

are o mare afinitate pentră apă. Afinitatea aceasta se constată, săd' a dreptul, amestekînd acidul mi apă, săd' fîcînd s'ă lăkreze acidul sulfuric asupra materiiilor organice.

Kind se afîndă lemn în acidul sulfuric monohidratul, se vede nămaî dekit negrînd-se, o parte de hidrogenul mi de oxigenul a materiei organice se combină spre a forma apă. Mălt timp s'a kreze kă corpul cel negru ce se formă pe săprafada lemnului afîndat în acidul sulfuric koncentrat, ar fi kărbune; însă este demonstrat, kă această s'ăstăndă kăprinde, măi puțin oxigenul mi hidrogenul dekit lemnul, dar nă este kărbune.

Acidul sulfuric, espăz la aerul cel șmed, își adăogă prea mălt volătmă mi absoarbe puțin la de 15 ori greutatea sa de apă; acidul sulfuric, amestekat kă apă, prodăce o înălțare de temperatură, care kîte o dată poate trece peste 100°. Kăldura prodăse ajunge maksimă s'ăd' kind se amestekă 500 grame de acidul sulfuric kă 150 grame de apă.

Acidul sulfuric, amestekat kă zăpada, dă kăldură săd' frig, dăpă proporțiile de acid mi de zăpadă întrebîngate. Așa 4 părți de acidul sulfuric mi 1 parte de zăpadă prodă kăldură care vine din combinația acidului mi a apei.

În kontra, 4 părți de zăpadă mi 1 parte de acidul sulfuric fak de se koboară foarte mălt temperatură amestekări: frigul ce se prodăce ast-fel vine din lăkreșakția cea d'o dată a zăpezii mi din kăldura ce absoarbe spre a'și skimba starea.

Kind se amestekă acidul sulfuric kă apă, se reknoașce kă dăpă rășirea lăkreșarei, volătmă amestekării este măi mică dekit s'ăma celor doi korpi lăzi în parte. Kontraakția maksimă este de 3 la 100 din volătmă primitivă; în acest kas se formă, nișce hydrati kă proporții definite, avînd pentră formă $SO^3, 2HO$ mi $SO^3, 3HO$, ce aș puțină stabilitate.

Compoziție. — Analisa demonstră kă acidul sulfuric este format de: