

potassă saș chlorurū de potassiumū ce s'aș tras în sșs prin deațementsul чєл penede al oxigenulūi.

Kristalele de chloratū de potassă sînt anhydre, nealterabile la aer. Solubilitatea ațestei s'při, determinată de D. Gay-Lussac, este repentată prin nșmerile șrmt-toare:

100 părți de apă la 0° iaș 3,33 de chloratū.

—	la	15°	37	—	6,03	—
—	la	24,43	—	8,44	—	—
—	la	35,02	—	12,05	—	—
—	la	49,06	—	18,98	—	—
—	la	74,89	—	35,40	—	—
—	la	104,78	—	60,24	—	—

Așa dar se vede că chloratul de potassă trebe a fi primit ca o sare puțin solubilă în apa cea rece.

Kind chloratul de potassă este kpat, atșnți disoluția sa nș precinită azotatul de argintū.

Chloratul de potassă, kșprinzînd șn acid, acidul chloricū, ale kșrșia elemente sînt puțin stabile, se descompșne sîngșr kș înlesnire, și trebe a fi primit ca șn oxidant prea enerșic. Disoluția de chloratū de potassă amestekată kș o kșantitate mikă de acidū azoticū este întrebșngată șpre a prodșce șn nșmșr mare de oksidant.

O amestekășr de chloratū de potassă kș sulfur saș kș phosphorul detșnș kș violenșt prin șoknire. Se poate iarșși înșkșra printr'o kșmpresie iste, amestekășr de chloratū de potassă kș cinabrul, sulfurul de potassiumū, șaxarșl, etc.

Chloratul de potassă, amestekat kș șn korp pesinos saș kș sulfur, se înșkășr kind se șdș kș acidū sulfuricū kșncentrat.

Materiile organice nș azotate, înșkășndș-se kș chloratul de potassă, se transformș de tot în apă și în acidū carbonicū.

Sarea ațeasta se topește kș violenșne kind se nșne pe kșrșșni inkandesșenși.

Acidul sulfuricū deskșmpșne la șpir chloratul de potassă, kare ia nșmăș deșit o fașt galbenș prea inkisș, și