

Așa dar se vede că fărînd s'îi vie într'o cameră de plămă acidul sulfuric, aerul și apă, și o cantitate de acid azotic care nu s'ar mai reînoi, s'ar putea forma nekombinat acid sulfuric, dacă n'ar trezi, desure o parte, a căreia s'okoteala de pierdere cere neapărată ce pricineste tot-d'asna o operație în mare, și desure altă parte, a căreia azotului ce provine din aer al căreia oxigenul s'ar absorbit.

Această cădere nu se poate face fără ca oxidul de azot să nu scape în parte din cameră,

Acidul sulfuric s'ar încheie a se fabrica mai întîi în baloane de sticlă, în locul căruia s'ar întrezănit după aceea niște camere mari de plămă, a căruia capacitate s'ar măsura pînă la 100,000 de picioare cube.

Se pricineste utilitatea camerelor de plămă, ce pot cuprinde o cantitate mare de aer; s'ar văză în efect că aerul joacă o rolă mare în fabricația acidului sulfuric, și că transformă deoxidul de azot în acidul hypo-azotic așa dar este de neapărată trezirea ca reacția chimică să se producă în prezența unei mase foarte mari de aer.

Acidul sulfuric ce se formează în camerele de plămă măsoară la areometrul numărul 50 sau 55 grade cel. mlt; în această stare se poate vinde în comerț numărul pentru oare-care întrezănit, precum fabricația sulfatului de sodiu, și acidului azotic și a acidului stearic. Prin concentrație treze se adăcă la titrul comercial de 66°.

Această concentrație, încheie în vase de plămă, se isprăvesc în corăziri de platină.

Baselile de concentrație aș formează de aparate distilatorii, pentru că așa ce se volatilizează este foarte mult acid; această apă se întrezăncează introdăndse în camerele de plămă. Corăziri de platină căpînd mai obișnuit dela 150 pînă la 200 kilogr. de acid, și costă aproape de 20,000 pînă la 25,000 franci.

Kind acidul este concentrat, atunci se săvrațe printr'un sifon de platină, care lăcrează cu repeziune printr'un ajutor și patru brațe care se răscesc print'r'un corant.