

vorîș destul de mare pentru ca să se kondense mai înainte de a fi în kontakt cu pereții recipientului. D. Soubeiran întrevăzîndu-se drept condensator o fîntînă de pîres ce comuника printre altele latăral prea scurtă cu vasul destilatorîș.

Fiînd-cu protochlorurul de mercurî kăprinde tot d'azna oare-care kăantitate de bichlorurî de mercurî care este o otravă prea activă, este neapărat a scoate acest din zămă corp prin spălături; ordinariamente se spală mercurul cel dăruce pînă ce apa să nu mai precămite prin acidul sulfhidricî.

Protochlorurul de mercurî fiînd nesolubil, se poate încu prepara prin precipitație, traktînd o sare de protoxidî de mercurî prin acidul chlorhidricî sau printre altele chlorurî solubil.

BICHLORURU DE MERCURU. — SUBLIMATU CORROSIFU. HgCl_2 .

Acest corp este alb mătăsos ca atlasul, transparent; savoarea sa este încreditoare și neplăcută; roșește țărnesolul; trebuie a-l konsidera ca o otravă prea violentă. Este mai volatilă decît protochlorurul de mercurî. După D. Poggiale, 100 părți de apă la 10° disolvă 6,57 de bichlorurî; la 20° disolvă 7,39 p.; la 50° , 11,34 p.; la 80° , 24,3 p., și la 100° , 53,96 p. Este mai solubil în alcool decît în apă; se disolvă în 3 p. de alcool reche. Eterul sulfurî îl disolvă lesne și-l ia kiar din apă.

Bichlorurul de mercurî kristaliză în alcool; forma sa primitivă este prisma dreaptă romboidală; kristalele dobîndite prin sșelimățiune sînt oktaedri rektangularî. În amîndouă cazurile, kristalele sale sînt anhidre. Pisat cu mercurî, se skimă în protochlorurî. Se deskomuна la temperatură ordinarie prin zincî, ferî, cuprumî. Nu se deskomuна prin acidul sulfurî, sau acidele acesta lăkrează foarte încet asupra lui, kiar la cald.

Acidul azoticî, și mai cu seamă acidul chlorhidricî, îl disolvă lesne fără a-l face să sșere vre o alterație.