

Ritъ oxigenatъ, prezentъ în raporturile sale că acidii nige fenomene ce am descris trătind despre apa oxigenată: aici acidii derață jumătate din oxigenul bi-oxidului de barium, și produsul sărăcirei de barită, aici oxigenul eliminat se vede că apa spre a da naștere de bi-oxid de hydrogen.

Preparare. — Se poate dobîndi bi-oxidul de barium hydratat, precum a arătat D. Thenard, întrucât apă oxigenată în apă de barită; se precipitează atunci în cristale albe și purtăsoase: Această hydrată este mult mai stabilă decât bi-oxidul de barium anhidru, și trebuie în stăpânește de barită întrucât jumătate din oxigenul să fie născută prin acțiunea unei sepi.

Bi-oxidul de barium se prepară ordinar între podă și barită într-o tăbă de porcelană, care se încălzește pînă la roșu și în care se aduce să treacă un kărbant de oxigenă cîrât și uscat; oxigenul este absorbit de tot, și dacă gazul vine că reprezintă aerozola baritei, o fază încandescentă; operația este terminată când oxigenul începe să se derapă la cîțuță în tăbălă. Această oxidație a baritei poate fi operată într-o balon acoperit de lut și într-o baie de nisip și la cîrstea temperatură se înlătură pînă la roșu înspăimat.

Caracteri ai sărăcirelor de barită. — **Potassiu.** — Precipitată în destilație de hidrată de barită, care pierde de tot într-o prisă mare de apă.

Amoniac. — Nu este precipitat, dacă ammoniacul nu conține carbonat de ammoniac.

Carbonat alcalin. — Precipitată de carbonat de barită.

Acid sulfic sau sulfat solubil. — Precipitata de sulfat de barită, nesolubilă în apă și în acidul azotic: această precipitație este caracteristică neutru sărăcirei de barită.

Chromat de potassiu. — Precipitat galben, solubil într-o prisă de acid.

Acid hidrofluosilicic. — Precipitată de cristalin.