

Această experiență, făcută de D. Gay-Lussac, a dat principiu la mai târziu aplicații trebuie închioase în analiză.

A căză a sărăriilor solubile așa prăsătrării lor nesolubile. — D. Dulong a făcut o observație importantă așa prăsătrăiei acizi de reacție a carbonatilor alcalini și a sărăriilor nesolubile.

Dulong a recunoscut că carbonatii solubili descompun prin călăuzirea căsi printr-o călăuzire săracă, toate sărăriile nesolubile alcătuită din oxidi pot fi formate ca acidul carbonic sau săpene solubil.

Carbonati, afara de carbonatii de potasiu, de sodiu, de lithiu și de amoniac, fiind nesolubili, un carbonat solubil, spre exemplu carbonatul de potasiu, va lăsa așa prăsătrăiile nesolubile, ba pînă să le descompună și să formeze ca bazele lor carbonatii nesolubili, iar acidii vor prodúche, în contră, sărării solubile ca bază de potasiu.

Așa dar acidul sării afundă-se în disoluție, ba fiind sănse și determină naștere; un disolvind carbonatul nesolubil în acidul azotic se va pînă reacționând oxidul metalic.

Experiența probă că, spre a descompune de tot săpene solubili prin carbonatii de potasiu sau de sodiu, trebuie să se întrebată că în prisos mape de aceste sărării, și să se spune amestecul săracă la o ferbere largă.

Să zicem că este să se reacționeze printr-o metodă lui Dulong un compus nesolubil, spre exemplu sulfatul de barit.

Se pedește săpea în praf și se va pînă de treptă. Se ferbe doar să fie ope că de 5 sau de 6 ori grecatarea să de carbonatii de sodiu, și că 15 sau de 20 de ori grecatarea să de apă. După aceea amestecul săracă se toarnează în filtru. Carbonatul de barit care provine din descompunerea sulfatului prin carbonatul alcalin fiind nesolubil, rămîne așa prăsătrăiile, și este săpătă de apă și se spără într-o componență.

Disoluția căprinde, în stăpînă de sulfatii de sodiu, acidul sulfic și sulfatul de barit, și pe lîngă încă un prisos mape de carbonatii de sodiu. Carbonatul de sodiu care se află într-o insă se descompune printre un prisos de acid.