

Sulful лăкреазъ асемеенеа азупра azotatului de potassъ съст инфлъенца кълдърі: $KO_AzO_5 + 2S = KO_SO^3 + SO^2 + Az$.

Acheastă reacție se face tot-datăna că și degajamentul vîș de кълдъръ.

Dacă azotatul de potassă este că prisos, sulful se transformă împre în acidul sulfică, ce rămâne combinat că potassa.

Se dă năme de praf detinant șine amestekătări de 3 părți de nitru, 2 părți de potassă și 1 parte de sulfă. Când se încălzește încet căteva grame de acest praf într-o lăptă de projeție, atunci masa începe să ocamădată și se tonă, și detinută năma de către violeță. Detinația se pricinuiește prin degajamentul căldurii de odată.

Fondantul lui Baumé este o amestecătăre de 3 părți de nitru, 1 parte de sulfă și 1 parte de ferăpestreită de lemn; are proprietatea de a pricinui tonirea mai multor metale. Lăkreață astfel, nu năma din pricina temperaturii căi înlăute că se produsă prin reacția cheia reacției a corpilor că se capindă, dar încă și pe partea că o parte din sulfă se unește să devină să metale, și formă că dinsele sulturi tonitorii.

Așidi mai fără de către acidul azotică descompun nitrul său infițență kălduri.

Arțivală cără poate opera descompunția aceasta. Mult timp s'a preparat acidul nitrerică descompunând nitrul prin arțivă.

Starea natrală a nitrului. — Nitrul este răspândit că în mijlocul vegetației în natură; se găsește mai că seamă în Egipt, în India, în America și în Spania. În aceste țări salpetrul vine de se elorădă la suprafața solului; se spune că pătrăță la spălări, și se numește salpetru pătrăță pe partea cără a acestei.

Sint în Franță căteva localități că produc nitru: una, în departement de Seine-et-Oise, la Roche-Guyon, se găsesc elorăzăne care sint destul de borate în salpetru.