

în пългаре de temperatură care poate merge pînă la încălzirea deschenă, mi dă, lăcrînd asupra acestui acid, sulfatū de plumbū: $PbO + SO_2 = PbO, SO_3$; această proprietate este adesea întrebînăată că folos în analizele chimice supre a despărții acidul sulfosū de celelalte raze mi supre a'i apredzi proporția. Acidul plumbicū, clătīt că apă în-țъркатъ de acidū sulfosū, prodăce asemenea sulfatū de plumbū.

Măl timp s'a prīvit oxidul părece de plumbū că ăn oxidū indiferent, cе nă pătea s'ă se combină nicī că acīdī nicī că basēle.

Acum de cărînd s'a demonstrat că oxidul părece de plumbū formă că diferitele base, mi mai că seamă că potassa, nicē s'ărărī prea bine definite mi kristalisabile, mi că acest oxidū se compărtă prin ărmare că ăn ade-vărat acidū metalic (Fremy).

Preparatie. — Supre a prepara acidul plumbicū, se redăce în пълbere fină minimumul (plumbatū de protoxidū de plumbū); se amestекъ într'o canșăl de porcelană saă într'ăn matras de sticlă, că acidū azoticū în prisos întins de doă saă de trei ori greutatea sa de apă; se încălzesc amestекътăра pînă se feарь clatinind'o neînchetat; protoxidul de plumbū căprins în minimumū formă că acidul azoticū azotatū de plumbū cе se disolvă, în vreme că acidul plumbicū se despărte s'ă formă de o пълbere ărănă nesolvabilă; se spală acest precipitat pînă cе s'ă nă mai dea nimic apeī, mi se ășкь la o temperatură cе nă trevăse se treакъ peste 100°. Acest mod este cel cе se ărmeазь în ċeneral supre a prepara acidul plumbicū.

Se poate dăpă D. Levol, a se dobîndi încă acidul plumbicū încălzind înċet matră părții de protoxidū de plumbū că 1 п. de chloratū de potassă; residăл trevăse a fi spalat că apă fierbinte.

Oxidul de plumbū saă acetatul de plumbū, s'ărăns în presenția apeī la acția ărăī prisos de chlorū saă de acidū hypochlorosū, daă asemenea acidū plumbicū cе are adesea aspectăл kristalin.