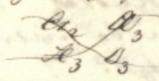


KrySTALLINISCH ERHALTEN WIRD  $Cr_2O_3$   
MEIST BEI GRAUEN. FÜR LÄNGEREN  
3 6 BEI FRIEDRICHS & THOR  
UNTERBESONDEREN, INDESS ENN  
ES FREIHEIT ANFANGS THROMCHLORID  
BILDET. DAB. FÜR 2 UNTERSCHIEDLICH  
10 ANFANGS (FÜR. KRYSTALLINISCH)



Man erhält  $Cr_2O_3$  aus  $CrCl_3$   
als Chromoxyd.  $Cr_2O_3$  oxyduls.

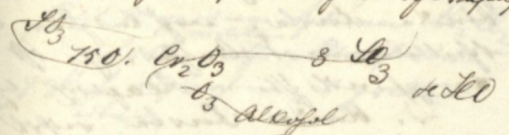


Chromoxyd zerfällt in Glühflaschen  
in eine schön grüne Substanz, die  
ganz so wie Chromoxyd aussieht,  
wird.

Es ist eine spiririge Substanz, die  
sich bei  $Cr_2O_3$  zerlegt in 2  $CrO_2$ ,  
Sulfidwasserstoff & ein violettes  
in grüner. die violetten Stoffe  
1. Schwefelsäure Salze sind dann  
schon bald grün & bleibt  $Cr_2O_3$   
& zerfällt in grüner grüner, in  
2 Salpetersäure Salz frisch grün  
wird &  $Cr_2O_3$  zerfällt. für  $Cr_2O_3$   
nirya Substanz nennt.

der schwefelene Kalichromoxyd

$K_2Cr_2O_7 + Cr_2O_3 = 2 Cr_2O_3 + 2 K_2O$   
wird & fällt  $Cr_2O_3$  Chromoxyd  
ab. Es ist chromoxyd Kali  
mit Alkohol & zerfällt in  $Cr_2O_3$ .



für  $Cr_2O_3$  & für Chromoxyd,  
krySTALLINISCH ERHALTEN.