

ACIDU METASTANNICU (1).

S'a dat nume de acidu metastannicu acidulu che ia năştere în acţia acidulu azoticu aşupra stannumului.

Acest acid, ăscat în aer sek, are pentru kompozitie: $\text{Sn}^{\text{b}}\text{O}^{\text{lo}}, 10\text{HO}$; esnăş kîţ-va timp la o temperatăr de 100° , perde 5 ekvivalenti de apă, şi devine atănuţi $\text{Sn}^{\text{b}}\text{O}^{\text{lo}}, 5\text{HO}$.

Este alb, kristalin, nesolăbil în apă, şi în acidi azoticu şi sulfuricu întinşi; acidul sulfuricu monohidratatū ia disolvă în proporţie konsiderabilă; ačeastă kombinaţie nă se destrăbe niči prin apă niči prin alkool. Acidul metastannicu poate asemenea să se zănească kă oare-kare nămătr de oxidu opranici.

Acidul metastannicu preparat prin acidul azoticu este de tot nesolăbil în ammoniacu; dar dacă se disolvă în potassă şi se prechnită printr'ăni acid, devine celatinos şi solăbil în ammoniacu; în ačeastă stare kăprinde mai măltă apă dekîţ kînd este kristalin; prin čea mai zăoară zăkăčişne, săđ kiar printr'o ferbere de kîte-va minste, se deshydrată şi revine la modifikăciea nesolăbilă în ammoniacu.

Acest acid se pare a forma kă apa mai măltă hidrată če ađ proprietăđi difepite; ačestă hidrată nepd de tot apa lor kînd se încălzesc, kiar de desăbt de pouă.

METASTANNATI.

Mălt timp s'a admis kă acidul metastannicu aăea pentru formăltă: SnO^{r} ; dar este probat astăzi kă ačeastă formăltă nă presentă ekvivalentă acidulu metastannicu, şi kă kăantitatea de acidu metastannicu če satătră ăni ekvivalent de apă este $\text{Sn}^{\text{b}}\text{O}^{\text{lo}}$. Acest acid mai are încă şi par'ikălaritatea remarkabilă de a se kombina kă vasele nămai în stare de hidrată, şi de a forma sărbări če kăprind tot d'ăşna oare-kare kăantitate de apă če nă o nepd dekîţ deskomponăndă-se. Metastannati ađ pentru formăltă čenerală $\text{MO}, \text{Sn}^{\text{b}}\text{O}^{\text{lo}}, 4\text{HO}$.

(1) Fremy, Recherches sur les acides metastannique et stannique.