

6° Înțelegind pînă la alăt bichromatū de potassu; această sape se transformă în oxidū pe chromū cristalin și în chromatū de potassu neastră ce se disolvă în apă: $2(KO_2Cr^{\cdot}O^3) = CrO^3 + 2(KO_2CrO^3) + O^3$.

7° Se produsche oxidū de chromū cristalizat în fuziunei frumoase verzi și cîte odată în cristale prea tari, săpătind, săptă infișență unei cîndărăi roșii, chromatul de potassu neastră la acțiea chlorului; se formă chlorurū de potassiumu și oxidū de chromū cristalizat, și se derașe oxigenū: $2(KO_2CrO^3) + Cl^- = 2KCl + Cr^{\cdot}O^3 + O^5$. (Fremy).

8° Se poate dobîndi oxidū de chromū în cristale tari și strălucitoare, printre mod dat de D. Woehler, și care konsistă a face să treacă într-oțnă de porcelană roșie așa că de acidū chlorochromicū: $2(CrO^{\cdot}Cl) = Cr^{\cdot}O^3 + 2Cl + O$. Se dobîndesc astfel cristale de un verde negricios, cează formă de oktaedri, prezintă alumina și oxidul de feru cristalizat, și care sesqui-oxidul de chromū este isomorf. Aceste cristale sunt tot atât de tari ca și corindonul, și pînă sticla ca diamantul. Densitatea lor este de 5,21.

Hydratū de sesqui-oxidū de chromū.
Se dobîndesc sesqui-oxidul de chromū hydratatū printr-o sape de chromū prin potassu, sau și prin amoniacū; precipitatul este de un albastru verzid; deoarece este o săptătă la temperatură ordinare în aer sec, are pînă formă de: $Cr^{\cdot}O^3 \cdot 10H_2O$.

Oare-care săptătă de chromū violete daș, cînd se descompun prin alcali, un precipitat violet ce se pare a fi un hydratū de oxidū de chromū dispără de cîndă prechind, și care se disolvă de tot în ammoniacū; acest corp are pînă stabilitate, și se transformă ușor în $Cr^{\cdot}O^3 \cdot 10H_2O$.

D. Henri Loewel a mai sugerat în aceste din urmă cărți existența unei oxiduri de chromū hydratată, care produsche căzăi pînă săptătă de un roșu carmin.

Oxidul de chromū hydratatū este de tot solubil în potassu și sodu, și formă o lăcoare de un verde frumos; această disoluție se descompune și de sine, și lasă să se