

phorată, și formă o combinație care are pentru formă  
( $\text{SnCl}_2$ ),  $\text{PhH}^3$ . (D. H. Rose).

Se combină cu chlorurul de sulf și cu ammoniacul.  
Doct. DD. Kuhlmann și Lewy, bichlorurul de stannum  
poate a se uni cu un mare număr de corpuri organice, pre-  
cum eterii, esenția de mirdale amare, etc.; acești compoziții  
vor fi examinate tractând despre chimia organică.

Combinația de bichlorur de stannum și de etherul  
sulfic decompunse prin D. Kuhlmann și analizată prin D.  
Lewy, are pentru formă ( $\text{C}^4\text{H}^6\text{O}$ ) $_2$ ,  $\text{SnCl}_2$ .

Întrebuințări. — Bichlorurul de stannum în-  
tre în compoziția de stannum; se întrebă  
cează spre a prepara pinzela ce treze a primi colo-  
rile-avre, și mai cu seamă spre a face colorii de  
aplicație. În comerț se designă sub nume de oximuri  
de stannum.

#### SULFURI DE STANNUMU.

Sulfur și stannumul se combină în proporțiile ur-  
matoare: protosulfur  $\text{SnS}$ , sesquisulfur  $\text{Sn}_2\text{S}_3$ , bisul-  
fur  $\text{SnS}_2$ .

Acești corpuri corespund, precum se vede, la oxidi de  
stannum.

#### PROTOSULFURU DE STANNUMU. $\text{SnS}$ .

Acest sulfur este negru și nesolubil în apă; acidul  
chlorhidric concentrat îl dizolvă dezințind acidul sulf-  
hidric curat.

Protosulfurul de stannum treze și în privit ca o  
sulfobază puternică; în efect, se combină cu un mare număr  
de sulfuri, și formă niște compoziții în care se pare  
a avea rolul de bază: ast-fel sînt sulfocarbonatul de stan-  
num ( $\text{SnS}, \text{CS}_2$ ), sulfarseniatul de stannum ( $\text{SnS}, \text{AsS}^5$ ), etc.

Acest sulfur se dobîndește prin cale zmedă, pre-  
cipitînd o sare de protoxid de stannum prin acidul  
sulfhidric; spre a-l prepara prin cale uscată, treze a