

BICHLORURU DE STANNUMU. SnCl_2 . ЛИКЪОАРЕ FUMANTЪ,
А ЛЪИ LIBAVIUS.

Se preparъ bichlorurul de stannumŭ în stape anhydru, 1° înкълзінd o amestекътърѣ de 4 пърдї de bichlorurŭ de mercurŭ ши de o parte de stannumŭ амалгамат; 2° съзнінd ла зп кърant de chlorŭ зскат stannumul інкълзїт псдїтел.

Sppe a'л доsінdї în stape de hydratŭ, se адъче a тpeче chlorŭ кз прїсос інтр'о disолъдїе de protochlorurŭ de stannumŭ, саѣ маї вїне се disолвѣ stannumul інтр'о апъ регалъ фъкът кз зп mare прїсос de acidŭ chlorhydricŭ.

Perchlorurul de stannumŭ anhydry este неколор, лїкзїд; ръснїндеше фзм алъ комбїнїндъ-се кз апа кзпрїнсъ ін аер: ачеастъ пропрїетате а фъкът de і s'a dat нъме de лїкзоаре фзмantъ а лъї Libavius.

Bichlorurul de stannumŭ este маї dens декїт апа; се poate distїла фърѣ ка сѣ еprobe дескомпозиїе; пентъл сѣѣ de ферbere este de 120°. Densitatea sa de абър, determinatъ prin D. Dumas, este de 9,2.

Ape o mare афинатe pentрѣ апъ, ши се комбїнѣ кз ачест лїкзїд кз деражемeнт de кълдърѣ, formїнд зп hydratŭ кристалїсавїл каре аре pentрѣ формълъ: $\text{SnCl}_2 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$. Ачесте кристале перд 3 екзївалендї de апъ прїн зскъчїжне ін гол (D. Lewy).

Disолъдїеа perchloruruluї de stannumŭ се дескомпъне ін parte прїн евапораїе, дераже acidŭ chlorhydricŭ, ши ласъ зп deposit de acidŭ stannicŭ.

Alcoolul дескомпъне bichlorurul de stannumŭ продъкїнд subchlorurŭ de stannumŭ ши de etherŭ.

Este провавїл кз есїстъ o комбїнагїе de acidŭ chlorhydricŭ ши de acidŭ metastannicŭ. Ін ефект кїнд се disолвѣ acidŭ metastannicŭ ін acidŭ chlorhydricŭ, се доsїндеше o лїкзоаре каре, прїн адъораре de зп прїсос de acid, ласъ а се денъне зп пречїнїтат алъ нъ кристалїн, преа дїферїт de hydratul bichloruruluї de stannumŭ.

Bichlorurul de stannumŭ poate денъ D. Dumas, абсорбї acidul sulfhydricŭ: се комбїнѣ кз hydrogenul phos-