

П р е п а р а ц и е . — Se prepară protochlorurul de antimoniū :

1^o. Distilând 1 parte de antimoniū căz 2 p. de bichlorurū de mercurū ;

2^o Disolvând sulfurul de antimoniū în acidul chlorhydricū : $Sb_2S_3 + 3HCl = Sb^3+ + 3HS$;

3^o Atacind antimoniul printr-o apă regală formată de 1 p. de acidū azoticū și 4 p. de acidū chlorhydricū, evaporiind disoluțiea pînă la uscăciune și distilând pesidul ;

4^o Distilând o amestecătără de sare marină și de sulfatū de antimoniū ;

5^o Făcind să treacă chlorū asupra antimoniului să și sulfurului de antimoniū căz prisos.

Î n t r e v e c i n c ă r i . — Chlorurul de antimoniū se întrevinează în mediciină ca caustic ; poate săzjă și ca zăpada (apă) mășkătăriile de căinī tărbăci.

Amploarei se săzjesc că din săză spre a bronză țevile de păshă : formă ne săpăfașă armei sătăcată, metalic, care apără ferea de o oxidație că vremea.

PERCHLORURU DE ANTIMONIU. Sb^3Cl^5 .

Acest corp corpăsindă la acidul antmonicū ; este alături săză pădintel gălbenă, lăvodă și prea volatil ; răspindindă la aer pînde fum alături spător. Apară transformă mai întîi într-un hydrată cristalin, și lă descompune săză aceea în acidū antmonicū : $Sb^3Cl^5 + 5H_2O = Sb_2O_5 + 5HCl$.

Perchlorurul de antimoniū se spune că este ammoniacul și că acidul sulfhydricū.

Sulfurul de antimoniū trăcată la cald prin chlorū săzat se skimbă, săză D. H. Rose, într-un compus care are formula Sb_2Cl_5 , $3S_2Cl$. Acest corp este alături, polverulent și se descompune la 300° în chlorū, în chlorurū de sulf și în protochlorurū de antimoniū.

Se prepară perchlorurul de antimoniū încălzind antimoniul pedos în săpătătără tîrziu într-un căprant de chlorū săzat. Se întrevinează sătăcată apătă asemenea căzătătă la preparațiea chlorurilor de phosphorū.

НАРОДЕН МУЗЕЙ В. - ТРНОВО