

transparente; nealterabile la aer și tot-d'asna anhydre. Este nesolubil în alcoolii. Savoarea sa este amară și nepлъкътъ. Este veninos în micъ dosъ; reacția sa este alcalină.

Acidul chromicū și acidi енергичі іа transformъ în bichromatū de potassъ care este de un galben roșietic.

Chromatul neutru de potassъ este nedeskompozabil prin кълдъръ, și tonitor la poșъ.

Препарація. — Se dobîndește chromatul neutru de potassъ calcinînd într'un кютор къ реверберіѣ 2 пърци de ferū chromatū къ 1 parte de azotatū de potassъ.

Ferul chromatū este џeneralemente prіvit ка о комбинація de sesqui-oxidū de ferū și de protoxidū de chromū, care este amestecatъ къ peroxidū de ferū, de aluminъ, de magnesie și de silice.

Sъвт инфлєнца кълдєри, azotatul de potassъ transformъ miniera de chromū într'o amestekъtzъ de chromatū, de aluminatū și de silicatū de potassъ. Masa calcinatъ se tractъ prin apъ feartъ și se satъzъ къ acidul sulfuricū intins, saș къ acidul azoticū care precipitъ silicea și alumina. Disolъция еваноратъ дъ кристале de bichromatū de potassъ че се desnapt destъл de lesne, prin cristalisajie de sulfatul saș azotatul de potassъ.

Satъrînd bichromatul, prin carbonatū de potassъ, се dobîndește chromatul neutru че кристализъ prin concentraция și ръчїrea ликъорїлор.

Дъпъ D. Jacquelin, се poate dobîndi економичеște bichromatul de potassъ, și prin зрмаре chromatul neutru de potassъ, și chromati nesolubilі, инкълзїnd miniera de chromū къ тїшір съвт инфлєнца знеї факъри oxidante. Masa calcinatъ къпрїnde chromatū de calce; се плъмъдеще в апъ și се amestekъ къ acidū sulfuricū moale, че се адаортъ къ пъгїн prisos. Нъ маї ръмїне алче-ва декїт а deskomпъне bichromatul de calce prin carbonatul de potassъ, а филтра și а еванора ликъорїле спре а dobîndi bichromatul de potassъ кристалисат.

Табела зрмътоаре аратъ композиция е диферїтелор ferurї chromate че слъжеск а препара chromatul de potassъ.