

Alcali și carbonați alcalini în fața a trece d'o-kam-datъ în stare de oxichlorură, și în descompun dъпъ aceea de tot.

Препарация. — Se poate dobîndi chlorurul de plumbă disolvînd plumbul saș oxidul de plumbă în acidul chlorhidrică ferbînte; se formă iarș și d'a dreptul prin acținea chlorului asupra plumbului înkълzit pînă la roșu.

Chlorurul de plumbă poate fi preparat prin îndoită descomposiție, țernînd sare marină într'o disoluție concentrată de o sare de plumbă.

Se dobîndescă chlorurul de plumbă kristalizat pînîndul să se disolve la cald în acidul azotică saș în acidul chlorhidrică, și lăsînd să se răcească lichidul seacă închet.

OXICHLORURÎ DE PLUMBU.

Oxichlorurul de plumbă, avînd pentră formăle $PbCl$, $7PbO$, este cunoscut săv numele de galben mineral, galben de Paris, galben de Verona, galben de Tърнер, galben de Kassel.

Acest compus are o culoare frumoesă galbenă ca așră. Este prea toxică, și trece prin creșet kînd este tonit. Poate kristaliza prin răcitură în octaedri volăminosi.

Se prepară prin metoadele următoare:

1° Tonînd 1 parte de chlorură de plumbă cu 6 saș 8 părți de lithargă saș de massicotă.

2° Înkълzînd o amestecătură de 10 părți de lithargă și de 7 părți de sare ammoniacă;

3° Descompunînd sarea marină prin lithargă în prezența apei; litharga plămîdită și în stare de coacă să septulă greșită sale de sare marină se transformă într'în hidrată de oxichlorură de plumbă care este albă, și devine galbenă prea frumosă prin calcinație.

Există în natură doi oxichloruri de plumbă: PbO , $PbCl$ și $(PbO)_2, PbCl$.

Kînd se amestecă sub-săruri de plumbă cu chloruri