

AZOTATU DE PLUMBU. PbO , AzO_5 .

Se doăndește azotatul de plumbă nestră disolvînd în acidul azotică, plumbul, oxidul saă carbonatul de plumbă.

Această sare kristaliză în oktaedri perzlați, care sînt aci opaci, aci transparenti mi tot d'azna anhydri; este nesolvabilă în alcoolă, mi se disolvă în șeante pîrău de apă rece, este mai solvabilă în apă fierbinte. Kristalele sale dekreniță kînd se pîn pe kîrbăni mi se aktivă kombăstiea.

Azotatul de plumbă se deskompone prin kăldără, mi dă naștere de oxigenă, de acidă hypo-azotică mi de un pesidă de oxidă de plumbă. Azotatul de plumbă slăjește, în laboratorii, a prepara acidul hypo-azotică.

Dăpă D. Gerhardt, există doi sub-azotați de plumbă basici prea definiți: unul este bibasică (PbO)², AzO_5 , HO , mi celălalt este quadribasică (PbO)⁴, AzO_5 , $3HO$. Cel dintăi se doăndește lesne pînînd să fearbă azotatul neutru de plumbă kă oxidă saă kă carbonată de plumbă, mi lășînd lișorile la pîcîre; se depune în kristale volăminoase, nekolore mi transparente.

Azotatul quadribasică se formă kînd se traktă azotatul neutru saă sarea bibasică print'un prisos de amoniacă, dap în kontakt kă un mare prisos de amoniacă, sarea această se transformă în hidrată de protoxidă de plumbă.

SULFATU DE PLUMBU. PbO , SO_3 .

Проприетăți. — Sulfatul de plumbă este alb, pălbărent, insinid, tot d'azna anhydru, mai de tot nesolvabilă în apă, dap destă de solvabilă în acidi pentră ka să se țină în seamă această solvabilitate, kînd se doă plumbul în analize în stape de sulfată. Acidul chlorhidrică îl deskompone mi dă naștere de acidă sulfurică liberă mi de chlorură de plumbă.

Dăpă D. Anthon, acidul sulfurică disolvă sulfatul de plumbă în kăantitate kă atita mai mare kă kît este mai