

și deaște acidu chlorhydricu. La o temperaturu romie, o kantitate konsiderabilu de protochloruru de stannumu trece la distilacie, și nă rîmine în vasul distilatoriu dekit o zrmă de acidu stannicu.

Protochlorurul de stannumu trațe mîlt a absorbi oxigenul saș chlorul snpe a se transforma în acidu stannicu saș în bichloruru de stannumu, de aceea se și întreprințează ka desoxidant saș dechlorurant. Absorbere prea penede oxigenul kind este zmed, se transformă în bichloruru de stannumu și într'zn kompleks nesolabil de bichloruru și de acidu stannicu. Kind se tractă prin acidul azoticu, prodăce azurî pătlanțu, și se scimbă în acidu metastannicu.

Protochlorurul de stannumu operă pedăcșiea complexu a zni mare nătmă de oxidu, ast-fel prekăm oxidu de antimoniu, de zincu, de mercuru și de argintu. Prodăce asemenea acidi arseniosu și arsenicu, și adăce în minimumu de oksidacie oxidu de cuprumu, de feru, de manganesu, acidi tungsticu și molybdicu, etc. Protochlorurul de stannumu formă în disoluțiuile de auru zn precinitat vrsn (părpăru a lui Cassius). Fače de trece bichlorurul de mercuru, d'o-kam-dată în stape de protochloruru, și dăpă aceea în stape metaliku.

Gazul ammoniacu formă kă protochlorurul de stannumu o kombinație care s'a signalat de D. Persoz.

І n t p e v z i n ț ă r ı. — Protochlorurul de stannumu, ce se nămește adesea în comerțiu s a p e d e s t a n n u m u, slăjește a prepara părpăru lui Cassius.

Traktat prin acidul azoticu, formă kombosicșiea de stannumu a v ă p s i t o r i l o r. Slăjește în fabricațiea pînzelor zăgrăvite, saș ka mordant, saș ka desoksidant enerțik. De aceea se întreprințează snpe a prodăce desemnеле челе албе ne kîmpări colorate prin sesqui-oxidul de feru. Lăkrează într'achelăș kîp asșura kîmpărilor galvanene înkise colorate prin peroxidul de manganesu.

Protochlorurul de stannumu întră și în preparațiea albastrului și a verdelii de aplicație, și în învieerea roșăului țărcesku.