

Apa oxigenată descompune-se cu înlesnire în multe împrejurări în apă și în oxigen, trebură să se privească ca un oxidant energetic; așa mai mult oxidii, și în contact cu apa oxigenată, pot să i ia jumătatea oxigenului său trebind și ei la un grad superior de oxidare.

D. Thenard a produs prin mijlocirea apei oxigenate și în oxidii noi, care sînt: bi-oxidul de strontium, bi-oxidul de calcium, deutoxidul de zinc, peroxidul de cuprum, peroxidul de nickel.

Mai mult corpi simpli, precum arsenicul, seleniul, molybdenul, tungstenul, potassiumul, sodiumul, se oxidează repede sub influența apei oxigenate.

Apa oxigenată se descompune și asupra mai multor compusi binari; așa transformă în sulfat și în sulfură, precum sulfurul de cuprum, de antimoniu, de plumb.

În sfîrșit se poate întîmpla ca mai multii oxidii și în contact cu apa oxigenată, să se descompună, perzînd și ei oxigenul lor tot așa în parte; ast-fel sînt oxidii de argint, mercurul, miniumul, acidul plumbic, oxidii de aur și de platină. Descompozițiile acestea care se fac numai din pricina temperaturii celei înalte care se produce în momentul contactului acestor oxidii cu apa oxigenată.

Da că metalele și oxidii trar în general a deașa oxigenul apei oxigenate, în contra acizii îi dau firmitate. Asupra acestei din zrmă proprietăți se întemeiază bine-va spre a păstra apa oxigenată și a o evapora fără ca să eprove descompoziție.

Acizii ce se descompun prin corpi oxidanți se destră numai deit prin apa oxigenată; ast-fel sînt acizii iodhidrici, sulfhidrici, sulfosii.

Așa dar se vede că în cele mai multe cazuri apa oxigenată se compoartă ca o adevarată combinație de apă și de oxigen; aceasta a slujit la păstrarea ei.

Preparare. — Apa oxigenată se prepară disolvînd bi-oxidul de barium în acidul chlorhidric: se produce chlorurii de barium și apă oxigenată.