

пордѣа металълѣи, о sare de protoxidŭ saŝ o sare de deutoxidŭ.

SULFATU DE PROTOXIDU DE MERCURU. $\text{Hg}^2\text{O}, \text{SO}^3$.

Se preparŭ aчеастŭ sare инкълзид меркурŭ ин прѣсос кѣ acidul sulfurŭ; ачидѣл тревѣе а фи инкълзит да о температурѣ пѣдин инългатŭ спре а депърта профѣкдѣа sulfatului de oxidŭ de mercurŭ.

Aчеастŭ sare чере спре а се дисолва 500 п. де апѣ рече ши 300 п. де апѣ фервѣнте. Кристалѣсѣ ин прѣзме албе волѣминоасе; се дескомпѣне, сѣб инфлѣенда знеѣ кантитѣдѣи мѣчѣ де алкали, интр'о sub-sare вѣнѣтŭ каре есте несолѣбилѣ.

SULFATU DE DEUTOXIDU DE MERCURU. HgO, SO^3 .

Aчеастŭ sare се preparŭ пѣнѣнд сѣ fearѣбѣ 5 п. де acidŭ sulfurŭ кѣ 4 п. mercurŭ.

Кристалѣсѣ ин аче албе че атраг ѣмидitatea; се дескомпѣне прѣн апа рече, ши дѣ пѣщере знеѣ сѣрѣ галбене рѣбасѣкѣ каре аре пентрѣ формѣл: $(\text{HgO})_3, \text{SO}^3$, ши каре се пѣмеше turbit hŭ mineral.

O disolѣцие де acidŭ sulfhydricŭ, тѣрнатŭ интр'ѣн прѣсос де sulfatŭ де mercurŭ, продѣче ачѣ ѣн пречѣнитат алѣ, фѣлрос, формат де sulfatŭ ши де sulfurŭ де mercurŭ: $(\text{HgO})^2, \text{SO}^3, \text{HgS}$. ѣн прѣсос де hydrogenŭ sulfuratŭ дѣ пѣщере де sulfurŭ нерѣ де mercurŭ: (HgS) .

Sulfatul neutru де bi-oxidŭ де mercurŭ, HgO, SO^3 , трактат прѣнтр'ѣн прѣсос де ammoniacŭ causticŭ, продѣче о пѣлѣере алѣбѣ, зшоарѣ (turbithŭ ammoniacalŭ), каре есте форматѣ де ѣн екѣвалент де amidurŭ де mercurŭ ши де ѣн екѣвалент де sulfatŭ tribasicŭ де mercurŭ $\text{HgAzH}^2, (\text{HgO})^3, \text{SO}^3$: ачест корп есте sulfatul baseѣ ammonio-mercuricŭ. Alkali causticŭ пѣл дескомпѣн, дар monosulfurul де potassiumŭ ил атакѣ лесне.

D. Millon а констатат кѣ поате сѣ се форме прѣн акдѣа ammoniacului асѣпра sulfatului де mercurŭ, афарѣ де