

DEUTOXIDU DE PLATINU. PtO_2 .

Acest oxidă anhidru este negru, hidratul său este galben brun, și seamă cu protoxidul de fier.

Se descompune de tot printre o căldură puțin înțelătată, dăruie oxigenul, și dă platină metalică. Corpul compozitivul îl redă prea ușor. Se dizolvă în acizi cei mai principali, și formează săruri colorate în brun.

Se combină cu alcalii, prin intermediul și oxidii metalici, și formează săruri în care deutoxidul de platină are rolul de acid.

Se dobîndesc oxidul de platină pînă la seară chlorurul de platină cu un prisos de potasă pînă ce precipitatul cel galben ce s'a format mai întîi se iară de tot între prisos de alcali, și precipitînd după aceea platinatul de potasă ce s'a format prin acidul acetic.

Hidratul de oxidă de platină dobîndit astfel este brun galben, se dizolvă în potasă și sodă, și formează cu aceste baze niște platinati care pot cristaliza prin evaporare. (Fremy).

După Edmond Davy, ar fi existînd un oxidă de platină intermediar între protoxidul și deutoxidul de platină.

PLATINU FULMINANTU.

Acest compozitiv compozitiv provăbilitate la argintul și la aurul fulminant; compozitivul sa nu este încă cunoscut.

Este puzerulent, de un brun închis, nu detine prin ciocnet; dar la o temperatură de 204° face de se arde o detracție foarte tare. Este nesolubil în apă, în acizi azotici și chlorhidrici; se dizolvă în acidul sulfuric.

Se poate dobîndi descompunînd chlorurul de platină amoniacal prin potasă, sau precipitînd prin amoniac sulfurat de platină.