

nia, kristalisat în prisme romboïdale oblice. Este solid, de un frumos roșu înkis, nesolubil în apă.

Sulfurul acesta trezese a fi considerat ca un sulfacid; se zărește lesne ca sulfuri alcalini spre a forma sulfosururi. Se descompune prin potas; în acest caz se formează arsenit de potas, sub-sulfur de arsenic As^2S care se precipită, și o combinație solubilă de bisulfur de arsenic și de sulfur de potasium.

Reștergul poate să se prepare artificialmente înkălzind o amestecătură de un ekvivalent de arsenic și de doi ekvivalenți de sulfur, sau o amestecătură de doi ekvivalenți de acid arsenios și de cinci ekvivalenți de sulfur. Dăpt aceea se cărept prin distilație.

TRISULFURU DE ARSENICU. (ORPIMENT). AsS^3 .

Acest sulfur corăspunde pentru compoziția sa ca acidul arsenios AsO^3 . Se găsește în natură, kristalisat în lame galbene și lăcătoare; forma sa este ca prisma oblică. Este mai tot-d'ăuna amestecat de acid arsenios.

Orpimentul este solid, de o frumoasă culoare galbenă. Inkălzit într-un vas înkis, încetează a se topi, și se zăblimă dăpt aceea.

Inkălzit în kontakt cu aerul, arde ca o flăcără șerbă și se transformă în acid sulfur și în acid arsenios. Acidul azotic și apă regală îl descompun.

Trisulfurul de arsenic este un sulfacid prea puternic: se combină cu toți sulfuri alcalini, se disolvă în alcali cei fixi, în ammoniac, și gonesce prin febere acidul carbonic din carbonati alcalini, prodăkind sulfosururi și arsenit.

Orpimentul preparat prin cale uscată este nesolubil în apă; ca toate acestea se disolvă într-însa în cantitate mică kind s'a preparat prin cale zmedă; este mult mai puțin veninos decât acidul arsenios: de aceea s'a propus a se întrebăința disoluțiile de acid sulfurhidric spre a combate otrăvirile prodăse prin acidul arsenios.

Preparație. — Trisulfurul de arsenic se do-