

topie artificiale întocmită după sistema ce am descris al-  
tă dată.

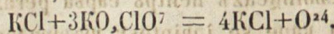
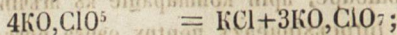
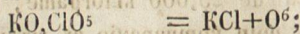
### CHLORATU DE POTASS. $KO, ClO^5$ .

Chloratul de potass, descoperit de Berthollet, s'a  
desirnat mai întâiș săv nume de muriatu oxigenatū  
de potass. Sapea aceasta este albă; kristaliză în la-  
me eksagonale simetrice și prea rar în formă de ače.

Kind se săvșne la akția kăldări, atânci se desdoeșe  
mai întâiș în perchloratū de potass și în chlorurū de  
potassium; dar în ačeł timp, o parte din chloratul de  
potass se deskompozne de tot în oxigenū și în chlorurū  
de potassium.

Chloratul de potass ce s'a prodăș d'o-kam-dat, se  
deskompozne după aceea, săv influența unei temperaturi  
mai înalte, în chlorurū de potassium și în oxigenū.

Aceste diferite deskompozii sînt reprezentate prin  
formulele următoare:



Formația perchloratului, în reacția precedentă,  
se anșvșie prin producția unei corp albe, ce se tonășe  
mai anevoe dect chloratul de potass.

Preșențea kitor-va oxidii metalici, prekșm oxidii de  
cuprum, de manganesū, înlesneșe mult deskompozia  
chloratului de potass. Săv influența acestor oxidii, chlo-  
ratul se deskompozne la o temperatură mult mai jos, făr  
a prodăce cea mai mikă kșantitate de perchlorat. De  
aceea se și foloșeșe cine-va de proprietatea aceasta spre  
a prepara lesne oxigenul.

Chloratul de potass, deskompozând-se, dă 0,3915  
din greștatea sa de oxigenū.

Kind se înkăzășe chloratul de potass într'un corp  
de sticlă, atânci se rșeșe tot-d'ășna în rităł korșkăł  
o săvștanț albă și păłberoasă, kape este chloratū de