

Alumina anhidră nu se combină d'a dreptul cu apă; dar hidratul dobîndit prin precipitație regîne apă foarte tare, și n'o lasă de tot dekit la roșu viș.

Alumina poate kondensa o kuantitate konsiderabilă de umiditate, și greutatea sa se adaugă atînci de 15 la %. Agrikultura țare și folos mare de această proprietate, alumina este, în efekt, care, aflîndu-se în kuantitate variabilă în diferite țărîmuri, le pîstrează umiditatea care este folositoare vegetației.

Hidratul de alumînă poate a se combina cu cea mai mare parte din materiile colorante, și a da naștere de compunși nesolubili ce poartă nume de la c e. Spre exemplu, dacă se va precipita alumînă într'o disoluție de lemn de Fernambouc, materia colorantă formă cu această bază și compus nesolubil, și lichiditatea se află necolorată de tot. Această proprietate se întinde la sărurile de alumînă care sînt întreprînzate în vîsătorie spre a fixa materiile colorante asupra stofelor, și care poartă nume de mordant.

Se află hidratul de alumînă naturali. Se dă nume de gipsul hidratului ce are pentru formulă: $Al_2O_3 \cdot 3H_2O$. Diasporul care s'a găsit în Siberia, hydrargilita descrisă de kșind de D. G. Rose, sînt iarși hidrați de alumînă; diasporul are pentru proprietate caracteristice de a se rezorbe în pămînt și se încalzesc tare la sfîrșit.

Se poate dobîndi, după D. de Bousdorff, hidratul de alumînă kristalizat asemenea cu gipsul, lăsînd de sine, într'un flacon cu acidul carbonic, o disoluție de alumînă în potass.

ALUMINATU DE POTASS. KO, Al_2O_3 .

Alumina pare cu în oare-care împrejurări joacă rolul de acid; atînci se disolvă în potass și în sodă.

Aluminatul de potass kristalizat s'a putut dobîndi șezînd la o evaporație încetă, o disoluție de alumînă în potass. Se denșă kristale albe gălbuie, a kșo-