

Chlorurul de aurŭ se combină cu acidul chlorhydricŭ spre a forma un chlorhydratŭ de chlorurŭ de aurŭ. Acest corp este prea solubil în apă, cristaliză în prisme albe, galbene ca aurul, și se descompune prin clădire, după temperatură la care s'a scris, lăsând pentru residu perchlorurŭ, protochlorurŭ de aurŭ, saŭ aurŭ metalic.

Potassa și soda caustice descompun chlorurul de aurŭ, și îl transformă în auratŭ de potass și în chlorurŭ de potassiumŭ. Acidi, și mai cu seamă acidul aceticŭ, precipită acidul auricŭ din această soluție.

Carbonati alcalini rețrează ca alcali asupra chlorurului de aurŭ.

Ammoniacul produce în soluție sa un precipitat galben de aurŭ fulminantŭ.

Perchlorurul de aurŭ tratat prin azotatul de argintŭ formează chlorurŭ de argintŭ în acidŭ auricŭ ce se precipită; lixoaarea cuprinde acidŭ azoticŭ liber. Această experiență demonstrează că acidul auricŭ nu are afinitate pentru acidi, și trebuie a se considera ca un acid metalic, pentru că rămâne în stare de libertate într'o lixoaare ce cuprinde acidŭ azoticŭ.

Aurul este precipitat din soluție sa în apă regală cu colorii diferite printru mare număr de corpuri, precum hydrogenul, oxidul de carbonŭ, carbunele, phosphorul, deoxidul de azotŭ, mai toate substanțele vegetale și animale, cea mai mare parte din metale, acidi sulfosŭ, phosphorosŭ, sulfiti, phosphiti, sărurile de protoxidŭ de mercurŭ, și sărurile de protoxidŭ de fierŭ.

Chlorurul de aurŭ este precipitat în negru prin acidul sulfuricŭ și sulfurati solubili.

Hydrogenul phosphoratŭ combină d'o-cam-datŭ chlorurului de aurŭ o față păroasă, precipită după aceea aurul în stare metalică, și formează phosphurŭ de aurŭ kind este întrebunțat în prisos.

Chlorurul de aurŭ are proprietatea de a se combina cu cea mai mare parte din chloruri alcalini, terosi și metalici, spre a forma chloro-săruri. Aceste săruri în-