziali di Nancy.
Tartrito di potassa fer- ruginoso . . . . .	Tartaro calibeato.
	Tintura di marte tartari- zata.
	Tartaro marziale solubile.
	Marte solubile del Wilis.
Tartrito di potassa so- praccomposto d' anti- monio . . . . .	Tartaro tartarizzato conte- nente antimonio.
Tartrito di rame . . . . .	Tartaro con rame.
Tartrito di soda . . . . .	Sale policresto della roccel- la.
	Sal di Seignette.
	Tartaro di soda.
Tartrito di stagno . . . . .	Ignoto.
Tartrito di tungsteno . . . . .	Ignoto.

P 3

Tar-

Nuovi.

Vecchi corrispondenti.

Tartrito di zinco. . . . . Ignott.

T e.

L' allumine.

La barite.

La calce.

La magnesia.

La silice.

Terre semplici.

Si chiamano semplici o elementari queste terre, non perchè effettivamente si possano assicurare che sieno tali, ma perchè finora fra noi coi mezzi conosciuti non sono state decomposte. (V. Lavoisier nota al cap. 17. t. I.)

T r.

Triturazione.

Triturazione. (Vedi Lavoisier t. II. p. 70.)

T u.

Tungstati.

I Tungstati sono tutti que' sali che risultano dalla unione dell' acido tungstico, ossia acido del tungsteno, con qualunque delle 24 basi salificabili, quali sono i 3 alcali, le 4 terre, e le 17 sostanze metalliche con cui è atto ad unirsi. (Vedi radicali salificabili, e sali colla dissimulazione in ato).

Tung-

## Nuovi.

## Vecchi corrispondenti.

Tungstato d' allumine .	Ignoto.
Tungstato d' ammonia- ca . . . . .	} Tungsto ammoniacale.
Tungstato d' antimonio .	
Tungstato d' argento . .	} Ignoti.
Tungstato d' arsenico . .	
Tungstato di barite . . .	
Tungstato di bismuto . .	
Tungstato di calce . . . .	
Tungstato di cobalto . .	} Ignoti.
Tungstato di ferro . . . .	
Tungstato di magnesia . .	
Tungstato di manganese . .	
Tungstato di mercurio . .	
Tungstato di molibdeno . .	
Tungstato di nickel . . . .	
Tungstato d'oro . . . . .	
Tungstato di piombo . . . .	
Tungstato di platino . . . .	
Tungstato di potassa . . . .	Tungsto di potassa.
Tungstato di rame . . . . .	} Ignoti.
Tungstato di soda . . . . .	
Tungstato di stagno . . . . .	
Tungstato di zinco . . . . .	

Nuovi.

Vecchi corrispondenti:

Tungsteno . . . . .

*Tungsteno.*

Il tungsteno è un metallo non-duttile ( semimetallo ) d'un bianco sporco , di mediocre durezza , ed ha un peso specifico sei volte maggiore dell'acqua. Questo metallo si ossida , e si acidifica mercè una completa ossigenazione. Allora acquista la proprietà salificante . ( *Vedi ossidi di tungsteno, e tungstati* ).

V.

V a.

Vapori : : : : . . . . .

*Vapori.*

Nella nuova teoria non vi dovrebbe essere la voce *vapore*; ma soltanto quella di fluido aeriforme non-permanente. Temendo io però, che si possano confondere una qualche volta i vapori coi fluidi aeriformi permanenti , credo bene di ricordare che il vapore non è che una sostanza o solida resa liquida, o liquida effettivamente che per una data affinità o col calorico o coll'aria atmosferica si solleva e si disperde in essa, ma che però a un grado forte di freddo o di pressione si riconduce

Segue . . . . .

Nuovi.

Vecchi corrispondenti.

Segne . . . . .  
 Vapori . . . . .

duce al primiero stato di liquidità . Quest'è ciò che non avviene giammai a que' fluidi aeriformi permanenti che la natura ha disposto onde servano a perenne sussistenza degli esseri viventi. (*Vedi fluidi aeriformi*).

## Z.

Z e.

Zeolite . . . . .

{ *Zeolite.*  
 ( *Vedi Diz. Vec. e Nuovo* ).

Z i.

Zinco . . . . .

{ *Zinco. Regolo di zinco.*  
 Lo zinco è un metallo non duttile ( semimetallo ) d'un bianco azzurrastro e brillante, tenacissimo, il cui peso specifico è 7 volte circa maggiore dell'acqua . La pietra calaminare altro non è che un ossido di zinco, e lo zinco combinato col rame forma l'ottone . Lo zinco si ossida, ma non si è potuto acidificare .

Z o.

Zolfo . . . . .

{ *Zolfo.*  
 Lo zolfo, sostanza combustibile a tutti nota, è il radicale dell' ocido solforoso e solforico. (*Vedi radicali acidificabili*).

Z o.-

Nuovi..

Vecchi corrispondenti.

Zolfo polverizzato e lavato . . . . .	}	Butirro di zolfo lavato.
Zolfo sublimato . . . . .		Magistero di zolfo.
		Fiori di zolfo.

Z u.

Zucchero . . . . .

**Zucchero.**

Lo zucchero nel nuovo aspetto della Chimica viene riguardato come un ossido vegetabile, i cui radicali sono l'idrogeno ed il carbonio portati allo stato di ossido da una data quantità di ossigeno. (*Vedi radicali idrogeno-carbonosi*).

Zucchero di latte. . . . .	Zucchero o sal di latte.
Zucchero cristallizzato . . . . .	Zucchero candito.

SUL-

SULLA RESPIRAZIONE  
DISSERTAZIONE INEDITA  
DEL SIG. LA VOISIER  
DIRETTA  
A VINCENZO DANDOLO

*E dallo stesso portata dal francese nell'italiano  
idioma con alcune note illustrative.*



## SULLA RESPIRAZIONE\*.

**L**A respirazione non può essere alcun instante sospesa senza che ne risulti il maggior disordine nell'economia animale, e questa sospensione non può essere prolungata senza che la morte ne sia una conseguenza pronta e necessaria.

La respirazione è dunque una delle più importanti fra tutte le funzioni animali.

Ciò non ostante fino a questi ultimi tempi s'ignorò affatto qual fosse il suo uso, e quali fossero i suoi effetti; e tutto ciò ch'era relativo alla respirazione, era messo nel numero di que' secreti che la natura sembra essersi riservati. Il

ri-

---

\* La Memoria ch'io sono per leggere all'Accademia è l'estratto d'un'Opera molto vasta ch'io ho intrapresa sopra la respirazione degli animali.

Il Sig. Seguin volle secondarmi in questa fatica; ed io deggio confessare, che l'esito delle sperienze di cui avrò da render conto, è dovuto principalmente al di lui zelo, alla di lui esattezza, ed alla di lui pazienza. Ciascuna di esse è stata ripetuta più volte, e la precisione dei risultati ha quasi sempre superate le nostre speranze. Io qui non presenterò se non se delle viste generali, riservando la particolarità delle sperienze ad altre memorie; l'Accademia però ne può prendere un'idea dietro agli apparecchi che ora le stanno sotto agli occhi.

ritardo delle nostre cognizioni sopra un oggetto sì importante avvenne perchè havvi una catena necessaria nella continuazione delle nostre idee, un ordine indispensabile nel cammino dello spirito umano; e perchè egli era impossibile il saper nulla sopra ciò che corre nell'atto della respirazione prima che si fosse conosciuto:

1. Che il calorico ossia la materia del calore è un principio costitutivo dei gas, e che a questo principio essi debbono la loro volatilità, la loro espansibilità, la loro elasticità, e le altre proprietà che noi conosciamo;

2. Che l'aria dell'atmosfera è ella stessa un composto di due gas mescolati insieme, cioè di un quarto di gas ossigeno, ovvero aria vitale, e di tre quarti di gas azoto, ovvero mofeta:

3. Che la base dell'aria vitale, l'ossigeno, è un principio comune a tutti gli acidi, e ch'esso costituisce la loro acidità:

4. Che l'aria fissa ossia acido carbonico, altro non è che una dissoluzione di carbone, ovvero per parlar più correttamente di carbonio nell'aria vitale, ossia gas ossigeno, e che quest'acido è il risultato della combinazione di circa 72 parti di ossigeno e di 18 di carbonio:

5. Che abbisogna meno calorico per costituire l'acido carbonico nello stato di gas, di quello che ne abbisogna per costituire l'ossigeno nello stato medesimo; e che per questa ragione appunto si sprigiona del calorico durante la combustione del carbonio, cioè durante la conversione del gas ossigeno ossia aria vitale in gas acido carbonico:

6. Che l'acqua stessa non è già un elemento, una sostanza semplice, come credevano gli an-

ti-

tichi; ch'ella è composta di 84 parti di ossigeno e di 16 d'idrogeno ossia gas infiammabile.

Io ho stabilito tutte queste verità in una serie di Memorie che fanno parte della Raccolta dell'Accademia, ed oso dire, che non n'esistono in Chimica alcune che sieno fondate sopra prove più evidenti. Io lo dico con confidenza, soprattutto oggidì dacchè queste verità hanno ricevuto la sanzione del tempo, e l'assenso generale di quasi tutti i Fisici ed i Chimici dell'Europa.

Finalmente egli era ancora impossibile il sottomettere a precise sperienze gli effetti della respirazione finchè non si fossero acquistati mezzi semplici, facili, e speditivi di fare l'analisi dell'aria: e questa è una obbligazione che la Chimica avrà al Sig. Seguin, il quale renderà conto quanto prima all'Accademia del nuovo mezzo che immaginò per adempiere a quest'oggetto.

Boyle, Haller, Black, e Priestley sono i primi che si sieno accorti, che la respirazione aveva un'azione distinta sopra l'aria dell'atmosfera, che l'alterava, che ne diminuiva il volume, che ne cangiava la natura, e che questa in un assai corto intervallo di tempo perdeva la proprietà di poter conservare la vita degli animali.

Senza troppo render conto a se stessi di ciò che accadeva in questo genere di sperienze, i Chimici settatori della dottrina di Stahl tentarono di spiegarne i risultati. Vi pervennero con quella facilità ch'è propria di loro, mercè il loro principio ordinario atto a prendere tutti i colori egualmente che tutte le forme; si suppose dunque che si esalasse del flogisto dal polmone degli animali nel tempo della respirazione, e si ammise aria flogisticata per mezzo della respirazione, aria flogisticata per mezzo della combustione,

ne,

ne, aria flogisticata per mezzo della calcinazione dei metalli ec. E siccome queste differenti arie erano identiche, vi si trovarono nuovi motivi per conchiudere che il flogisto era un essere identico nei tre regni (1).

Le sperienze di comparazione ch'io feci subito dopo, mi misero in istato di spingere più lontano le prime analogie ch'eransi trovate tra la combustione, la calcinazione, e la respirazione: feci vedere, che in tutte queste operazioni vi era decomposizione di aria vitale contenuta nell'aria dell'atmosfera, e sprigionamento di calorico ch'entrava nella combinazione di essa; che in tutte restava un residuo identico, la *mofeta* ossia gas azoto che non era un prodotto dell'opera-

---

(1) Per rendere più sensibile al giovane studioso questa idea, dirò che gli antichi Chimici, qualora s'accorgevano che l'aria atmosferica acquistava, mercè una data operazione qualunque, qualità men atte, o non atte alla respirazione ed alla combustione, dicevano appunto che l'aria si era unita col flogisto del corpo soggetto all'operazione; e quindi venne la generale adozione del nome di aria flogisticata. La loro ignoranza era anche secondata appunto da una certa coerenza di fatti che tendevano a confermarli nello loro opinione. Come la respirazione, la combustione, la calcinazione dei metalli ec. producono sempre lo stesso effetto nell'aria atmosferica, cioè quello di levarle l'ossigeno ossia la base dell'aria vitale, così non potendo più il residuo servire ad alcuna delle operazioni suddette, essi giudicavano che l'ingresso del flogisto nell'aria atmosferica ne fosse l'unica cagione. Ma ognuno vede che in questi giudizi si faceva sempre astrazione dalla diminuzione che sofferiva l'aria dell'atmosfera in siffatte operazioni per l'ossigeno ch'essa cedeva al corpo soggetto allo sperimento.

perazione, ma una parte costituiva dell'aria. Finalmente nel 1777 io mi credetti in istato di annunciare che la respirazione era una combustione lenta accompagnata da una decomposizione dell'aria vitale contenuta nell'aria dell'atmosfera, da una formazione di acido carbonico, e da uno sprigionamento di calorico; ed osai annunciare, che il calore animale, ossia il calore del sangue degli animali che respirano, era il risultato di questa combinazione.

Io non rammemorerò qui le fatiche del Sig. Crawford sopra il calore animale; non l'apparecchio tanto ingegnoso immaginato dal Sig. della Place per misurare le quantità di calorico; non i risultati che noi abbiamo ottenuti, e che sono stati pubblicati nel Volume del 1783. Dirò solamente che tutte le cognizioni acquistate dopo il 1777, mi hanno pienamente confermato nella mia prima opinione.

Quindi per ridurmi oggidì a idee semplici e intelligibili da ciascuno, dirò, che la respirazione animale non è se non se una combustione lenta di carbonio e d'idrogeno che si fa nel polmone; ch'è simile affatto a quella che si fa in una lampada o in una candela che arde; e che sotto questo punto di vista gli animali che respirano, sono veri corpi combustibili che ardono e si consumano.

Nella respirazione egualmente che nella combustione l'aria dell'atmosfera somministra l'ossigeno ed il calorico; nella respirazione il sangue somministra il combustibile; e se gli animali non rimettessero abitualmente cogli alimenti ciò che perdono colla respirazione, l'olio mancherebbe presto alla lampada, e l'animale pe-

rirebbe, come una lampada si estingue allorchè le manca il combustibile.

Si direbbe, che queste analogie non erano sfuggite ai poeti, o piuttosto ai filosofi dell' antichità di cui essi erano gl' interpreti e gli organi. Quel fuoco involato dal cielo, quella fiaccola di Prometeo, non presenta solamente un' idea ingegnosa e poetica: essa è la pittura fedele delle operazioni della natura; si può dir dunque cogli antichi, che la fiaccola della vita si accende nel momento in cui respira il fanciullo per la prima volta, e che essa non si spegne che nel momento in cui egli cessa di respirare.

Considerando sì felici rapporti, saremmo qualche volta tentati a credere, che in effetto gli antichi fossero penetrati più che noi non pensiamo, nel santuario delle cognizioni umane, e che la favola non fosse veramente che un' allegoria, sotto la quale celassero le grandi verità della Medicina e della Fisica.

Tutto ciò che ho a dire sopra la respirazione degli animali, non è se non se lo sviluppo dell' idea principale che ho enunciata. Io ho cominciata questa Memoria dal punto in cui forse avrei dovuto finirla, per la conseguenza; ma ho pensato, che a rischio anche di ripetermi, potrebbe esser utile l' offerire nel principio al lettore il filo che deve condurlo. Il Viaggiatore è meno soggetto a smarrirsi, allorchè vede dinanzi a se la meta a cui si è proposto di giugnere.

Se si accende una candela in una quantità di aria atmosferica che non possa rinnovarsi, la fiamma comincia a languire dopo alcuni istanti, e ben presto si estingue assolutamente.

Se si esamina l' aria in cui si è operata questa

sta

Sta combustione, si trova che il gas azoto o mofeta non ha ricevuto veruna alterazione nella sua qualità, verun accrescimento o veruna diminuzione nella sua quantità, e che per conseguenza questo gas non è stato di alcun uso nella combustione. Non va così del gas ossigeno ossia aria vitale: questo prova una diminuzione di circa la metà, e si trova in suo luogo dell'acido carbonico e dell'acqua; finalmente unendosi il peso della candela bruciata con quello dell'aria vitale consumata, si trova una quantità precisamente eguale a quella dell'acido carbonico e dell'acqua che si sono formati.

Si fa ad un tratto in questa sperienza una vera analisi e dell'aria e del corpo combustibile: l'aria somministra l'ossigeno, la candela somministra il carbonio e l'idrogeno; e da questa combinazione risulta dell'acido carbonico e dell'acqua.

Ma l'aria vitale non può convertirsi in acido carbonico che per una addizione di carbone puro o carbonio, nè può convertirsi in acqua che per un'addizione d'idrogeno; questa doppia combinazione non può operarsi senza che l'aria vitale perda una parte del suo calorico; donde segue che l'effetto della respirazione è di estrarre dal polmone o piuttosto dal sangue che lo traversa, una porzione di carbonio e d'idrogeno, e di deporvi in suo luogo una porzione di calorico che invece di sprigionarsi sotto forma di fuoco ardente come nella combustione, si distribuisce col sangue per mezzo della circolazione in tutte le parti dell'economia animale, e che conserva questo calore a un di presso costante, come si osserva in tutti gli animali che respirano.

Tale era il risultato delle mie prime sperienze; esso trovasi oggidì pienamente confermato da quelle ch'io feci sopra lo stesso soggetto unitamente al Sig. Seguin; egli volle incaricarsi di esporne le particolarità all'Accademia, ed io mi limiterò in conseguenza a presentarne qui i risultati principali.

Noi abbiamo operato primieramente sopra dei porci d'india. Questi animali sono docili, e la natura non diede loro alcun mezzo di nuocere; sono d'una costituzione robusta, e facile a nutrirsi; sopportano lungo tempo la fame e la sete; e finalmente sono abbastanza grossi perchè le piccole alterazioni sopravvenute nell'aria che respirano, possano divenire sensibili.

La quantità di aria vitale che consumano in un'ora, è da 40 a 50 pollici cubici: essa varia in questi limiti secondo la forza e la grossezza dell'animale; ma per continuare a lungo queste sperienze senza che l'animale ne soffra, fa d'uopo assorbire l'acido carbonico a misura che si forma. Per adempiere a quest'oggetto, si comincia dal far passare sotto ad una campana di vetro una quantità nota di aria vitale; vi s'introduce in seguito il porco d'india facendolo passare attraverso l'acqua; allorchè l'animale è sotto la campana, si solleva, e si sostiene col mezzo d'una specie di conca di legno montata sopra tre piedi, e coperta d'una tela di crini; i piedi del sostegno debbono esser abbastanza lunghi, perchè l'animale sia sostenuto a sei od otto pollici al di sopra della superficie dell'acqua.

Si comprende che la conca di legno passando in tal guisa per mezzo dell'acqua, deve empersene: si vota con un tubo curvo o sifone; dopo di che si fa passare in suo luogo dell'al-

ca-

cali caustico in liquore col mezzo d'un imbuto adattato ad un tubo curvo : queste operazioni si fanno con molta facilità da chi vi è abituato. Per maggiore sicurezza, si pone ancora fra i tre piedi del sostegno una capsula che nuoti sulla superficie dell'acqua, la quale s'empie parimente di alcali caustico : con queste precauzioni l'acido carbonico è tantosto assorbito che formato, e l'animale non è punto incomodato come s'egli fosse nell'aria libera. Se la sperienza dura a lungo, varj giorni per esempio, fa d'uopo rimettere con quantità nota di aria vitale quella ch'è assorbita dalla respirazione dell'animale, o piuttosto ch'è impiegata a formare dell'acido carbonico e dell'acqua; devesi avere egualmente cura di rinnovare l'alcali caustico allorchè è vicino ad essere saturato di acido carbonico.

Si sa che la combustione in generale è tanto più rapida, quanto più pura è l'aria vitale in cui si opera: così per esempio, si consuma molto più di carbone ovvero di ogni altro combustibile nell'aria vitale che nell'aria dell'atmosfera. Si era sempre pensato, che fosse lo stesso della respirazione, ch'ella dovesse accelerarsi nell'aria vitale, e che dovesse sprigionarsi più calorico; ma la sperienza ha distrutte tutte queste opinioni che non erano fondate che sull'analogia. Sia che gli animali respirino nell'aria vitale pura, sia che respirino in questa stessa aria mescolata con una porzione più o meno considerabile di gas azoto, la quantità di aria vitale che consumano è sempre la medesima, da leggerissime differenze in fuori. Ci accadde parecchie volte di tenere successivamente lo stesso porco d'India per varj giorni nel gas ossigeno puro, ed in

un miscuglio di 15 parti di gas azoto ed una di gas ossigeno; avendo cura di conservare costantemente questa proporzione; l'animale niente soffriva in veruna maniera; la sua respirazione e la sua circolazione non comparivano sensibilmente accelerate, nè ritardate; il suo calore era il medesimo: egli aveva solamente, allorchè la proporzione del gas azoto diveniva troppo forte, un poco più di disposizione all'assopimento.

Io feci già osservare che il gas azoto non era che un agente puramente meccanico nell'atto della respirazione, e che questo gas esciva dal polmone nella medesima quantità che vi era entrato. Noi abbiamo dimostrato questo fatto con molte sperienze di cui possiamo garantire l'esattezza, e possiamo assicurare: 1. Che non havvi, assorbimento di gas azoto nell'atto della respirazione (2); 2. che se havvi sprigionamento e produzione di questo gas, egli è in sì picciola quantità, ch'è impossibile il dimostrarlo positivamente, anche per sperienze lunghissimo tempo continuatè. Eravi luogo dietro a ciò di presumere, che invece d'impiegare, per trattener la respirazione degli animali, un miscuglio di aria vitale e di gas azoto, si potesse sostituire a quest'ultimo ogni altra specie di gas che non fosse nè acido, nè alcali, nè avesse alcuna qua-  
li-

---

(2) Sorprende, come Priestley abbia creduto di provare, che nell'atto della respirazione havvi, oltre l'assorbimento di aria vitale, anche assorbimento di gas azoto. Scandosi agli sperimenti di Lavoisier che sembrano concludentissimi, converrebbe dire che Priestley abbia considerato i fenomeni della respirazione sotto falsi rapporti.

lità guasta e nuocevole (3). Io aveva conchiuso in precedenti Memorie, che doveva essere così; ma aveva bisogno di confermarmi nella mia opinione con più decisive sperienze. Noi abbiamo dun-

(3) A questo proposito credo utile il trarre dalle cose note e dette alcuni corollarj interessanti la salute degli uomini.

1. L'aria libera che respiriamo, è ordinariamente composta di 27 parti di aria vitale (gas ossigeno) e di 73 parti circa di gas azoto.

2. L'uomo respirando, le lucerne, le legna, i carboni ec. ec. abbruciandosi, operano unicamente sull'aria vitale e ne convertono buona parte di essa ossia della sua base (l'ossigeno) in gas acido carbonico.

3. Quindi l'aria che respiriamo dentro le nostre abitazioni, è composta di aria vitale, di gas azoto, e di gas acido carbonico.

4. Il gas acido carbonico essendo il più pesante degli altri due, egli è il più difficile a svolgersi da una stanza.

5. Le qualità acide di questo gas riescono tanto più dannose all'uomo che lo respira, quanto più esso abbonda in una data quantità degli altri due.

6. Togliendosi dall'aria vitale e dall'azoto questo gas acido carbonico, non è di niun danno per l'animale se l'aria vitale si ritrovi in minore o maggior proporzione di 27 parti sopra 73 di azoto. (vedi coroll. 2.)

Dunque, importa estremamente all'uomo in ogni tempo, e particolarmente nell'inverno, e nelle stanze ove giacciono ammalati, il togliere questo lento veleno dell'aria ch'è forzato di respirare.

Quattro mezzi io propongo per riuscirvi; basta però attenersi ai due primi, poichè i due ultimi sono o dispendiosi o imbarazzanti.

1. Agitate in qualunque modo vi piaccia l'aria interna a contatto dell'aria eterna: l'ondulazione porterà al di fas-

dunque provato d'introdurre dei porci d'india sotto campane di vetro piene d'un miscuglio di aria vitale e di gas idrogeno a un di presso nelle stesse proporzioni in volume, nelle quali si trovano il gas ossigeno ed il gas azoto nell'aria dell'atmosfera: vi sono essi dimorati a lungo senza mostrar di soffrire; e dopo otto o dieci ore soltanto hanno dato segni di starvi male. Ripeterò un'ultima volta per tutte, che in queste sperienze è necessario l'assorbire col mezzo dell'alcali caustico l'acido carbonico a misura che si forma; che altrimenti l'animale perirebbe in poco tempo per una conseguenza degli effetti che l'acido carbonico eccita nel polmone.

In queste sperienze il gas idrogeno non sembra provare diminuzione alcuna, ed esce dal polmone a un di presso tale quale vi entrò.

Queste sperienze davano già delle idee gene-  
ra-

---

ri il gas acido carbonico, ed entrerà in suo luogo l'aria esterna.

2. Nel piano delle stanze che abitate, fate de' fori un poco inclinati in forma d'imbuti molto larghi in alto e stretti abbasso; il gas acido carbonico per la sua maggior gravità ubbedendo alle leggi meccaniche, uscirà fuori e vi si sostituirà l'aria esterna.

3. Tenete dell'alcali caustico nelle stanze; questo per ragioni di affinità si combinerà coll'acido carbonico e lo toglierà agli altri gas.

4. Tenete delle vasche d'acqua, ed agitatala: questa per le stesse ragioni d'affinità si combinerà coll'acido carbonico e lo toglierà agli altri gas.

Nelle primavere e negli autunni piovosi sviluppandosi dal regno vegetabile una immensa quantità di questo gas acido carbonico, abbiamo mali e febbri che l'osservatore non riscontra sì numerose nelle primavere e negli autunni sereni.

rafi sopra la respirazione degli animali; noi ci eravamo anche accorti, che la respirazione si accelerava nel tempo della digestione, e che gli animali consumavano più aria; avevamo egualmente rilevato, che il movimento e l'agitazione accrescevano ancora questi effetti; ma eravamo lontani dal contentarci di sperienze che non erano decisive al nostro oggetto, e ci conveniva inoltre l'applicarle in una maniera più particolare alla respirazione umana.

Benchè penose, disagiati, ed anche pericolose fossero le sperienze a cui era d'uopo abbandonarsi, il Sig. Seguin ha desiderato ch'esse si facessero tutte sopra lui medesimo. L'Accademia ha sotto gli occhi una parte degli apparecchi di cui ci siamo serviti; io ne darò la descrizione altrove. Farò solamente osservare, che l'aria ad ogni espirazione era forzata a bollire nell'alcali caustico, in cui deponava l'acido carbonico che si era formato nel polmone, e che senza questa precauzione si sarebbero prontamente sofferti degli incomodi.

Risultò dalle sperienze a cui il Sig. Seguin si sottomise, che un uomo a digiuno, in uno stato di riposo, e posto in una temperatura di 26 gradi del termometro di Reaumur, consuma per ora 1210 pollici cubici di aria vitale; che questa consumazione di aria vitale ossia di gas ossigeno cresce pel freddo, e che lo stesso uomo egualmente a digiuno ed in riposo, ma in una temperatura di 12 gradi solamente consuma 1344 pollici di gas ossigeno.

Che nel tempo della digestione questa consumazione s'innalza a 1800, e 1900 pollici.

Il moto e l'esercizio accrescono considerabilmente tutte queste proporzioni. Avendo il Sig.

Se-

Seguin innalzato un peso di 15 libbre ad una altezza di 613 piedi per un quarto d'ora, la consumazione di aria vitale durante il medesimo tempo si è elevata a 800 pollici cioè a 3200 pollici per ora.

Finalmente lo stesso esercizio fatto nel tempo della digestione ha portato a 4600 pollici la quantità di aria vitale consumata; la somma degli sforzi ch'erano stati fatti in questo intervallo, equivaleva come se si fosse sollevato un peso di 15 libbre ad un'altezza di 650 piedi.

Il grado di calore del sangue è pressochè sempre lo stesso in tutte queste sperienze, ma il numero delle pulsazioni delle arterie, e quello delle inspirazioni varia in una maniera osservabilissima; e noi siamo giunti in questo proposito a dimostrare due leggi importanti. La prima è, che l'accrescimento del numero delle pulsazioni del polso è pressochè sempre in ragione diretta della somma dei pesi che si sollevano ad un'altezza determinata, quando però la persona sottoposta alle sperienze non porti i suoi sforzi troppo presso al limite delle sue forze, poichè allora essa è in uno stato di sofferenza, ed esce dallo stato naturale. La seconda è, che la quantità di aria vitale consumata s' aumenta sempre a circostanze eguali, ed allorchè la persona respira tanto spesso quanto il bisogno lo esige, come il numero delle pulsazioni moltiplicato pel numero delle inspirazioni; l'esattezza però di queste leggi ha bisogno ancora di essere confermata da maggior numero di sperienze. Io non parlo qui che dei rapporti; perciocchè si comprende che le quantità assolute debbono variare considerabilmente secondo la forza delle persone sottoposte alle sperienze, secondo  
la

la loro età, il loro stato di vigore e di salute, la loro maggiore o minor abitudine alle fatiche penose: ma non è meno vero ch' esiste per ogni individuo una legge che non si smentisce, allorchè le sperienze sono fatte nelle stesse circostanze, e in intervalli di tempo poco lontani. Queste leggi ci sembrano ancora abbastanza costanti perchè applicandosi un uomo ad un esercizio penoso, ed osservandosi l'accelerazione che ne risulta nel corso della circolazione, si possa conchiuderne a quale quantità di peso sollevato ad un'altezza determinata, corrisponda la somma degli sforzi ch'egli ha fatti nel tempo della sperienza.

Ridotto questo genere di osservazioni a comparare impieghi di forza tra cui sembrerebbe non esistere alcun rapporto, si può conoscere; per esempio, a quante libbre in peso corrispondano gli sforzi d'un uomo che recita un discorso, che lo scrive, e che lo compone: si potrebbe anche valutare ciò che havvi di meccanico nel travaglio del filosofo che riflette, del letterato che scrive, del musico ch' eseguisce un pezzo di sinfonia. Questi sforzi considerati spesso come puramente morali hanno qualche cosa di fisico o di materiale, che permette sotto questo rapporto di compararli con quelli che fa l'operajo ed il facchino.

La lingua francese non ha dunque, senza qualche ragione, confuso sotto la denominazione comune di *travail* gli sforzi dello spirito, come quelli del corpo, il travaglio del gabinetto ed il travaglio del mercenario (4).

Da

---

(4) Si potrebbe dire a questo proposito che non furono soltanto i Francesi che considerassero o confondessero sotto una stessa parola la fatica dello spirito egualmente che quel-

Da tutto ciò risulta, che la quantità di aria vitale che consumano i differenti individui, è assai variabile, e che non è rigorosamente la stessa in verun istante della giornata; siccome però ho d'uopo di arrestarmi a certi dati nei calcoli che sono per seguire, supporrò che la quantità media di gas ossigeno ossia aria vitale che consuma un uomo, sia di 1928 pollici, ovvero d'un piede cubico per ora, e di 24 piedi cubici in ventiquattr'ore: ond'è facile il conchiudere, che un uomo in ventiquattr'ore forma 2 libbre, 5 once, 4 grossi di acido carbonico, e 10 once, 5 grossi, 51 grani di acqua (5).

Ma non basta il conoscere la consumazione di aria che ha luogo per l'atto della respirazione; sotto questo punto di vista la sorte del ricco e del povero è la medesima; perciocchè l'aria appartiene a tutti, non costa niente a nessuno; e l'uomo di fatica che lavora di più e che respira di più, gode anche più compiutamente di questo beneficio della natura; ma la respirazione non consuma solamente dell'aria: essa consuma ad ogni istante una parte della sostanza dell'individuo, e quindi nascono appunto nuovi rapporti.

Poichè l'acido carbonico è composto di 72 parti di ossigeno, e di 28 di carbonio; poichè l'acqua è composta di 84 parti di ossigeno, e di 16 d'idrogeno ovvero gas infiammabile; e poichè

final-

---

quella del corpo. Πόρος appresso i Greci, labor appresso i Latini, e travaglio appresso gli Italiani ec. dicesi egualmente di una fatica che dell'altra.

(5) Che equivalgono a libbre 3, once  $9\frac{1}{2}$ , dramma 1, e grani 35 sottili veneti per l'acido carbonico; ed a libbra 1, oncia 1, e grani 27 sottili veneti per l'acqua.

finalmente si formano in ventiquattr' ore per mezzo della respirazione 2 libbre , 5 once , 4 grossi di acido carbonico , e 10 once , 5 grossi , 51 grani di acqua ; ne risulta , che la respirazione leva al sangue in ventiquattr' ore 10 once , 4 grossi di carbonio ; e 1 oncia , 5 grossi , 51 grani d' idrogeno .

La perdita dunque del peso che provano gli animali posti in una bilancia , non è dovuta solamente alla traspirazione insensibile , come supponeva Santorio , e come comunemente si credette finora . Il sangue perde realmente una parte della sua sostanza , e ne perde tanto più , quanto la respirazione e la circolazione sono più accelerate . Unendosi queste riflessioni ai risultati , che le hanno precedute , si vede che l' uomo che vive dell' opera delle proprie braccia , e ch'è costretto a spiegare per la sua sussistenza tutto ciò che la natura gli ha dato di forze , consuma più che l' uomo ozioso : egli ha dunque più bisogno che l' uomo ricco di rimettere le proprie forze con un nutrimento salubre ed abbondante ; e questo è ciò che deve rendere sì preziose alla filosofia ed alla umanità le istruzioni che tendono a ravvicinare le fortune all' eguaglianza , ad accrescere i prodotti del travaglio , e ad assicurargli la giusta ricompensa . (6)

Que-

---

(6) Per mostrare quanto importi una equivalente nutrizione alla perdita ch'è forzato di fare quell' infelice che cotidianamente deve spiegare tutte le sue forze fisiche per vivere , io qui voglio fare un cenno solo di alcune delle molteplici osservazioni che da qualche tempo feci sopra di questo proposito .

Se una nazione anticipatamente non provvede un anno per l' altro con depositi di biade all' anno , che può sovrastarle

Questo risultato di forze continuamente variabili e continuamente in equilibrio, che si osserva ad ogni passo nell'economia animale; e che permette all'individuo di prestarsi a tutte le circostanze in cui l'accidente lo pone, è una cosa veramente ammirabile. L'uomo riguardo a ciò è stato più favorito dalla natura che qualunque altro animale: egli vive egualmente in tutte le temperature ed in tutti i climi; il suo temperamento si presta al moto ed al riposo, all'astinenza ed agli eccessi di nutrimento; quasi tutti gli alimenti gli sono buoni, sieno succosi, o no, appartengano ad un regno, o ad un altro. S'egli si trova in un clima freddo, da un lato la respirazione si accelera, maggior aria si decompone nel polmone, maggior calorico si sprigio-

di carestia, essa vede fra' suoi abitanti moltiplicarsi d'un terzo le mortalità paragonate agli anni d'abbondanza. Questa commovente verità dovrebbe interessare ogni Principe ed ogni Amico dell'umanità. Non è questo il luogo di minute particolarità. Dirò solo che nell'opulenta Metropoli di Venezia l'anno 1783 in cui si soffersè un grado solo di carestia di biade, morirono 7080 persone, laddove negli anni abbondanti del 1778 e 1791 non ne morirono che 5000 circa. La campagna mi presentò ancora assai più terribile il paragone. Dirò inoltre, per una continuazione di questa stessa verità, che qualora due o tre anni abbondanti felicino uno stato, le malattie e le mortalità si scemano prodigiosamente, mentre si aumentano le fecondazioni, e quindi per lo Stato Veneto l'anno 1791 fu uno de' più salubri e fecondi per la specie umana che ricordar possa l'osservatore ed il clinico, poichè successe abbondante a due anni di media fertilità. Le malattie e le morti che vengono per mancanza del consueto alimento, superano di gran lunga quelle che vengono per l'eccesso di nutrizione.

giona, e va a riparare la perdita che si cagiona dal raffreddamento esterno; da un altro lato la traspirazione si diminuisce; si fa meno svaporazione; dunque meno raffreddamento. Se lo stesso individuo passa in una temperatura molto più calda, la natura rallenta il moto della respirazione; meno aria si decompone; meno calorico si sprigiona nel polmone; una traspirazione abbondante che si stabilisce; toglie tutta l'eccedenza del calorico che la respirazione somministra; e in questo modo si stabilisce questo calore a un di presso costante di 32 gradi del termometro di Réaumur, che i quadrupedi, e l'uomo particolarmente, conservano, in qualunque circostanza essi si trovino (7).

Es.

(7) Sembrerebbe forse ad alcuno, che la natura sia più prodiga all'uomo nelle compensazioni ne' luoghi caldi, che ne' luoghi freddi?

La temperatura media del nostro globo si stabilisce di 10 gradi circa sopra la congelazione.

Accrescendosi 30 gradi a questo limite medio come sarebbe nelle fonderie, nelle fornaci vetrarie ec. l'uomo al di fuori si copre di sudore: e per mezzo della vaporazione cutanea che ne siegue a spese del calorico, si mantiene ad una temperatura pressochè ordinaria, mentre al di dentro consuma minor aria vitale, e quindi si sprigiona meno calorico.

Se al contrario questa temperatura media si abbassa pure 30 gradi, il che corrisponderebbe a 20 gradi sotto il gelo, non pochi sono gli uomini che di tempo in tempo, anche in mezzo all'esercizio delle loro mani, soccombono all'improvviso, e perdono delle membra intiere, benchè la maggior decomposizione dell'aria vitale, il maggiore sprigionamento in conseguenza di calorico, e la minore svaporazione cutanea dovrebbero impedirlo.

Que-

Esistono tali compensazioni che permettono all'uomo di passare successivamente secondo i suoi bisogni e la sua volontà da una vita attiva ad una vita tranquilla. Tiensi egli in uno stato d'inazione e di riposo? La sua circolazione è lenta, come la sua respirazione; egli consuma meno aria; esala dal polmone meno carbonio ed idrogeno; ed ha bisogno di minor nutrimento. E' egli costretto a spiegare tutte le sue forze in penosi lavori? La sua respirazione si accelera; egli consuma maggior aria; perde maggior quantità d'idrogeno e di carbonio; ed ha bisogno di riparare più spesso ed in più copia per mezzo della digestione.

La macchina animale è dunque principalmente governata da tre specie di regolatori; la respirazione, che consuma dell'idrogeno e del carbonio, e che somministra del calorico; la digestione, che rende per gli organi secretorj del chilo ciò che si perde pel polmone; la traspirazione, che si accresce e si diminuisce secondo ch'è necessario di portar via più o meno calorico.

L'intensità dell'azione di questi tre agenti può variare assai; ma sonovi dei limiti, al di là dei quali le compensazioni non possono più aver luogo; ed allora comincia lo stato di malattia. Benchè quest'oggetto sembri allontanarsi dalle operazioni in cui l'Accademia si occupa, cionnonpertanto, siccome tutte le cognizioni umane fanno parte del suo dominio, io non potrei che rimproverare me stesso se abbandonassi alcune im-

Queste due supposizioni estreme dell'uomo in una temperatura caldissima e freddissima, che non furono per anche considerate, meritano l'attenzione e lo studio de' dotti.

importanti considerazioni che si trovano essenzialmente annesse al soggetto ch'io tratto.

Nella corsa, nel ballo, in tutti gli esercizi violenti, qualunque accelerazione provino la respirazione e la circolazione, qualunque aumento prenda la consumazione di aria vitale, di carbonio e d'idrogeno, l'equilibrio dell'economia animale non è punto sconcertato finchè la digestione supplisce alle perdite; ma se la spesa che si fa pel polmone è superiore alla riscossione che si fa per la digestione, il sangue si spoglia sempre più d'idrogeno e di carbonio, e diviene sempre più rosso; e tale è la causa senza dubbio delle malattie infiammatorie. (7).

In questi casi l'animale è avvertito del pericolo che corre, dalla lassezza, dallo spossamento e dalla perdita delle sue forze; egli sente il bisogno di ristabilire l'equilibrio nell'economia animale col nutrimento e col riposo; gl'individui

---

(7) Per una continuazione appunto della stessa causa (vedi nota ant.) si osserva che le malattie infiammatorie sono quelle che generalmente affliggono gli artisti, gli agricoltori ec. Somme e giornalieri le fatiche e le perdite, scarsi e talor nocivi essendo gli alimenti, non hanno luogo le necessarie compensazioni. L'ossigeno, principio del sangue, si ritrova rispetto agli altri principj in quantità eccedente. L'ossigeno che serve alla respirazione, ritrovando il sangue estenuato di carbonio e d'idrogeno, non può modificarsi con tanta facilità in acqua ed in acido carbonico: quindi agisce anch'esso con troppa forza sul sangue stesso, lo altera, lo fa fervido, lo infiamma, come avviene appunto quando si pone del sangue sotto ad una campana piena di gas ossigeno, che, quantunque venoso e nerognolo, acquista quasi sul fatto un color vivo eguale a quello del sangue arterioso. Ecco lo stato delle malattie infiammatorie.

Tom. IV.

R

dui d'un temperamento debole ne sono avvertiti più presto che gli altri; e per questa ragione appunto le persone d'un temperamento robusto sono le più esposte alle malattie violente.

L'effetto contrario deve accadere ossia per la mancanza assoluta di ogni moto, di ogni esercizio, ossia per l'eccesso di nutrimento, ossia per l'uso di certi alimenti, ossia finalmente per un vizio degli organi della digestione, o di quelli della respirazione. In questi differenti casi introducendo la digestione nel sangue più sostanze di quello che la respirazione ne possa consumare, deve stabilirsi nella massa del sangue un eccesso d'idrogeno, o di carbonio, o dell'uno e dell'altro ad un tratto; la natura lotta contro questa alterazione di umori; essa preme la circolazione colla febbre; si sforza di riparare con una respirazione accelerata il disordine che perturba il suo cammino: sovente vi perviene senza alcun soccorso straniero, ed allora l'animale ricupera la salute (8); nel caso contrario egli soccombe, purchè la natura non trovi altri mezzi di ristabilire l'equilibrio. Quest'è forse ciò che accade nelle malattie putride, nelle febbri maligne ec. classe di malattie molto note

---

(8) La natura talvolta si sgrava dell'eccesso d'idrogeno e di carbonio portati dalla digestione nella circolazione per mezzo delle arterie. Quest'idrogeno e carbonio si scaricano appunto a traverso i pori inorganici delle arterie, e si depongono combinati nello stato di *adipo* nelle cellule della membrana cellulare. Nelle malattie lunghe degli uomini pingui questa stessa materia viene riassorbita dalle vene; e risolta ne' suoi elementi somministra al sangue per lungo tempo anche in una dieta rigorosissima il carbonio e l'idrogeno che si consumano per mezzo della respirazione.

te quanto ai sintomi, ma pochissimo conosciute quanto alle cause che le producono, e quanto ai metodi di curarle (8).

Si

(8) Ma se le malattie putride, maligne ec. dipendono originariamente da un eccesso d'idrogeno e di carbonio introdotti nel sangue, e se importa in queste malattie o colla dieta o colle purgazioni alterare le funzioni della digestione, onde per mezzo di essa concorra meno idrogeno, e meno carbonio, non sarebbe forse ragionevole che gli oli di cui si fa soverchio uso fra noi in simili malattie, dovessero accrescere sensibilmente piuttosto la causa morbosa che minorarla? Le sostanze animali sono composte d'idrogeno, di carbonio, di azoto, di ossigeno, e poco fosforo. Tutti questi principj sono nell'animale in uno stato perfetto di equilibrio. Tolto quest'equilibrio per eccesso dell'idrogeno e del carbonio, l'idrogeno ubbidendo alle leggi di affinità si combina coll'azoto e forma la fetidissima ammoniacca che si scarica colle materie fecali; l'ossigeno si combina coll'idrogeno e forma copia d'acqua; il carbonio eccedente si consuma parte per la respirazione accelerata, e parte pugna cogli altri principj; e la dissoluzione animale succederebbe, se tutti questi principj appunto non riprendessero il primitivo loro equilibrio. Ecco la sorgente delle petecchie, di alcune cancrene, insomma della diseresia generale che portano seco queste malattie; ecco il bisogno di separazioni onde evacuar questi composti a misura che si formano; ed ecco perchè si esibiscono gli acidi minerali onde introducano artificialmente dell'ossigeno nella circolazione del quale havvi difetto. Ora a tutti è noto che l'olio è composto d'idrogeno e di carbonio; l'olio dunque, che alla quantità di carbonio e d'idrogeno che occasionano siffatte malattie, aggiunge nuovo idrogeno e carbonio, non può se non se essere riguardato come dannosissimo e pericolosissimo. Molti sono già a quest'ora i dotti d'Europa che versano sopra sì importanti argomenti; e tutto io m'attendo dai genj di Lavoisier e di Seguin. Chi sa per tali mezzi quali rivoluzioni si preparino alla medicina? Chi sa qual velo stia dinanzi agli occhi del più esperto

Si comprende dietro a questi semplici cenni , come l'arte del Medico consista sovente nel lasciare la natura alle prese con se medesima ; e come sia possibile il cangiare colla dieta sola la qualità del sangue, ed il diminuire la quantità di carbonio e d'idrogeno che contiene ; perciocchè, la respirazione consumando sempre , e la digestione non somministrando nulla più , il sangue deve spogliarsi sempre più di carbonio e d'idrogeno .

Si comprende ancora , come la dieta troppo austera e troppo continuata potrebbe cangiare alla lunga la natura della malattia ; come i purgativi irritando i vasi assorbenti del chilo, sospendendo tutte le funzioni della digestione, diano alla respirazione il tempo di adempiere il suo ufficio, e di evacuare l'eccesso del carbonio e dell'idrogeno che si è accumulato nel sangue ; come questi medesimi purgativi imprudentemente amministrati neile malattie in cui gli umori tendono all'infiammazione, sieno contrarj all'intenzione della natura , impediscano agli organi della digestione di render al sangue l'idrogeno ed il carbonio che gli mancano, accrescano l'infiammazione , e conducano l'ammalato alla morte .

Fi-

---

clinico tanto su' giudizj delle malattie, quanto su' rimedj ? Chi sa che il giorno non venga , in cui il concorso dei dotti reputi essere stati troppo spesso dannosi alla specie umana e Medici, e Chirurghi, e Speciali ? Il mondo intero conosce i gran rimedj ; e l'uomo selvaggio egualmente che il cane va in traccia del rimedio di cui sente abbisognare ; nè dove mancano affatto i Medici, la vita media dell'uomo è men corta che altrove. Il precetto degli stoici che inculcano di *seguir la natura nella morale*, quanto non gioverebbe che fosse sempre seguito nella medicina!

Finalmente si comprende, come le alterazioni sopravvenute all'aria possano essere la causa delle malattie epidemiche, delle febbri di spedali, e di prigioni ec.; come la grand'aria, una respirazione più libera, un cangiamento di genere di vita, sieno spesso il più efficace rimedio.

Io non dissimulo un' obbiezione che mi si può fare, e che io ho fatta a me stesso contro la teoria di cui ho presentati i principali risultati: niuna sperienza pronuncia in una maniera decisiva, se il gas acido carbonico che si sprigiona dal polmone nel tempo dell'espiazione, siasi formato per la combinazione dell'ossigeno ossia base dell'aria vitale, col carbonio del sangue, ovvero se quest'acido carbonico fosse tutto formato nel sangue, e se sia stato in qualche modo precipitato o sprigionato per mezzo del gas ossigeno dell'aria. Le sperienze che ho cominciate sulla digestione, sembrano appoggiare questa ultima opinione; perciocchè si sprigiona molto gas acido carbonico dalla massa alimentare fino al momento in cui è convertita in chilo; e se non passa nel sangue, non si vede qual possa essere il suo impiego nell'economia animale.

Mi restano parimente delle incertezze sopra la vera quantità di acqua, che si forma per la respirazione. Finalmente io non ho potuto determinare ancora, se si combini o no dell'ossigeno in natura col sangue per mezzo della respirazione. Le sperienze che propongo di fare, leveranno, per quanto spero, tutte queste incertezze; e forse sarò obbligato a fare alcune modificazioni alla dottrina che ho presentata in questa Memoria.

Non mi farò veruno scrupolo di modificare le

mie opinioni; di ritocedere allorchè nuove sperienze mi faranno abbandonare la prima strada ch'io avevo seguita; ma spero di giugnere ad un termine, e non lo credo lontano, in cui, sgombrate tutte le incertezze, la teoria della respirazione non lascerà più niente a desiderare..

Terminerò con una riflessione consolante. Non è necessario per essere benemerito dell'umanità, e per pagare il suo tributo alla patria, l'essere chiamato a quelle pubbliche luminose funzioni, che concorrono all'organizzazione ed alla rigenerazione degl'Imperi: il Fisico può parimente nel silenzio del suo laboratorio e del suo gabinetto esercitare delle funzioni patriottiche: egli può sperare colle sue operazioni di diminuire la massa dei mali che affliggono la specie umana, e di accrescerne le allagrezze e la felicità; e se per le nuove strade che si sono aperte non contribuisce che a prolungare di qualche anno o di qualche giorno la vita media degli uomini, potrebbe aspirare ancora al titolo glorioso di benefattore dell'umanità.

SUL-

SULLA TRASPIRAZIONE  
DISSERTAZIONE INEDITA  
DEI SIGNORI  
LAVOISIER e SEGUIN  
DIRETTA  
A VINCENZO DANDOLO

*E dallo stesso portata dal francese nell'italiano  
idioma .*



## SULLA TRASPIRAZIONE.

**I**o spiegai in una Memoria, che lessi all'Accademia in pubblica adunanza il dì 13 Novembre prossimo decorso, come la macchina animale era governata da tre Regolatori principali:

La respirazione, che produce nel polmone, e forse in tutto il corso della circolazione, una specie di combustione che leva continuamente al sangue del carbonio e dell'idrogeno, e che per mezzo della decomposizione dell'aria vitale somministra la quantità di calorico necessaria per la conservazione del calore animale:

La traspirazione, che porta via dell'acqua e che combinandola colla quantità di calorico necessaria per discioglierla nell'aria circostante, cagiona un raffreddamento continuo, e impedisce che l'individuo prenda un grado di temperatura superiore a quello che ha fissato la natura:

La digestione, che somministra pel tubo intestinale acqua, idrogeno e carbonio, che rende abitualmente alla macchina animale ciò che questa perde per la traspirazione e per la respirazione, e che finalmente rigetta al di fuori per evacuazione il resto dei materiali che la natura non ha potuto impiegare nell'economia animale.

Gli effetti di queste differenti cause variano in ragione d'una infinità di circostanze, anche in limiti molto stesi; e per variabili mezzi ap-

pun-

punto, di cui tratto tratto si compensano gli effetti, essa perviene a quello stato di equilibrio e di regolarità che costituisce lo stato di salute.

Se l'uomo si trova in un clima freddo; da una parte la respirazione si accelera, si decompone più aria nel polmone, si sprigiona più calorico, e va a riparare la perdita che si cagiona dal raffreddamento: dall'altra la traspirazione nello stesso tempo si diminuisce; si fa meno svaporazione; dunque meno raffreddamento.

Se lo stesso individuo passa in una temperatura molto più calda, succede l'effetto contrario: la natura rallenta il moto della respirazione; meno aria si decompone, meno calorico si sprigiona; una traspirazione più abbondante si stabilisce; una svaporazione più rapida leva più calorico; ed in tal guisa si stabilisce quel calore costante che riscontrasi in quasi tutti gli animali che respirano.

Finchè la variazione di questi effetti non esce dai limiti che ha fissati la natura; finchè bastano i mezzi di compensazione ch'essa impiega, l'animale è nello stato di salute; ma se la respirazione leva dal polmone più idrogeno o carbonio di quello che per mezzo della digestione si possa somministrarne; se la traspirazione ed il raffreddamento ch'essa cagiona, non tolgono tutto il calorico proveniente dalla decomposizione dell'aria vitale che si opera nel polmone; se infine la riscossione non è eguale alla spesa, l'economia animale è ben presto alterata; il sangue cangia di qualità e vi perde sì per eccesso che per mancanza o d'idrogeno, o di carbonio, o di entrambi ad un tratto.

Io feci vedere, come in tali occasioni la natura accelera o ritardi il moto della circolazione:  
com'

com' essa accresca o diminuisca la quantità di sangue che passa in un dato tempo nel polmone: con qual' energia essa lotti contro gli ostacoli, e come giunga sovente a superarli quando non sia disturbata nel suo cammino.

Ho fissata l' attenzione dell' Accademia nella prima Memoria principalmente sopra i fenomeni della respirazione. Oggi le presenterò, unitamente al Sig. Seguin, alcune riflessioni ed alcuni fatti sopra i fenomeni della traspirazione, e passerò successivamente a rivedere in altre Memorie tutti i fenomeni delle altre funzioni animali.

Si dà il nome in generale di traspirazione ad una emanazione principalmente di acqua che si esala continuamente dal corpo degli animali; che sfugge alla vista, e che non diviene sensibile se non se col mezzo di sperienze delicatissime, e quando ella cessa soprattutto di essere tenuta in dissoluzione nell' aria.

Non succede questa emanazione dai pori della pelle soltanto; si esala parimente una quantità considerabile di umidità dal polmone ad ogni espirazione. E siccome questa seconda specie di traspirazione è sottoposta a leggi particolari, noi distingueremo la traspirazione cutanea, cioè quella che si fa dalla pelle, dalla traspirazione polmonaria.

Santorio è il primo che abbia intrapreso una serie di sperienze sopra la traspirazione: prima di lui gli effetti di questa funzione animale erano piuttosto sospettati che conosciuti.

Egli si poneva su d' una sedia adattata ad una bilancia che porta il suo nome, e determinava la quantità della traspirazione dalla perdita di peso ch' egli provava.

Ma

Ma quest'uomo giustamente celebre, sì commendabile pel suo zelo e per la sua pazienza, a quale noi abbiamo l'obbligazione di averci aperta la carriera, mancava d'una folla di cognizioni riservate ad altri secoli; non si conoscevano allora i fenomeni della respirazione, la formazione dell'acqua e dell'acido carbonico che l'accompagnano; s'ignorava ancora ch'esistessero due sorti di svaporazione nell'aria, l'una che ha luogo per la semplice combinazione del calorico coll'acqua, l'altra che avviene per la combinazione dell'idrogeno coll'ossigeno dell'aria che formano dell'acqua.

Santorio privo di queste cognizioni ha confuso tutti gli effetti: ha riguardato come semplice un risultato compostissimo; in modo che le sue sperienze possono soltanto servire di base ad una teoria della traspirazione.

Si possono applicare queste medesime riflessioni alle sperienze fatte dal Sig. Dodard, delle quali l'Istorico dell'Accademia, Sig. di Fontanelle, ci ha conservati i principali risultati.

Unitamente al Sig. Seguin mi trovai costretto a ripigliare tutto il travaglio di Santorio. Avevamo tre effetti da esaminare, quelli della traspirazione cutanea, quelli della traspirazione polmonaria, e quelli della respirazione; ed il metodo analitico, il solo che possa servire di guida nelle sperienze, c'insegnava ch'era d'uopo trovare dei mezzi di separare questi effetti, ed interrogare, per così dire, una dopo l'altra le tre cause che li producono.

Una veste di taffetà intonacata di gomma elastica, che non lascia penetrare nè l'aria nè l'umidità, ci ha servito a separare tutti i fenomeni della traspirazione insensibile da quelli della respirazione. Il Sig. Seguin entrava in questa spe-

specie di veste o sacco che si chiudeva per di sopra la testa con un forte legaccio; una canna che si adattava alla sua bocca, e che si saldava con mastice sopra la pelle in maniera da non lasciar fuggire veruna porzione di aria, gli dava la libertà di respirare.

Tutto ciò che apparteneva alla respirazione, succedeva con questo mezzo al di fuori dell'apparecchio; tutto ciò che apparteneva alla traspirazione, succedeva al di dentro.

Pesandosi prima di entrare nell'apparecchio, e dopo di esserne uscito, la differenza dava la perdita di peso dovuta all'effetto riunito della respirazione e della traspirazione.

Pesandosi qualche momento dopo di essere entrato nell'apparecchio, ed alcuni istanti prima di uscirne, si aveva la perdita di peso dovuta solamente agli effetti della respirazione.

Noi non insisteremo qui sopra i fenomeni che appartengono alla traspirazione cutanea, fenomeni che ci fu facile il seguire e l'osservare con questo nuovo mezzo; essi dipendono principalmente dalla densità più o meno grande dell'aria, dal suo grado di temperatura, dal suo stato di aridità o di umidità. Santorio erasi accorto di una parte di queste cause di variazione. Muniti di migliori strumenti, noi ne abbiamo meglio determinati gli effetti; e riserbiamo per un'altra Memoria, a cui saranno annesse le Tavole, le particolarità dei risultati che abbiamo ottenuti.

Ma la separazione degli effetti della traspirazione polmonaria da quella della respirazione presentavano difficoltà molto più grandi; e noi ci troviamo perciò costretti, per farci intendere, a richiamar qui alcune circostanze poco co-

no-

nosciute, che hanno luogo durante la respirazione.

Bisogna sapere primieramente, che stilla di continuo nei bronchi un umore viscoso, che si separa dal sangue, che si feltra attraverso le membrane del polmone, e che quando è troppo abbondante, forma la materia degli sputi. Questa materia analizzata si trova essere principalmente composta di acqua, d'idrogeno e di carbonio.

Quest'umore è quello che trovandosi sommanente diviso al momento in cui esce dai pori estremamente fini delle membrane polmonarie, si discioglie nell'aria introdotta nel polmone per l'atto della respirazione: si sa che la dissoluzione di quest'idrogeno e carbonio nell'aria vitale è accompagnata da una formazione di acido carbonico e di acqua; che l'aria vitale ossia il gas ossigeno vi si decompone anch'esso, e che quindi si opera una vera combustione; finalmente si comprende che queste operazioni debbono essere ajutate dal grado medesimo di calore ch'essa eccita, come avviene in ogni combustione, la quale una volta cominciata, continua da se stessa e senz'altro soccorso, finchè vi si somministra dell'aria vitale e del combustibile.

Giacchè l'acido carbonico, che in tal guisa si formò nell'atto della respirazione, è nello stato di gas, si comprende facilmente, come esso sia spinto al di fuori per l'azione del polmone nel momento della respirazione; ma non va così dell'acqua che si forma nello stesso tempo: questa si accumulerebbe ben presto nei bronchi, se la natura non avesse un mezzo per evacuarla, ed ecco quello ch'essa impiega. L'aria entra fredda nel polmone, e n'esce con un calore quasi

quasi eguale a quello del sangue; l'aria calda discioglie più acqua che l'aria fredda; ed in ragione di questo accrescimento di forza dissolvente porta seco l'acqua esistente nel polmone.

Quest'acqua, come si vede è di due specie :  
1. Quella che stilla coll'idrogeno carbonato colla materia degli sputi, è l'acqua della traspirazione polmonaria propriamente detta . 2. Quella che si forma dalla combinazione dell'ossigeno dell'aria coll'idrogeno, è l'acqua della respirazione.

Egli era importante il conoscere la quantità rispettiva di queste due porzioni di acqua, e noi vi siamo pervenuti. I mezzi che abbiamo impiegati, sebbene semplici nella speculazione, hanno però presentate estreme difficoltà nella pratica: consistono questi nel far passare l'aria della respirazione per un lungo tubo per due terzi pieno d'un sale deliquescentissimo, grossolanamente contuso qual è l'acetito di potassa volgarmente chiamato terra fogliata di tartaro. Si pesa questo sale nel tubo medesimo avanti e dopo la sperienza, e l'accrescimento di peso dà la quantità di acqua ch'è stata assorbita dal sale nelle espirazioni.

Fa d'uopo che l'apparecchio in cui si opera, sia disposto in maniera che si possa misurare con grand'esattezza e la quantità di aria avanti e dopo la sperienza, e la quantità di acido carbonico che si è formato. Noi faremmo degl'inutili sforzi per dare un'idea di questo apparecchio senza l'ajuto di figure. Il Sig. Seguin inoltre si propone di darne una descrizione particolare.

Egli è evidente, che conoscendosi in questa sperienza la quantità totale di acqua uscita dal polmone, e la quantità di acido carbonico forma-

mato, si rende facile il determinare con un calcolo semplicissimo la quantità di acqua ch'è dovuta alla traspirazione polmonaria. Ma dobbiamo far osservare, che si suppone nella soluzione di questo problema, che tutta la quantità di acido carbonico che si sprigiona a ciascuna espirazione, sia il prodotto d'una combinazione del carbonio coll'ossigeno dell'aria, tanto se questa combinazione si operi, come è probabile, intieramente nel polmone, quanto se vi si cominci solamente, e si termini in seguito nel corso della circolazione.

Se così fosse, cioè a dire se l'acido carbonico che si sprigiona per mezzo della respirazione, fosse un prodotto della digestione, bisognerebbe attribuire ad un'altra causa il consumo di gas ossigeno che ha luogo nell'atto della respirazione; bisognerebbe supporre che si formasse più acqua nel polmone; e la traspirazione polmonaria si troverebbe diminuita di tutta la quantità di acqua che saremmo forzati di attribuire a questa formazione.

Risulta da queste riflessioni, che il problema è indeterminato, e può ammettere varie soluzioni; ma non è questo il momento di discutere queste quistioni spinosissime che richieggono nuove sperienze, e ci terremo quindi provisionalmente alla soluzione che ci parrà la più probabile.

L'accrescimento di virtù dissolvente che l'aria acquista scaldandosi nel polmone, basta il più delle volte per evacuare per via di dissoluzione le due porzioni d'acqua, che abbiamo distinte, cioè quella che proviene dalla traspirazione polmonaria, e quella che si è formata dalla combinazione dell'ossigeno e dell'idrogeno; la natura però

però impiega anche in questo caso dei mezzi di compensazione considerabili . Se la quantità di acqua che stilla attraverso le membrane dei bronchi , è troppo abbondante : se l'aria della respirazione già caricata dell'acqua che si è formata , non è in istato di discioglierla malgrado gli sforzi d'una respirazione più accelerata , e malgrado l'accrescimento di calorico che ne risulta e che aumenta la virtù dissolvente dell'aria , l'eccedente si espettora per mezzo della tosse e si rigetta per mezzo degli sputi .

Si comprende, quanto tutte queste cause debbano influire sopra i fenomeni della respirazione; che questa deve accelerarsi, o ritardarsi per un bisogno macchinale ; che devesi tantosto formare più acqua, tantosto più acido carbonico ; che la traspirazione polmonaria può essere accresciuta, o diminuita per una infinità di circostanze. Santorio era lontano dal sospettare tutte queste cause, e quand' anche le avesse conosciute, l'apparecchio che da lui s'impiegava , e che dava appena l'esattezza delle once nelle pesate, non gli avrebbe permesso di valutarle .

Non si può non istupire allorchè si considera, che sopra sperienze, si osa dirlo, tanto grossolane, valenti Medici abbiano principalmente fondato, come osserva l'Istorico dell'Accademia, la loro teoria e la loro pratica . Allora appunto si conosce quanto sieno preziosi quegli stabilimenti pubblici , che radunano ad epoche determinate i dotti attaccati ad ogni genere di scienze ; e si ravvisa appunto allora, che gli spiriti si perfezionano colla discussione, ed anche colla contraddizione ; che le scienze lontanissime in apparenza le une dalle altre, s'illuminano reciprocamente ; e che finalmente divenuto questo metodo comune a

tutte le scienze , si forma lo spirito d'analisi .

Dopochè una Società nascente, già celebre fino dalla sua prima età , ha portato nelle sue operazioni questo spirito di analisi, la medicina, da lungo tempo stazionaria, ha cominciato a partecipare del movimento rapido che questo secolo di filosofia ha impresso a tutte le scienze . Nel seno, e sotto gli occhi della società di Medicina , si sono fatte quasi tutte le scoperte moderne relative all'economia animale; essa le ha tutte accolte; e noi ci affrettiamo anche di pubblicare, che il soggetto trattato in questa Memoria è uno di quelli ch'essa propose per prezzo , e ci consoliamo , se abbiamo potuto facilitare le fatiche di coloro che vorranno concorrervi.

Abbiamo creduto in questa prima Memoria dover limitarci a dare un'idea generale del metodo che ci ha diretti nella nostra fatica: le Tavole di sperienze non possono essere intese in una rapida lettura , e quelle che ci proponiamo di pubblicare , non sono per anche compiute ; ci contenteremo dunque di presentar qui sommariamente i nostri principali risultati .

La perdita di peso , che prova un individuo , che non si abbandona a penosissime personali fatiche , varia da undici grani per minuto fino a 32 , cioè in ventiquattr'ore dà una libbra , 11 once , 4 grossi fino a 5 libbre ; (1) nella totalità di questo effetto sono confusi gli effetti della traspirazione cutanea, della traspirazione polmonaria, della respirazione .

Pren-

---

(1) 5 libbre di Parigi fanno libbre 8 , oncia 1 , dramme 2 , e grani 15 sottili veneti .

Prendendosi uno stato medio di questa perdita, per quanto però quest'oggetto può comportarlo, si vede che la perdita di peso totale che si fa, è di 18 grani per minuto; e supponendosi ch'essa continuasse uniformemente sopra questo piede, sarebbe di 1 oncia, 7 grossi per ora, e 2 libbre, 13 once in ventiquattr'ore (1).

Di queste due libbre, 13 once appartengono alle traspirazione cutanea . . . 1 libbra 14 once ed agli effetti della respirazione. , . . 15

---

Totale 2 libbre 13 once

---

Considerandosi gli effetti della respirazione sempre nella supposizione media suddetta, si trova che un uomo consuma in ventiquattr'ore 36,000 pollici cubici di aria vitale, cioè circa 21 piedi cubici di aria vitale, ovvero 31 oncia.

Che di questa quantità, ne è impiegata a formare dell'acqua un poco più di piedi cubici . . . . . 12

ed a formare dell'acido carbonico

un poco più di . . . . . 8

---

Totale piedi 20 cubici

---

Che il volume di gas acido carbonico che si sprigiona, è di 14832 pollici cubici, cioè circa 5 piedi cubici e mezzo; che pesa in totale una libbra, due once, un grosso e 69 grani.

I qua--

---

(1) 2 libbre e 13 once di Parigi fanno libbre 4, once  $6\frac{2}{3}$  sottoni venete.

I quali sono composti di  
 Carbonio 4 once 6 grossi 48 grani  
 Ossigeno 11 once 3 grossi 21 grani

Totale

Che il peso dell'acqua che si forma, è di  
 1 libbra, 5 once, 6 grossi, 23 grani i quali sono  
 composti

D'Idrogeno libbra — once 3 grossi 1 grani 24  
 D'Ossigeno . . . . . 1 . . . . . 2 . . . . . 4 . . . . . 71

Totale Libbra 1 once 5 grossi 6 grani 23

Che la quantità di acqua che si sprigiona tut-  
 ta formata per la traspirazione polmonaria, è di  
 7 once.

Che finalmente unendosi insieme:

1. L'acqua che si sprigiona in venti-  
 quattr'ore per la traspirazione cutanea,  
 ch'è di . . . . . lib. 1 on. 14 gros. - gr.-

2. Quella che si sprigiona per la traspirazio-  
 ne polmonaria, ch'è . . . . . " — " 7 " —

3. La quantità di car-  
 bonio che si consuma  
 nello stesso tempo ch'è di „ — „ 4 : 6 : 48 —

4. Finalmente la quan-  
 tità d'idrogeno, ch'è di „ — „ 3 : 1 : 24 —

Si ha per la perdita  
 di peso totale, che pro-  
 va un uomo in venti-  
 quattr'ore . . . . . lib. 2 on. 13 : — : —

Noi lo ripetiamo ancora qui per evitare ogni  
 equivoco: questi risultati non sono esatti che in  
 una

una supposizione, che ci pare probabile. Questa è una delle soluzioni d'un problema indeterminato, che noi risolveremo in una maniera più rigorosa per via di eliminazione (3); e con nuove sperienze, con un'analisi più esatta della materia che stilla nei bronchi, e con esami particolari sulla digestione, leveremo probabilmente ogni incertezza in questo argomento.

Una circostanza osservabilissima, che prova con quale attenzione la natura sia rivolta a stabilire le compensazioni che noi abbiamo tante volte indicate, ella è, che senza appigliarsi a prendere ogni giorno la medesima quantità di nutrimento, e senza astringersi ad un genere di vita determinato ( purchè gli alimenti si prendano ad ore incirca regolate, e si evitino gli eccessi ) lo stesso individuo, dopo essersi aumentato di tutto il nutrimento che ha preso, ritorna tutti i giorni dopo la rivoluzione a un di presso di ventiquattr'ore al medesimo peso che aveva un giorno prima; se questo effetto non ha luogo, l'animale è in uno stato di sofferenza o di malattia.

Basta dunque, per adempiere all'intenzione della natura, evitare gli eccessi: nè vi si adempie certamente col soggettarsi, come faceva Santorio, ad una regola troppo uniforme e troppo rigorosamente calcolata; si sa che questo celebre uomo aveva adattata la sedia sopra cui prendeva il suo cibo all'estremità del braccio d'una bilancia; quando avea preso la quantità di nutrimento,  
che

---

(3) *Eliminazione*, voce di cui si fa grand'uso nell'Algebra, niente altro significa che ommissione di certe quantità che si distruggono in un calcolo, fatta ad oggetto di ridurlo a tutta la sua semplicità.

che avea preliminarmente determinata, la sedia rompeva l'equilibrio, e discendendo non gli permetteva più d'arrivare a ciò ch'era sopra la tavola.

Avrebbe dunque fatto d'uopo, in questo sistema regolamentario, fissare inoltre tanto la somma dei movimenti che ogni individuo potrebbe darsi, quanto regolare le affezioni dell'anima; avrebbe fatto d'uopo impedire all'atmosfera ogni cambiamento di gravità, all'aria la proprietà di caricarsi di più o meno di umidità, alla circolazione di accelerarsi, ed alle stagioni di succedersi.

La quantità degli alimenti deve variare in ragione di tutte queste cause, che sono elleno stesse variabili; ed essa non si può determinare colla bilancia: la misura è in noi stessi; cioè l'appetito ed il bisogno.

Non possiamo stancarci di ammirare quel sistema di libertà generale, che la natura sembra aver voluto stabilire in tutto ciò che ha rapporto agli esseri viventi dando loro la vita, il moto spontaneo, una forza attiva, dei bisogni, delle passioni. Essa non ha loro interdetto di farne uso: ha voluto che fossero in libertà di usare ed anche di abusare; ma prudente e saggia ha posto da per tutto dei regolatori; ha fatto camminare la sazietà in seguito del piacere. Se l'animale eccitato dalla qualità o dalla varietà de' cibi ha oltrepassato il limite che gli era stato segnato, sopraggiugne l'indigestione ch'è ad un tratto il preservativo ed il rimedio, e la purga ch'essa opera, ed il disgusto che succede, ristabiliscono ben presto l'animale nel suo stato naturale.

L'ordine morale ha, non meno che l'ordine fisico, i suoi regolatori: e se fosse altrimenti, già

già da lungo tempo le società umane non esisterebbero più, o piuttosto non sarebbero esistite giammai.

Noi non abbiamo esaminato finora se non se quello che corre nello stato di salute, cioè nello stato in cui tutte le compensazioni stabilite dalla natura si fanno con facilità e senza sforzi. Dessa è più grande e più sorprendente ancora, quando è costretta a lottare contro degli ostacoli; e qui appunto noi proponiamo di seguirla. Abbiamo già acquistato più che conghietture sopra la causa d'un numero di malattie: sopra i mezzi di secondare gli sforzi che fa la natura per guarirci; ma prima di azzardare una teoria, ci proponiamo di moltiplicare le osservazioni, di portare le nostre ricerche sopra i fenomeni della digestione, sopra l'analisi del sangue nello stato di salute e di malattia. Noi metteremo a contribuzione i fasti della medicina, i lumi e la sperienza dei dotti Medici, che ci circondano: e non oseremo attaccare il Colosso antico e venerato dei pregiudizj e degli errori se non quando potremo comparire armati di tutti gli strumenti necessarj.

NOI

46  
NOI RIFORMATORI

Dello Studio di Padova.

CONcediamo Licenza ad *Antonio Zatta* Stampator di *Venezia* di poter ristampare il Libro intitolato: *Trattato Elementare di Chimica del Lavoisier traduz. dal Francese di Vincenzo Dandolo*; osservando gli ordini soliti in materia di Stampe, e presentando le Copie alle Pubbliche Librerie di Venezia, e di Padova.

Dat. li 3 Aprile 1792.

( *Giac. Nani Cav. Rif.*

( *Zaccaria Vallaresso Rif.*

(

Registrato in Libro a Carte 283 al Num. 12.

*Marcantonio Sanfermo Seg.*







