

ла реактиви колоради. Acesta este compusul care, după nesolubilitatea sa în apă rece, slăbește adesea a caracteriza sursurile de potas și sursurile de platină.

Se descompune prin clorură și lasă în reziduu de clorură de potas și de platină.

După D. Jacquelin, când se adaugă acestei surse în clorură alcalină și se încălzesc amestecurile, se dobândește în reziduu de platină în cristale strălucitoare și perlate.

CHLORHYDRATU DE AMMONIACU ȘI CHLORURU DE PLATINU. — CHLOROPLATINATU DE AMMONIACU. $PtCl_2$, AzH_3 , HCl .

Acest compus seamănă mult cu chloroplatinatul de potas; este galben, puțin solubil în apă rece, mai solubil în apă fierbinte, și cristaliză în octaedri prin răcire. Se descompune prin clorură, și lasă în reziduu platină brută.

Acest corp are o rolă mare în fabricația platinului; slăbește a precipita platinul din soluțiile sale, și după prin calcinarea sa metalul curat.

După D. Fresenius, trebuie 26535 părți de alcoolul la 77°, 5 centesimale surse a dizolva numai o parte de chloroplatinat de amoniac. Trebuie numai 665 p. când alcoolul cuprinde 45 la 100 de apă. Acidul chlorhidric mărește puțin solubilitate.

Există încă în mare număr de chloroplatinat; cei de barium, de strontium, de magnesium, de calcium, sînt solubili, și pot cristaliza.

Cei-l-auți chloroplatinat metalici sînt în general nesolubili în apă.

SULFURĂ DE PLATINU.

Se cunosk doi sulfură de platină ce cuprind la cei doi oxidă, și care au pentru formulă: PtS și PtS_2 .

Protosulfurul este negru, nesolubil în apă; se dobân-