

și'l transformă în antimoniată de protoxidă de antimoniu (acidă antimoniosă).

Kind este hidratată, пошеге тѣсносолѣ, și se dissolvă înчет ла рече în potassă și ammoniacă; dissoluția sa este în kontra prea repede съвт инфлѣнца кълѣри.

Se dobîndеше în stape de hidrată: 1° traktînd antimoniul prin apa regală, кѣпринзînd зп prisos de acidă azotică; 2° тѣрпînd în апѣ perchlorurul de antimoniu: $Sb^2Cl^5 + 5HO = Sb^2O^5 + 5HCl$; 3° deskomпъznînd printr'zn acidă antimoniatul de potassă.

Hydratul de acidă antimonică, preparat prin челе доз din зрмѣ metode, are pentрѣ komposiție: $Sb^2O^5, 4HO$.

Nișе черчетѣрї nozi întreprinse de кѣрînd асѣпра acidulă antimonică, demonstră къ ачест ачид, asemenea къ acidul stannică, poate exista съв доз modifikații diferite, și а forma доз класе de сърѣрї че diferă între dînsеле prin propriëtățile și komposiția lor (1).

Sa пѣстрат нѣмеле de acidă antimonică ачидѣлѣ че се prodъче атакînd antimoniul prin acidul azotică saș deskomпъznînd зп antimoniată printr'zn ачид; în timp къ ачидѣл че provine din deskomposiția perchlorurului de antimoniu prin апѣ, а primit нѣме de acidă meta-antimonică.

Ачѣлї дої ачидї diferă între dînsи нѣмаї prin desidratațiune; de ачѣа și acidul meta-antimonică се transformă în acidă antimonică съвт инфлѣнцѣле челе маї слабе.

ANTIMONIATĪ ШИ META-ANTIMONIATĪ.

Am рекѣноскѣт маї сѣс къ чеї дої ачидї stannică și metastannică нѣ ачѣаș капацитате de satșрадіе; о аsemenea diferенцѣ асстѣ între ачидї antimonică și meta-antimonică.

Antimoniati neutri се репрезентѣ întр'zn кпн генерал prin formăла MO, Sb^2O^5 , în timp къ meta-antimoniati neutri аș pentрѣ formăлѣ генералѣ: $(MO)^2, Sb^2O^5$. Acidul

1) Fremy, Recherches sur les antimoniales.