

Protoxidü de stannumü . . . . .	SnO;
Acidü metastannicü . . . . .	Sn <sup>5</sup> O <sup>10</sup> , 10HO;
Acidü stannicü . . . . .	SnO <sub>2</sub> , HO;
Stannatü de protoxidü de stannumü . . . . .	Sn <sup>2</sup> O <sup>3</sup> =SnO, SnO <sup>2</sup> ;
Matastannatü de protoxidü de stannumü . . . . .	Sn <sup>6</sup> O <sub>n</sub> =SnO, Sn <sup>2</sup> O <sup>10</sup> .

#### HYDRATU DE PROTOXIDU DE STANNUMU. SnO, HO.

Hydratul de protoxidü de stannumü se prepară tracă-  
tînd protochlorurü de stannumü prin ammoniacü, saş ma-  
vine prin carbonatü de potassъ saş de sodъ; se deraşe  
acidü carbonicü, şi protoxidul de stannumü hidratatü  
se precipită.

Acest corp este alb, nesolubil în apă; kînd se în-  
călzesc se fepit de aer, atîncî şi pe de apa sa şi se trans-  
formă în protoxidü anhidru.

Hydratul de protoxidü de stannumü poate avearola  
de acid; se disolvă prea lesne în potassъ şi sodъ şi for-  
mă stannitü, dar şi pe de solubilitatea sa în alcali  
devenind anhidru; de aceea kînd se evaporă kiar în gol  
o disoluţie de hidratü de oxidü de stannumü în potassъ,  
alcali cel de prisos deshydrată oxidul de stannumü la care-  
care pînt al concentraţiei, şi adăre precipitaţiei proto-  
xidului de stannumü anhidru ce se depune adesea în kris-  
tale voluminoase.

Daка se evaporă repede o disoluţie de protoxidü  
de stannumü în potassъ concentratü şi кз prisos, se formă  
şi stannatü alcalinü şi se deposit de stannumü metalic:  
 $2KO, SnO = Sn + KO, SnO + KO.$

#### OXIDU DE STANNUMU ANHYDRU, SnO.

Acest oxidü este nesolubil în apă şi în disoluţiile  
alcaline întinse; se disolvă lesne în acidü; încalzit în  
contactul aerului, se înflacăre ca easka, şi se transformă  
în acidü stannicü.

Deşi modül săş de preparaţie, are proprietăţi fisi-