

znor lăkrări interesante făcute de D. Boutigny; acidul sulfosă nu se o plăcă metalică roșie, rămâne la o temperatură mai inferioară decât temperatura punctului său de fierbere, prin zăpare mai jos de -10° . De aceea, când se pune, în starea aceeași, în contact cu apă, numai decât apă îngheață. Experiența se face mai ușor într-o câșcă mică de platină ce se punește de câțără puțin în mișca formă mică de câșcă. Tărnind într'însa acidul sulfosă mi kite-va picătură de apă, se scoate numai decât rădă.

Aci se va însemna tot ce înfășăză de câșcă experiența aceeași ce de pentru pessimat rădă emind într'o câșcă în câșcă mică de apă.

Compoziția acidului sulfosă. — În volum de acidul sulfosă câșcă de volum de oxigenă mi a masa parte de volum de aer de sulfă.

Cantitatea acidului sulfosă ce sată și echivalent de apă este 400. Numărul acesta se câșcă de și echivalent de sulfă = 200, mi de doi echivalenți de oxigenă = 200. Formă acidului sulfosă este SO_2 ce reprezintă doi volume.

Acidul sulfosă este format în din sate de:

Sulfă = 50,15

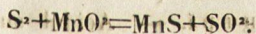
Oxigenă = 49,85

100,00

Preparația acidului sulfosă gazosă. — În industrie, se produce tot-dăna acidul sulfosă apzând sulfură la aer.

În laboratoriu, se prepară acidul acesta prin diferite moduri, din care vom face câșcă cele mai principale:

1^o Se încălză într'un balon de sticlă o amestecătură de 4 părți de sulfă mi de 5 părți de peroxid de mangană:



2^o Se introduce într'un balon de sticlă o amestecătură de acidul sulfuric mi de câșcă, ce se încălză de apă aceeași la câșcă; în modă acesta de preparație, se produce tot-dăna acidul carbonic, oxidul de carbonă mi