

Tavola generale

delle materie principali contenute in questo trattato
della Chimica.

Pagina	Pagina
Introduzione	1
Proprietà fisiche e chimiche	2
Parti costituenti dei corpi	3
Corpi semplici	4
Affinità chimica	5
Affinità elettiva (adesiva)	5
" semplice	6
" doppia (disposta)	6
" predisponente	7
" catalitica	7
Delle Operazioni le più importanti, del loro scopo e degli apparati, che vi sono in uso	8
Lo sminuzzamento	8
La conversione in forma liquida	9
La soluzione	9
La liquefazione	10
La svaporazione	10
La cristallizzazione	11
La precipitazione	11
Il disseccamento ed asciugamento	12
La decantazione	12
La filtrazione	13
L'edulcorare o il lissiviare	13
La distillazione e la sublimazione	14
La rettificazione	14
La distillazione secca	15
Dei luti, o de' impasti meccanici, i quali servono od a garantire i fragili o fusibili strumenti dalla rottura e dalla fusione, od a ritenere nei vasi e negli apparecchj i vapori ed i fluidi elastici aeriformi, che nelle operazioni si sviluppano, e che si vogliono raccogliere	15
Dei fornelli, o degli strumenti, che si ricerchino per eseguire le operazioni per la via secca, ed in generale poi tutte quelle a temperatura elevata, che si dicono a caldo	16
Chimica speciale	17
Introduzione	17
Corpi organici ed inorganici	18
Gli elementi e le loro combinazioni principali	18
Corpi semplici	19
Metalli, Metalloidi	19
Ossidi, cloriti, solfiti	19
Acidi	20
Basi	20
Ossidi indifferenti	20
Sali	21
Acidi idrogenici	21
Misura degli elementi d'affinità di combinazione	22
Leggi delle proporzioni costanti nelle combinazioni, e teoria sulla grandezza relativa delle molecole di corpi	23
Nomenclatura chimica e dichiarazione dei corpi semplici e composti	26

Parte I.

Delle sostanze semplici o indecomposte e delle combinazioni inorganiche.

	Pagina		Pagina
Sostanze semplici aeri-		Dello zolfo	58
formi	28	Zolfo ed ossigeno	61
Del gas ossigeno	—	Acido solforoso	—
L'ossidazione (la combustione)	30	Acido solforico	62
La riduzione	—	Reazione dei sali solforosi	65
Del gas idrogeno	—	Acido solforico ed ammoniaca	66
Idrogeno ed Ossigeno	32	Zolfo ed idrogeno	—
Del gas fulminante (tonante)	33	Gas epatico ossia idrogeno sol-	
Dell' Acqua	—	forato	67
Dell' Azoto	35	Acido idrosolfurico, Ammonio	
Azoto ed Ossigeno	—	solfurico	69
Acido nitrico	—	Zolfo e carbonio	72
Idrato d' acido nitrico	36	Solfuro di carbonio	—
Acido nitrico rosso fumante	37	Del selenio	—
L'ossidulo d' azoto	38	Del fosforo	—
L'ossido d' azoto	39	Fosforo ed ossigeno	74
Gas acido nitroso	—	Acido ipofosforoso	—
Aria atmosferica	40	Acido fosforoso	75
Azoto ed Idrogeno	—	Acido fosforico	—
Ammoniaca	41	Reazione dei sali fosforici	77
Sale ammoniaco	—	Fosforo ed idrogeno	77
Della reazione dei sali d'Am-		Del boro	—
moniaca	43	Del silicio	78
Del carbonio	—	Acido boracico	—
Carbonio ed Ossigeno	44	Sale boracico	—
Ossido di carbonio	—	Reazione dei sali boracici	—
Acido carbonico	45	Acido silicico	79
Sale carbonico	—	Sale silicico	—
Reazione dei sali carbonici	—	Reazione dei sali silicici	—
Acido carbonico ed ammoniaca	46	Sguardo indietro alle sostanze	
Carbonio ed Idrogeno	48	semplici metalloide e dalle	
Aria infiammabile estremamente		loro combinazioni	80
fetida	—	Sostanze semplici metalliche	81
Il gas oleoso	49	Metalli fragili	—
Del gas cloro	—	Metalli duttili	—
Metalli clorici	50	Metalli a calcinarsi	82
Cloro ed ossigeno	52	Metalli leggieri	—
Acido sub-clorico	—	Metalli alcalini	—
Clorico	53	Del potassio, o calio	82
Cloro ed idrogeno	—	Protossido di potassio	83
Acido muriatico acqueo o acido		Cali caustico secco o disciolti	
idroclorico	54	pura	—
Reazione dell' acido idroclorico	—	Sale di potassa	84
Acqua regia	55	Reazione dei sali di potassa	—
Ammonio muriatico	—	Cali carbonico neutro	86
Del bromio	56	Cali nitrico	89
Del jodio	—	Cloruro di potassio	91
Del fluore	57	Ipclorito di calio	—
Fluore ed idrogeno	—	Clorato di potassa	92
Acido fluorico	—	Bromuro di potassio	—

	Pagina		Pagina
Solfuro di potassio	92	Terra argillosa sulfurica	119
Mono-solfato di potassa	93	Allume	120
Bisolfato di potassa	—	Terra argillosa silicica	121
Silicato di potassa	94	Solfato idrato di potassa e	
Del natrio, o sodio	—	d'alluminio	122
Ossido di soda (natrio) . . .	—	Specie d'argilla	122
Nitrato di soda	95	Lavori d'argilla (Stoviglie)	123
Cloruro di sodio	—	Porcellana	124
Solfuro di natro	96	Majolica	126
Solfato di soda	97	Stoviglie di terra cotta	—
Fosfato di soda	—	Mattoni, o quadrelli . . .	127
Fosfato di soda ammoniacale	98	Reazione di sali di terra ar-	
Mono-carbonato di soda	—	gillosa	129
Bicarbonato di soda	101	Metalli pesanti	—
Natro acido boracico	—	Del manganese	
Silicato di natro	102	Ossidulo di manganese	130
Il vetro	—	Sali d'ossidulo di manganese	—
Del litio	104	Ossidulo di manganese sul-	
Del bario, o plutonio di Clark	105	furico	—
Ossido di bario	—	Ossidulo di manganese car-	
Nitrato di barite	—	bonico	—
Cloruro di bario	106	Cloruro di manganese	131
Solfuro di bario	—	Ossido di manganese	—
Solfato di barite	107	Iperossido di manganese	—
Carbonato di barite	—	Acido manganese	—
Reazione dei sali di barite	108	Iper-acido manganese	132
Dello strontio	—	Reazione dei sali d'ossidulo	
Del calcio	—	di manganese	—
Ossido di calcio, o calce	—	Del ferro	—
Calcio nitrico	110	Ossidulo di ferro	133
Calcio di cloro	111	Sali d'ossidulo di ferro	134
Calce di cloro	—	Ossido di ferro	—
Calcio di fluore	112	Itrato d'ossido di ferro	—
Calce sulfurica	—	Sali d'ossido di ferro	—
Calce fosforica	113	Ossido d'ossidulo di ferro	135
Calce carbonica	—	Acido di marte	—
Calce silicica	114	Cloruro di ferro	136
Reazione dei sali di calce	—	Clorito di ferro	—
Del magnesio	114	Solfuro di ferro	—
Ossido di magnesio o magnesio	—	Persolfato di ferro	—
Sali magnesiaci (Sali di terra		Ossidulo di ferro sulfurico	137
talcosa)	115	Ossido di ferro sulfurico	138
Sale amaro nitrico	—	Ossidulo di ferro carbonico	—
Magnesio di cloro	—	Lavori per metter in opera	
Sale amaro sulfurico, sale d'In-		il ferro	139
ghilterra	—	Ferro grezzo	—
Magnesia pura fosforica	116	Ferro depurato, o pretto	140
" " carbonica	—	Acciajo	—
" " silicica	117	Reazione dei sali d'ossidulo	
Reazione dei sali amari . . .	—	e d'ossido di ferro	141
Metalli fluidi (terrosi) . . .	—	Del cobalto	142
Dell'alluminio	—	Ossidulo di cobalto	—
Terra argillosa o cretosa	118	Sali d'ossidulo di cobalto	—
Itrato di terra argillosa	—	Ossido di cobalto	143
Sale di terra argillosa	119	Cloruro di cobalto	—

	Pagina		Pagina
Ossidulo di cobalto nitrico	143	Leghe del rame	161
Lo smalto	—	Ossidulo di rame	162
Reazione dei sali d'ossidulo di cobalto	144	Ossido di rame	—
Del nichelio	—	Sali d'ossido di rame	—
Ossidulo di nichelio	—	Ossido di rame nitrico	163
Ossido di nichelio	—	" sulfurico	—
Sali d'ossidulo di nichelio	—	Ammoniaca d'ossido di rame	—
Reazione dei sali d'ossidulo di nichelio	145	sulfurico	164
Dello zinco	—	Ossido di rame carbonico	—
Ossido di zinco	146	Cloruro di rame	165
Sali d'ossido di zinco	—	Cloride di rame	—
Ossido di zinco nitrico	—	Sulfuro di rame	—
Ossido di zinco sulfurico	147	Sulfide di rame	—
Ossido di zinco carbonico	—	Reazione dei sali d'ossido di rame	167
Cloride di zinco	—	Dell' antimonio, o stibio	—
Zinco e zolfo	148	Ossido d'antimonio	167
Reazione dei sali d'ossido di zinco	—	Acido antimoniaco	—
Del cadmio	—	Sali antimonici	—
Del piombo	149	Ossido d'antimonio antimonico	168
Ossido di piombo	—	Cloride d'antimonio	—
Itrato d'ossido di piombo	150	Ossido d'antimonio di cloride d'antimonio	169
Sali d'ossido di piombo	—	Percloride d'antimonio	—
Il minio	—	Sulfide d'antimonio	—
Ossido di piombo nitrico	151	Antimonio di zolfo quintuplo	170
" " sulfurico	—	Reazione dei sali d'ossido d'antimonio	—
" " carbonico	—	Dell' arsenico	—
Biacca, o cerussa	—	Acido arsenicoso	171
Ossido di piombo silicico	153	Acido arsenicico	172
Piombo di cloro	—	Gas idrogeno arseniurato	—
Piombo di zolfo	—	Sulfuro d'arsenico	—
Reazione dei sali d'ossido di piombo	154	Sulfide d'arsenico	—
Dello stagno	—	Sali arsenicosi ed arsenicici	173
Ossidulo di stagno	155	Ossido di rame arsenicoso	—
Sali d'ossidulo di stagno	—	Cali arsenicico doppio	—
Ossido di stagno	—	Reazione dei sali arsenicosi ed arsenicici	—
Sali d'ossido di stagno	156	Del cromo	174
Cloruro di stagno	—	Ossido di cromo	—
Cloride di stagno	157	Acido cromico	175
Sale doppio composto d'antimonio muriatico e di stagno	—	Sali d'ossido di cromo	—
di cloro	—	Sali cromici	—
Sulfuro di stagno	158	Cali cromico	—
Sulfide di stagno	—	" " doppio	176
Reazione dei sali d'ossidulo e d'ossido di stagno	—	Ossido di piombo cromico	—
Del bismuto	159	" " mezzo	177
Ossido di bismuto	—	Reazione dei sali d'ossido di cromo e dei sali cromici	—
Sali d'ossido di bismuto	—	Del mercurio, o idrargirio	178
Ossido di bismuto neutro e basicamente nitrico	160	Ossidulo di mercurio	179
Del rame	161	Ossido di mercurio	—
		Sali d'ossidulo e d'ossido di mercurio	—

	Pagina		Pagina
Ossidulo di mercurio nitrico	179	Reazione dei sali d'ossido d'argento	—
Ossido di mercurio nitrico	—	Dell'oro	188
Ossidulo di mercurio cromatico	180	Ossido d'oro	—
Cloruro di mercurio	—	Cloride d'oro	189
Cloride „ „	181	Oro di zolfo	—
Joduro „ „	—	Polvere d'oro di cassio	—
Jodide „ „	182	Reazione del cloride d'oro	—
Solfuro „ „	—	Del platino	190
Sulfide „ „	—	Polvere nera di platino	—
Cinnabro	183	Precipitato spugnoso di platino	—
Reazione dei sali d'ossidulo e d'ossido di mercurio	—	Ossidulo di platino	191
Dell'argento	184	Ossido di platino	—
Ossido d'argento	185	Cloride di platino	—
„ „ nitrico	—	Sale ammoniacale di platino	—
Argento di cloro	186	Reazione del cloride di platino	192
Argento di zolfo	187		

Parte II.

Dottrine generali delle combinazioni organiche.

	Pagina		Pagina
Parti costituenti delle sostanze organiche	193	Colla	206
Radicali composti	194	La concia	207
Combinazioni generali organiche prive d'azoto	195	Concia di cuoio grosso	208
Idrati di carbonio	—	Concia di pelli in alluda	—
La fibra di pianta	196	Concia a guisa di camoscio	—
Il cotone da fuoco	—	Fermentazione spiritosa	—
Il collodio	197	Spirito di vino raffinatissimo	209
La farina d'amido	—	Spirito di vino raffinatissimo alcalizzato	—
Lo zucchero	198	Vino	211
Lo zucchero di canna	—	Birra	212
Lavori per far uso dello zucchero di barbabietola	199	L'arte di far la birra	—
Zucchero d'uva	201	Acquavite	214
Reazione dello zucchero di canna e d'uva	202	L'arte del distillatore d'acqua-vite	—
Zucchero di latte	—	Rum	216
Gomma e mucillagine	203	Arrack	—
Destrino	—	Liquori	—
Aracino	204	Ossido d'etile (etere)	—
Bassorino	—	Liquore anodino minerale di Hoffmann (spirito sulfurico etereo)	217
Cerasino	—	Trasformazione dello spirito di vino in aceto	—
I corpi pettinei	—	Preparazione dell'aceto e fermentazione accelerata per mezzo del lievito	218
Combinazioni generali organiche azotose	—	Itrato d'acido acetico	219
I corpi proteini	205	Acido piro-legnoso	—
Albumino	—	Sali acetici	220
Fibrino	—	Alcali minerale acetico	—
Caseino	—		
Materie viscoso	206		

	Pagina		Pagina
Cali acetico	220	Acidi organici	—
Ammoniaca acetica	—	Acido ossalico	233
Calce acetica	—	Sali ossalici	—
Terra argillosa acetica	221	Ammoniac ossalico	—
Ossidulo ed ossido di ferro acetico	—	Cali ossalico neutro	234
Ossido di piombo acetico (zuccherato di saturno)	—	Cali ossalico acidulo	—
Aceto di saturno	—	Cali ossalico	235
Ossido di rame acetico neutro	—	Acido tartarico (acidità vinosa)	—
Ossido di rame acetico basico (verderame)	222	Cali tartarico doppio	—
I grassumi	223	Acido tannico	236
Olii pingui	—	Acido quercitanico	—
Grasso strutto	—	Materiali di concia	—
Sevo, o sego	—	Acido gallaceo	—
Composizione dei grassi	—	Acido racimolico	—
Lavori per aver untumi animali	224	Acido citrico	239
Untumi vegetali	—	Acido malico	—
La purificazione dell' olio	—	Acido di formica	—
Olii asciuganti	225	Acido succinico ed acido benzoico	—
„ non „	—	Acido urico	240
Vernice	—	Alcaloidi (Basi organiche)	—
Saponi	226	Principj coloranti	241
Saponeria (ranno)	—	Lacca	—
Sapone alcalino	227	Indaco	—
Sapone di Cali	—	Acido sulfindilico	—
Trasformazione del sapone di Cali in sapone di Natron	228	Indaco solubile	242
Acidi pingui	—	Disossidazione dell' indaco azzurro	243
Acido stearico	229	Concie d'indaco	—
Olii eteri	230	Ciano e le sue combinazioni	245
Olii di fermento	—	Acido cianico	—
Olii d'abbrucciaticcio	—	Ammoniac cianico anomalo (ureo)	246
Lavori per aver gli olii eteri	231	Itrato di ciano	—
Ragie	—	Ciano ed i metalli	—
Sapone di ragia	200	Cali di ciano	—
Vernice di ragia	—	Ferro di ciano	247
Ragie di gomma	—	Combinazioni doppie del ciano coi metalli	—
Cacciù (gomma elastica)	232	Cali di ciano ferrigno	—
Gutta percha (gomma gettania)	—	Acido prussico	248
		Cali di ciano ferrido	—

