

### CHROMATI.

Chromati ale cărora baze nu sînt energice se descompun prin căldură; acidul chromic pierde jumătate din oxigenul său și se transformă în sesqui-oxidul de crom.

Chromati alcalini și chromati de calce și de magnezie sînt solubili în apă; cei-l-alți chromati sînt nesolubili.

Toate aceste săruri se descompun prin acidul clorhidric cu dezașment de clorură:  $2(\text{KO}, \text{CrO}_3) + 8\text{HCl} = 2\text{HClO} + 2\text{KCl} + \text{Cr}_2\text{Cl}_6 + 3\text{Cl}_2$ .

Chromati solubili se întorc, în prezența unei acide, în stare de sesqui-oxidul de crom, prin acidul sulfuric, acidul sulfuric, alcoolul, și nu mare măsură de substanțe organice.

Chromati alcalini neutri sînt galbeni; chromati acizi sînt de un roșu portocaliu. Aceste săruri au o putere tinctorială prea intensă; o cantitate mai neponderabilă acționează spre a vîrși în galben un litru de apă. Chromati solubili precipită în galben sărurile de plumb și de bismut, în roșu sărurile de mercur, în roșu înis sărurile de argint.

În chromati neutri, cantitatea de oxigen a acizilor este cît pe a bazei precum 3:1.

### CHROMATU NEUTRU DE POTASS. $\text{KO}, \text{CrO}_3$ .

Această sare este de un galben lăptos; devine roșie cînd se încălzește, și iarși ia culoarea sa cea galbenă prin răcire; 100 părți de apă la  $15^\circ$  dizolvă 48 părți, apă fierbinte ia de mai multe ori greutatea sa. Această diferență de solubilitate la cald și la rece permite a căruți desne prin cristalizare chromatul de potass.

Chromatul de potass are o putere colorantă prea mare; o parte din această sare coloră simțit 40,000 părți de apă. Cristaliză în prisme drepte romboideale,