

devine de tot neatacabil prin acidi, și presentă un fenomen de inkandescentă remarcabil.

Acest oxidă este nedescompozabil prin căldură, nepredzitivă prin hydrogen, și nu se descompune prin cărbune decât la o temperatură prea înălțată.

După D. Kruger, sesqui-oxidul de chromă inkălzit puțin la rouă viș pierde o parte din oxigenul său; când se dăne la o temperatură romie inkisă, atânci absorbe în kontra oxigenă și se transformă în deutoxidă de chromă CrO_2 .

Sulfur este foarte acționează asupra acestui oxidă; dar acționează de sulfură de carbonă în fact se treacă în stare de sulfură de chromă.

Sticla și boraxul în disolvă sânt influența căldurii, și se coloră în verde.

Alcali inkălzit în contactul aerului că oxidul de chromă transformă oxidul acesta în chromă.

Sesqui-oxidul de chromă anhidru poate fi doindit prin metodele următoare:

1° Călcinând într'un creșet de platin chromatul de protoxidă de mercură; se derațe mercură și oxigenă, și oxidul de chromă rămâne săv forma unei păreri de un verde frumos: $2(\text{Hg}_2\text{O}, \text{CrO}_3) = \text{Cr}_2\text{O}_3 + \text{O} + 2\text{Hg}$.

2° Călcinând hidratul de sesqui-oxidă de chromă;

3° Inkălzind bi-chromatū de potassă că prestatea sa de sulfură: în această reacție se formează, peșem a demonstrat D. Lassaigne, oxidă de chromă și sulfatū de potassă: $(\text{KO}, 2\text{CrO}_3) + \text{S} = \text{Cr}_2\text{O}_3 + \text{KO}, \text{SO}_3$; sulfatū de potassă se ia prin aștorul unei.

4° Călcinând o amestecătură de 3 părți de chromatū de potassă, și de 2 părți de sare ammoniacă; se produce oxidă de chromă, apă, azotă și chlorură de potassium.

5° Călcinând chromatū de potassă într'un creșet vâșcăat; se formează sesqui-oxidă de chromă și carbonatū de potassă ce se ia prin splățuri.