

mare greutate: alcali, în kontra, determi<sup>n</sup>ă oksida<sup>re</sup>ia sa, mai kă seamă s<sup>ă</sup>bt inflen<sup>ș</sup>ia chromatilor și azotatilor; se formă at<sup>â</sup>ncă chromati alcalini.

Chromul preparat deskom<sup>u</sup>șnind chlorurul de chrom<sup>u</sup> prin potassium<sup>u</sup> și sp<sup>l</sup>ând kă ap<sup>ă</sup> pece prod<sup>u</sup>kt<sup>u</sup>l a<sup>u</sup>cestei reak<sup>ș</sup>ii, este m<sup>u</sup>lt mai alterabil de<sup>u</sup>it metalul dov<sup>u</sup>ndit prin mijloc<sup>u</sup>irea k<sup>u</sup>rb<sup>u</sup>nelăi. Se arat<sup>ă</sup> kă aspect<sup>u</sup>l unei p<sup>u</sup>lberi vi<sup>u</sup>nete, amorf, kare se inflak<sup>u</sup>rb<sup>u</sup> la aer print<sup>u</sup>o mik<sup>u</sup> în<sup>u</sup>l<sup>u</sup>are de temperat<sup>u</sup>rb<sup>u</sup>, și arde kă o lă<sup>u</sup>ire vie. Se disolv<sup>ă</sup> kă înlesnipe în acidi chlorhydric<sup>u</sup> și azotic<sup>u</sup>, și în acidul sulfuric<sup>u</sup> moale.

Chromul este f<sup>u</sup>rb<sup>u</sup> întreb<sup>u</sup>ind<sup>u</sup>rb<sup>u</sup>, dar formă kombi<sup>u</sup>na<sup>u</sup>ții im<sup>u</sup>portante d<sup>u</sup>ntre kare kite<sup>u</sup>-va s<sup>u</sup>nt întreb<sup>u</sup>ind<sup>u</sup>ate în arte.

### К о м б и н а ț и я а л е c h r o m u л у і к ъ o x и г е н у і .

Seriea de oksida<sup>re</sup> a chromului poate fi komparat<sup>ă</sup> kă seriea manganesului și a ferului: a<sup>u</sup>east<sup>ă</sup> serie kă<sup>u</sup>prinde kom<sup>u</sup>șni k<sup>u</sup>rb<sup>u</sup>tori:

Protoxid<sup>u</sup> de chrom<sup>u</sup> .  $\text{CrO}$ , deskouepit de D. Peligot;  
Deutoxid<sup>u</sup> de chrom<sup>u</sup> .  $\text{Cr}^2\text{O}^4$ , id.;  
Sesqui-oxid<sup>u</sup> de chrom<sup>u</sup>  $\text{Cr}^2\text{O}^3$ ;  
Bi-oxid<sup>u</sup> de chrom<sup>u</sup> .  $\text{CrO}^2$ ;  
Acid<sup>u</sup> chromic<sup>u</sup> . . .  $\text{CrO}^3$ ;  
Acid<sup>u</sup> perchromic<sup>u</sup> . . .  $\text{Cr}^2\text{O}^7$ , deskouepit de D. Barreswil.

Vom vorbi n<sup>u</sup>mai des<sup>u</sup>pe sesqui-oxid<sup>u</sup> de chrom<sup>u</sup> și des<sup>u</sup>pe acidul chromic<sup>u</sup>.

### SESQUI-OXIDU DE CHROMU. $\text{Cr}^2\text{O}^3$ .

Sesqui-oxidul de chrom<sup>u</sup> este k<sup>u</sup>nd<sup>u</sup> din kom<sup>u</sup>șni de chrom<sup>u</sup> și mai întepesang<sup>u</sup>; în vom esamina în stape anhydr<sup>u</sup> și hydrat<sup>u</sup>.

Sesqui-oxid<sup>u</sup> de chrom<sup>u</sup> anhydr<sup>u</sup>. — A<sup>u</sup>cest k<sup>u</sup>rb<sup>u</sup> este kă o fag<sup>u</sup> de k<sup>u</sup> verde s<sup>u</sup>șmos înkis, nesolabil în ap<sup>ă</sup> și în alcali; se disolv<sup>ă</sup> în acidi k<sup>u</sup>nd n<sup>u</sup> s<sup>u</sup>ă kalcinat; dar daka se înk<sup>u</sup>lzeșe p<sup>u</sup>nt<sup>u</sup> la p<sup>u</sup>șă n<sup>u</sup>șk<sup>u</sup>nd,