

înd oxigenū, și lasă o amestecătură de potass și de aur metalic (Fremy).

Aurati de potass și de sod sunt solubili în apă; disoluția lor este galbenă vârstă; aceste săruri se descompun prin acizi și dau un precipitat galben de acid auric hidratat.

Aurati de magnesie, de zinc, etc., sunt nesolubili în apă, și pot fi preparați prin însoțire descompoziție.

OXIDU DE AURU INTERMEDIARIU.

Kiși-va chimiști admit existența unei oxiduri de aur intermediară între protoxidul de aur și acidul auric.

Acest oxidur ar fi având pentru formulă Au^2O^2 , și ar fi lăzind naștere prin reacția protochlorurului de stannum să a oare-căpura materii organice asăpă perchlorurului de aur.

D. Figuiet a mai înșințat iarși existența unei aciduri mai oxigenatului decât oxidul auric.

Aceste două grade de oxidatiune sunt puțin cunoscutte, și studiază lor reclamat și esamen poș.

AURU FULMINANTU.

Se cunosk două specii de aur fulminant; una căprinde chlor, iar cea-l-altă nu căprinde.

Aur fulminant căre nu căprinde chlor.
—Kînd se pune a dișera acidul auric cã ammoniac, atșnți se dobîndește un corp de o coloare vîntă căre detșnș, prin șocnet, prin șrepare, șșt înșenșă unei căldșri moi și adesea kiar de sine; cã toate acestea acest corp poate a fi descompus șșr detșnație, kînd se înșlezește cã de 20 săș 30 de ori șrestatea sa de sulfat de potass, de oxidul de cuprum săș de massicot.

Dșpă analizele D. Dumas, acest corp ar ștea fi reprezentat prin cele două formule șșștoare: $(AzH^3)^2, Au^2O^3$, $HO=AzH^3, Au^2Az, 4HO$.

Aur fulminant căprinzînd chlor.—