

200,00 = 1 еквивалент de sulfu;

300,00 = 3 еквиваленți de oxigenu;

500,00 = 1 еквивалент de acidu sulfuric.

Analiza aceasta se confirmă prin deskompoziția acidului sulfuric în două volume de acidu sulfuric și un volum de oxigenu.

Cantitatea de apă cuprinsă în acidul sulfuric hidratat se determină, punând să se încălzească o greutate cuprinsă de acest acid că un prisos de oxidu de plumb în greutate iarși cuprinsă. Se calculează amestecătură aceasta, și pierderea de greutate ce are loc face cuprinsă cantitatea de apă cuprinsă în acidul hidratat.

Ast-fel se află că 612,5 de acidu monohidratat pierd tocmai 112,5 de apă, saș 18,3 la sate, aceea ce cuprinsă de la formula SO^3, HO .

Fabricația acidului sulfuric. — Fabricația acidului sulfuric a ajuns în ziua de astăzi la gradul cel înalt de perfecție. Cantitatea de acid produsă că o greutate dată de sulfu, în fabricile cele cunoscute vine, se apropie mult în practică de cantitatea arătată prin teorie. Ba încă, unele fabrici de fabricație sunt mici când se rapoartă la o producție mare, și când aparatele s'au construit vine căm se cade.

Acidul sulfuric se formează în împrejurările următoare: se produce acidu sulfuric arzând sulfu la aer; și acesti acidi sulfosi merg în niște camere mari de plumb, unde se află acidu azoticu, aer și apă de apă.

Acidul sulfuric se transformă în acidu sulfuric săt în prezența acidului azoticu $\text{SO}^2 + \text{AzO}^5, \text{HO} = \text{SO}^3, \text{HO} + \text{AzO}^4$.

Acidul hypo-azoticu, ce rezultă din această d'întâiș reacție, se schimbă, în prezența apei, în acidu azoticu, și în deutoxidu de azot $3\text{AzO}^4 + 2\text{HO} = 2(\text{AzO}^5, \text{HO}) + \text{AzO}^2$.

Acidul azoticu ce s'a produs poate să se descompună și cantități noi de acidu sulfuric și face acidu sulfuric, în vreme că deutoxidul de azot se schimbă, în contact cu aerul, în acidu hypo-azoticu, care, în prezența apei, formează acidu azoticu, etc.