

Chlorurū de aurū. — Nă dz precipitat.

Zincū. — Precipitat de stannumū.

Chlorurul de aurū și sulfhydratul de amoniacū sînt cei doi reactivi ce se întrevădîncează kă preferenț șpre a rețnoașe ștarea de oksidajie a stannumulū.

#### PROTOCHLORURU DE STANNUMU. SnCl.

Se dobîndeșe chlorurul de stannumū anhidru, înkълzind stannumū într'zn kșrant de raz acidū chlorhydricū, saș distilînd o amestekătър de părці egale de bichlorurū de mercurū și de stannumū.

Șpre a prepara protochlorurul de stannumū prin cale șmedъ, se disolvъ stannumul în acidul chlorhydricū ferșinte; se deгаде hydrogenū ал kърșia miros este fetid: lîkșoarea se evapоръ pînz la kristalisație. Șpre a гръби disolvъșiea stannumulū în acidul chlorhydricū, se adaоръ ачi din timp în timp o mikъ kșantitate de acidū azoticū.

Chlorurul de stannumū anhidru este ștrълъçitor, de o șпърșъръ știkлоașъ: introdъs într'zn flakon de chlorū, se inflakъръ într'insъ, transformîndș-se în bichlorurū de stannumū lîkșid. Este volatîl, și se distîlъ la o temperatъръ de zn poșъ алъ. Chlorurul de stannumū hydratatū poate kristalisa în oktaedri volъminoși; se deпъne kite odatъ dintp'o disolvъșie ачidъ în lame ka de mica și ștrълъçitoare. Se гъșeșe kristalisat în comerçîș în аче transparente.

Protochlorurul de stannumū are o șavoare știpikъ; este prea solъbil în апъ, și se disolvъ într'insa prodъkînd zn șpig konsiderabil: kînd se întinde de апъ disolvъșiea sa, disolvъșiea se deșkompъne în chlorhydratū de chlorurū de stannumū ce ștъ în disolvъșie, și în o kombînajie ne-solъbilъ de oxidū de stannumū și de chlorurū nă deșkompъs kare are pentpъ formълъ SnCl, SnO. Șn prisos de ачid împedikъ ачеaștъ deșkomposiție.

Chlorurul de stannumū se deпъne din disolvъșiile șale în ștare hydratatъ; are pentpъ formълъ: SnCl, 2H<sub>2</sub>O. Kînd se inkълzeșe, se deșhydratъ; dar o parte se deșkompъne