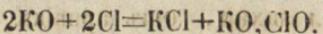


коака пъсът върху квартитъ се акопере de 8n верnis de acidu stearicu tonit.

HYPPOCHLORITU DE POTASSЪ. KO,ClO.

Sarea aceasta are 8n mîpos de chloru care seamîntă că mîposul acidului hypochlorosu. Este 8najn stabilită, destără sustanțele opranice, și decolorize toate materialele colorante.

Se dobîndescă adăugind să treacă 8n prisos de chloru într-o soluție întinsă de potassă, dap atâtă este însoruită de chlorură de potassiumu; amestecul sără aceasta este cunoscută sub nume de Javelle:



Se poate dobîndi hypochloritul de potassă cărat, 8nind dă dreptul acidul hypochlorosu că potassa, să descompună hypochloritul de calce prin carbonatul de potassă.

Apa de Javelle se intrebată deasă 8n apte să se destără materialele colorante.

SULFATI DE POTASSЪ.

Acidul sulficu formează că potassa mai multe combinații din care cele cunoscute mai bine sunt sulfatul de potassă neutru KO_2SO_4 , și sulfatul acidu reprezentat prin $\text{KO}_2(\text{SO}_4)_2\text{HO}$.

SULFATU NEUTRU DE POTASSЪ. KO_2SO_4 .

Sarea aceasta este anhydră; cristaliză 8n prisme că 6 fege, terminate prin piramide eksaedre. Aceste cristale sunt tari și trăsnești în dingi; pîrile tape cănd se încălzesc, dap persistă la temperatură cea mai înaltă fără a se descompune și atâtă începe să se topă.

Solubilitatea acestei sări s'a determinat de D. Gay-Lussac.