

formația marneilor ipisate (Meuse, Aveyron), ori în grămezi posteroare în diferitele țări secundare (Alpes, Pyrénées); aceste grămezi, neîncetate în relație cu rocile ignate, sînt iarăși des însoțite cu dolomită, sare gemă, vită și sârlă.

Sulfatul de calce hidratat cristaliză în table mari transparente, care se clivă lesne, și aș formă de prisme drepte cadrangulare cu bază romboidală, ai căroră anghii sînt de 113° și de 67° ; aceste cristale se așază în formă de fețe de lanț.

Kind cristalele de sulfat de calce sînt opace, atînci se pîmesk alabastră gipsos. Nu trebuie să se confundă acest sulfat de calce cu alabastră cel adevărat, care este carbonat de calce.

Sulfatul de calce este insipid să și cu o savoare puțină amară: este necolor, nedescompozabil prin căldură. Dăpt D. Lassaigne, acesă sare este tot cna de solubilă în apă, la rece și la cald, căci la $+10^\circ$ și la 100° , 1000 părți de apă disolvă trei părți de acest sulfat. Întră mai lesne în soluție în acidul sulfuric concentrat, și formă cu acest acid un bisulfat $\text{CaO}(\text{SO}_3)^2 \cdot \text{H}_2\text{O}$ care este descompozabil prin apă. Este de tot nesolubil în apă alcoolizată. Densitatea sa este de 2,31; căpînde 20,9 la 100 de apă să și 2 echivalenți de apă; se deshidrată cu întrecime la o temperatură inferioară de 200° , mai cu seamă într'un cărant de răz.

Sulfatul de calce hidratat are țărimea netrei; dăpt deshidratațiunea sa, devine pîlberos și farinos. Kind se pîne sulfatul de calce ast-fel deshidratat în contact cu apă, atînci se hidrată din nou, se combină cu cei doi echivalenți de apă ce perdăse prin căldură, și iar își ia țărimea cea d'întîi.

Acesă proprietate face de se întrecîncează sulfatul de calce în construcții: kind se a p de sulfatul acesă, atînci se deshidrată; iar kind se plîmdește, atînci i se dă îndărăt tocma căantitatea de apă ce i dă iar țărimea sa.

Kind sulfatul de calce se depîne dînt'r'o soluție