

prî 16 părăzi de oxidă de mercură, și se toarnează atârcea a căzut che să se păsească în rezervă, spre a destrăge oxicyanurul format.

Cyanurul de mercură poate fi întâi dobândit prin îndată se arată 2 părăzi de cyanoferrură de potasiu și 15 părăzi de apă și 3 părăzi de sulfat de deutoxid de mercură; se formează sulfat de potasiu, cyanură de fieră, și cyanură de mercură che cristalizează prin răcirea lăvoarei.

#### SULFURU DE MERCURU.

Sulful formă, ca mercurul, năște compoziție che corăpindă la oxidă, și care are astăzi formația:  $Hg^2S$  și  $HgS$ .

#### PROTOSULFURU. $Hg^2S$ .

Protosulfurul de mercură, asemenea ca protoxidul de mercură, este prea puțin stabil; se descompune ca o mare înlesnire, în mercură și în bisulfură; cind se examinează ca lăpa, atunci se vede adesea înțepătătă glorie de mercură.

Acest corăpă este nerăbă, nesolubil în apă, solubil în sulfuri alcalini, și are rolul de sulfo-bastă; se descompune prin căldură în mercură și în bisulfură. Se prepară tăpindă ca pînătăra azotată de protoxid de mercură într-o disoluție de sulfură de potasiu, sau și în stropind protochlorură de mercură ca o disoluție de sulfură alcalină. Poate fi întâi dobândit leșne precipitate acetatul de protoxid de mercură prin acidul sulfhydric; trebuie să se spere ca apă răceșe să se evapore în gol, fără a întreba căldură.

#### DEUTOSULFURU DE MERCURU. $HgS$ .

Acest sulfură se ciampă ordinariamente cinabru cind este în mase cristaline, și vermilion cind este dibisat.

Deutosulfurul de mercură există și doar stări iso-