

d'azna acidă; se descompune toate sâbt influența unei călduri roșii, și lasă aurul metalic.

#### PROTOCHLORURU DE AURU. Au<sup>+</sup>Cl.

Protochlorurul de aurul este de un galben sârbed; nesolubil în apă. Este prea puțin permanent; o căldură slabă îl descompune în aurul metalic și în perchlorurul.

Lămina în fața de eprobă acesează descompoziție. Alkali precăiți dintr'înșel protoxidul de aurul.

Se prepară protochlorurul de aurul sârsnind la o temperatură de 200° aproape perchlorurul de aurul care în acest caz deșce chlorul și se transformă în protochlorul.

#### PERCHLORURU DE AURU. Au<sup>3+</sup>Cl<sup>3</sup>.

Perchlorurul de aurul este roșu brun, delicăescent, anevoe kristalisabil; este prea solubil în apă și în alcool, disoluție sa este galbenă prea înkisă.

Se descompune sâbt influența lăminei în chlorul și în protochlorul: căldura îl desdoșce în chlorul și în protochlorul, saș în chlorul și aurul metalic, kînd temperatura este înălțată.

Kînd se cătină disoluție sa cu etherul, atuncî se formă d'ouă straturi prea desubrite: unul, sâperior, colorat tare în galben, este etherul ținînd în disoluție sârea de aurul, în vreme că cel de desubt este neolor și nu căprinde derit apă încerkată de acidul chlorhydric.

Disoluție chlorurului de aurul în etherul era altă dată întrebîndată în medicînă; i se da nume de aurul de vîșt și slăcea kîte odată a aspi oșelă. Această lichoare se descompune de sine și lasă a se depune cu timpul aurul metalic.

Acidul acetic, citric, tartric, nu pedă chlorurul de aurul; acidul oxalic operă în contra pedăției sa; oxalati alcalini îl pedă iarș lesne. Această proprietate s'a întrebîndată cu folos în analiză spre a desubri aurul de kîte-va metale.