

și kite odată vinț metaloid; lăcire stikloasț, mai adesea opak, și kite odată translăcid și kiar transparent. Kristaliș sșb forme kare derivă de la oktaedrăл регэлат. Densitatea sa este de 5,60. Se află la Chessy (Rhône) și în mănăji Altai.

#### DEUTOXIDU DE CUPRUMU. $\text{CuO}$ .

Проприетăți. — Deutoxidul de cuprumă este vrsn inkis mai de tot negră; kondensă lesne șmiditatea aerăлăи; inkălzit niņ la temperatură рoșie vie, se descompăne parțial și se transformă în oxidă de cuprumă intermediariș.

Hydrogenul îl редăче lesne și кă inkandesченță printr'o slabă inkăldare de temperatură.

Inkălzit кă materiіle organice, le arde și le transformă de tot în acidă carbonică și în apă; аșupra аcestei propriетăți este întemeiată analiza elementarie a materiilor organice.

Bi-oxidul de cuprumă coloră fondăci în verde; se întrevăzіндеазț кă folos аceastă proprietate în fabricăciа stiklor colorate.

Poate sș se combine pe cale șkatz кă alcali, și a forma o masă albăstră saș verde, kare se descompăne prin apă. Tonind bi-oxidul de cuprumă într'șn kresset de аrcint, кă patră saș чинчи орі grețtatea sa de potass, lă-sind masa a se ръчи inket, și traktind'o prin apă kare disolvă potassa, D. Becquerel a dovăndit tetraedri de bi-oxidă de cuprumă, avind lăcire metalică.

Deutoxidul de cuprumă formă кă apa șn hidrată kare are pentră formăл:  $\text{CuO}$ ,  $\text{HO}$ , și kare se dovăndеше țsrnind șn prisos de potass saș de sodă kăstikă într'o sare de cuprumă.

Acest hidrată este albăstră frămos, prea пэцин stabil; o șmoарă ferbere ацінше spre а'l descompăne și а'l transformă în oxidă vrsn anhidru. Se disolvă în mare кăantitate în ammoniacă, mai кă seamă prin ақісторăл знеі сърі ammoniakale, și mai ales ал carbonatului de ammo-