

se înkălzi stannumă și sulfă, și se păstrează și a o înkălzi că o noză cǎsătitate de sulfă pînă ce amestecătăra să intre în tompe.

SESQUISULFURU DE STANNUMU. Sn_2S_3 .

Acest corpu este fără importanță; se dobîndește înkălzinănd pînă la roșie întărikuat protosulfură de stannumă și din prisoane de sulfă.

BISULFURU DE STANNUMU. SnS_2 .

Acest sulfură poate și dobîndit prin calcară și printr-o calcară și mediu.

Se prepară prin calcară și mediu trătiind o disoluție de bichlorură de stannumă prin acidul sulfhydrică.

Bisulfurul de stannumă dobîndit astfel este galben-măslinat, nesoluabil în apă, solubil în potasă, și precipitat din această disoluție prin acidi.

Bisulfurul de stannumă dobîndit prin calcară și printr-un nume de Aură mussifă.

Spre a' l prepara, se amalgamează 12 p. de stannumă și 6 p. de mercură. Se punesează amalgama căză 7 p. de fluoare de sulfă, și 6 p. de sare ammoniacă. Se introducă amestecătăra între un matras de sticla, și se înkălzește închisă pînă la roșie întărikuat între o baie de nisip, pînă când să nu se mai deragă abări albi. Se formează sulfură și bichlorură de mercură ce se volatilizează împreună, și se găsește în fundul balonului și se sprijină cristalin de aspir și sus.

Acest corpu este galben ca aurul; cristalină în fizica sa este frumoasă și cincăgonală, totuși la puțină, neatacabilă prin toată acizi, acizi de ana regală.

Înkălzi pînă la roșie cănd se îndoiesc greutățile sale de nitru, facă de se arde o explozie vioalentă, și formează atunci sulfatul și stannatul de potasă.

Bisulfurul de stannumă se componează din sulfacidă și sulfatul, și se combină cănd sulfacida este.

Se disolvă în