

dește dește Vauquelin, prin calo ăskată, înkălzind că 2 părți de sulfă 1 parte de platină dibisat, să 1 parte de chlorură de platină ammoniacală.

Se produsce pe calo ămede în acție acidului sulfhydrică să a sulfurul alcalină asupra protochlorurului de platină.

Ce prepară bisulfurul pe calo ămede, tractând chlorură de platină, săă chlorură îndoită de platină și de sodium, prin acidă sulfhydrică săă printre'ăă sulfură alcalină.

Acest sulfură este neră; înkălzit între'ăă bas înkis, lăsată jumătate din sulful săă, și se transformă în protosulfură.

Acidul azotitică îl descompune săă inflexionă căldură, șiă skimă în sulfată de deutoxidă.

Se dissolve simpat în sulfuri alcalină, прекătă și în alkali și în carbonati solubilă, formând sulfo-sătură che se descompun prin acidi.

#### SĂURĂ DE PLATINU FORMATE PRIN KOMBINAȚIEA PROTOXIDULUI III A BI-OXIDULUI DE PLATINU CU OXACIDI.

Protoxidul de platină formă săără necriatalisabilă că acidul azotitică și sulfică.

Azotatul de bi-oxidă de platină este necriatalisabil, săăpătă înkis. Se produsce prin ăsnipea directă a bi-oxidului de platină că acidul azotitică, săă descompunind sulfatul de platină prin azotatul de barită. Dissoluția întinsă a acestei săări este galvenă cărată.

Azotatul de bi-oxidă de platină ia înkă la ăștere cănd se atacă prin acidul azotitică aliaje de platină aurifere căprințind o mare cantitate de argintă. Formă, săără îndoite că azotati de potasă și de sodiu.

Se dobindesc sulfatul de bi-oxidă de platină înkălzind pășintel acidul azotitică fămător că sulfurul de platină, și evaporind amestecătăra pînă la ăskăcăne spre aroni prisosă de acidul azotitică. Se poate iatăcă prepara descompunind bi-chlorurul de platină prin acidul sulfică.