

тъ deskomposițiea oxidulu de mercur printr cîldără că
ekvacioea săptătoare: $HgO = Hg + O$, atunci se apărt că 1350
pără de oxidul de mercur daă, descompunându-se, 1250
pără de mercur și 100 pără de oxigen; într'adecăpă,
în tablă ekuivalenților se găsește că: $Hg = 1250$ și $O = 100$.

Formula: $KO_2ClO_5 = O^6 + KCl$, înfățișând descomposițiea chloratului de potass printr cîldără, apărt că: 1532,50
pără de chloratul de potass daă, descompunându-se, 600
pără de oxigen și 932,50 pără de clorură de potassium. Într'adecăpă,
căzând în tablă ekuivalenților se afibă, că:

$$KO_2ClO_5 = \frac{489,30 = K;}{100,00 = O;}\frac{443,20 = Cl;}{500,00 = O^6} \underline{\underline{1532,50}}$$

și că: $O^6 = 600$ și $KCl = \frac{489,30 = K;}{443,20 = Cl.}$

$$\underline{\underline{932,50.}}$$

KRISTALISACIEA KORPILOR.

Kind ăpă corp solid și a pierdut coesiunea printr acțiunea vîporii cauzește stăpinea, și aceste cauzește încetează de a lăsă, atunci corpul ia iată și încetă stărea lăsăcea solid; dacă skimbarea aceasta de stăpă se face destul de încet, atunci corpul se prezintă în mase mici, aici isolate, aici apropiate unele de altele, și terminate de toate părțile printr șaprazește plană și lăchioase.

Aceste mase mici se numesc cristale.

Formele cristaline ale ăpăi corp nu sunt totușă la
aparțință oikălă, ci adesea se pot deosebi numai printr
lăsă saă printr mikroskop. Substanțele ce nu iaă forme
cristalice se numesc amorfice.

Kristalisaciea artificială se face în mai multe cărți,
din care vom arăta cele mai principale, și care se skimbă
deși proprietățile corpilor.