

de iodură de plumbă, dissolvindu-se într-o mătură prisos de reacție.

**Chromatul de potassiu.** — Precipitat galben de chromatul de plumbă neutru, devenind roșiatik și înflăcărată după prisos de ammoniac să fie de potassiu, transformându-se în chromat basic.

Prezenția materiilor organice nu împiedică stăriile de plumbă de a fi precipitate prin sulfatii sau acidul sulf-hidric.

Ferul, zincul, stannumul, precipită plumbul din disoluția sa în lame strălucitoare. Dacă se afundă, într-o flaconă care conține o disoluție întinsă de acetatul neutru de plumbă, o bucată de zinc să se împărtășească cu aceasta, se vede numai de la distanță metalică acoperindu-se de veștea cristalină de plumbă; acest precipitat se numește arborul lui Saturn. Într-o săptămână de la apărere a arborului lui Saturn, trebuie să se adauge în lichidul său o cantitate de acid acetic, spre a împiedica precipitația carbonatului de plumbă care să apară produsă prin acțiunea acidului carbonic a aerului asupra sării de plumbă care a devenit basică.

### CHLORURU DE PLUMBU. $PbCl_2$ .

Chlorurul de plumbă este alb, având solubilitatea apelor; chiar mai de 33 ori greutatea sa de apă fiind de 135 părăsi de apă. O parte din solubilitatea sa de apă se dă de către acidul carbonic.

Acest corp cristalizează în prisme aciculare excedentice sau în solzi mici. Se dissolvă în acidul sulf-hidric fără să se formeze precipitație carbonată.

Chlorurul de plumbă întră ușor în compozitul său de plumbă cornat, care se poate obține prin cristalizare a soluției sărăii de plumbă în apă.