

---

# REJESTR RZECZY

*w pierwszym Tomie zawartych.*

---

Przemowa do edycyi pierwszey	iiij
Przemowa do edycyi drugiey	vji
W <sub>STĘP</sub>	<i>Karta</i> 1
I Powinowactwo	6
II Narzędzia Chémiczne	20
III Ciała nierozłożone czyli tak nazwane proste	55
IV Światło	36
V Ciepło	39
VI Rozpuszczenie, osady, krystalizacya	64
VII Siarka	73
VIII Diament czyli węglík	75
IX Fosfor	77
X Saletroród i gaz saletrorodny	79
XI Wodoród i gaz wodorodny	81
XII Kwasoród i gaz kwasorodny	92

XIII Łączenie się ciał palnych z kwasorodem, palenie, ogień	97
XIV Dalsza nauka o paleniu się. Rozbiór Atmosfery	110
XV Kwaszenie ciał palnych i kwasy w powszechności	122
XVI Niedokwasy tak w ogólności iak i w szczególności	129
<i>Niedokwasy węglowe</i>	150
<i>Niedokwasy fosforyczne</i>	153
<i>Niedokwasy saletrorodne</i>	154
<i>Niedokwas wodorodu czyli woda</i>	158
XVII Ciała kwaśne pojedyncze	147
<i>Podkwas i kwas siarczany</i>	148
<i>Kwas i podkwas saletrowy</i>	156
<i>Kwas węglowy</i>	163
<i>Kwas i podkwas fosforyczny</i>	168
XVIII Kwasy których zasady mniéj znaiome	172
<i>Kwas, nadkwas i przekwas solny</i>	172
<i>Kwas flusspatowy</i>	182
<i>Kwas Boraxowy</i>	185
<i>Kwas saletrosolny</i>	186
XIX Jstoty alkaliczne	188



.....

Potaż 189

Soda 193

Ammoniak 195

XX Ziemie 198

Krzemionka 200, Glinka 202, Cyrkona 304, Glucyna 204, Jtria 205, Baryta 206, Stroncyana 209, Wapno 211, Magnezya 214.

XXI Sole 215

*Sole alkaliczne* 224

Siarczan potażowy 223, Siarczan kwaśny Potażu 225, Siarczan sody 226, Siarczan ammoniakalny 227, Podsiarczan potażu 228, Podsiarczan sody 229, Podsiarczan ammoniakalny 229, Saletran potażu czyli saletra 230, Saletran sody 233, Saletran ammoniakalny 234, Podsaletrazy 236, Węglan potażu 236, Węglan potażu alkaliczny 237, Węglan sody 238, Węglan ammoniakalny 239, Fosforan potażu 239, Fosforan sody 240, Fosforan ammoniakalny 242, Fosforan sody ammoniakalny 242, Podfosforan potażu 244, Podfosforan sody 244, Podfosforan ammoniakalny 244, Solan potażu 245, Solan sody, sól zwyczajna kuchenna 246, Solan ammoniakalny 247, Przesolan potażu 249, Przesolan sody 251, Przesolan ammoniakalny 251.

*Zapalanie się ciał palnych z solami poprzedzającymi i saletrą: Teorya detonacyi. Teorya prochu.* 252

*Dalsze opisanie soli Alkalicznych* 258

Flusspat potażowy 258, Flusspat sody 258, Boran potażu 259, Boran sody, 259 Boran ammoniakalny 261.

**XXII Sole ziemne** 261

Siarczan Barytyczny 261, Siarczan stroncyany, 262, Siarczan wapienny 263, Siarczan magnezyi 266, Siarczan Magnezyi ammoniakalny 267, Siarczan glinkowy 268, Siarczan kwaśny glinkowy 269.

*Pyrofor* 272

Siarczan cyrkony 274, Siarczan Glucyny 274, Siarczan Jtryi 275, Podsiarczan baryty 275, Podsiarczan wapienny 276, Podsiarczan stroncyany 276, Podsiarczan magnezyi 276, Podsiarczan glinkowy 277, Saletran Barytyczny 277, Saletran wapienny 278, Saletran stroncyany 279, Saletran magnezyi 280, Saletran glinkowy 280, Saletran Glucyny 281, Saletran Jtryi 281, Węglan barytyczny 282, Węglan stroncyany 282, Węglan wapienny 283, Węglan magnezyi 283, Fosforan wapienny 286, fosforan baryty 287, Fosforan magnezyi 288, Fosforan glinki 289, Podfosforan wapienny 289, Podfosforan magnezyi 290, Solan barytyczny 290, Solan stroncyany 291, Solan wapienny 292, Solan magnezyi 293, Przesolan barytyczny 295, Przesolan stroncyany 295. Przesolan wapienny 295, Flusspat wapienny 296.

**XXIII Kombinacye ciał z siarką i wodorem siarczystym** 298



## ~~~~~

### S i a r c z y k i

Siarczyk potażu i sody 300, Siarczyki wodorodne potażu i sody 301, Wodosiarczyki potażu i sody. Siarczyk wodorodny ammoniakalny 303, Siarczyk wapienny 304, Siarczyk baryty 305 Siarczyk Magnezyi 306.

<i>Podsiarczan sody siarczysty</i>	308
XXIV Łączenie się fosforu z ciałami	312
XXV Metalle w ogólności	314
XXVI Metalle kruche mogące się zamieniać w kwasy	324
<i>Arszenik</i>	324
<i>Kwas Arszenikowy</i>	330
Arsenian potażu 322, Arsenian sody 333, Gaz wodorodny arsenikowy 335.	
<i>Tunsten</i>	336
<i>Kwas Tunstenowy</i>	337
Tunstan potażu 340, Tunstan sody 341, Tunstan ammoniakalny 341, Tunstan wapienny 341, Tunstan baryty 342.	
<i>Molybden</i>	345
<i>Kwas molybdenowy</i>	344
<i>Chrom</i>	346
<i>Kwas chromiczny</i>	348
<i>Chromian potażu</i>	349

<i>Kolumb i Kwas Kolumbowy</i>	350
<b>XXVII Metalle</b> kruche niemogące się nigdy doskonale ukwasić	351
<i>Kobalt</i>	351
<i>Bizmut</i>	359
<i>Manganez</i>	364
<i>Uran</i>	371
<i>Tytan</i>	374
<i>Ziemia</i>	377
<i>Antymon</i>	379
<i>Tantal</i>	394
<i>Ceres</i>	395
<i>Jrys</i>	398
<i>Osmium</i>	400
<i>Rhodium</i>	403
<b>XXVIII Metalle</b> w pół-ciągłe	405
<i>Zynk</i>	405
<i>Żywe srebro</i>	414

Solan żywego srebra przekwaszony 424, Solan żywego srebra 426, Przesolan żywego srebra 429, Siarczyk czerwony 431.

<b>XXIX Metalle</b> doskonale ciągłe, łatwo do stanu niedokwasów przechodzące	432
<i>Cyna</i>	432



~~~~~  
W. POLSKARSKI AKADEMICKI  
Ołów 439

Zelazo 449

Miedź 466

Solan Miedzi 473

Nikiel 482

Nikolan 486

**XXX Metalle doskonałe ciągle i trudne**

do zamiany w niedokwasy 488

Srebro 488

Złoto 500

Platyna 510

Pallas 511