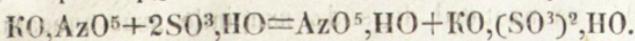
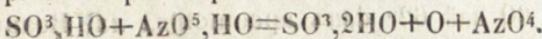


topii ~~zinc~~ zinc, într'șii corp de stică, mase părăsi de nitră și patră părăsi de acidă sulfică de coperă:



În descompunerea azotatului de potassiu prin acidul sulfic se observă mai multe fenomene interesante.

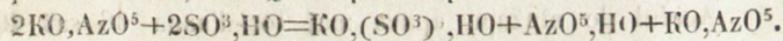
La încipitul distilației, se deraže abări răstignindu-se în primă fază acidul sulfic care, astăndesă a-ținut în prisoș mare către acidul azotic, în descompunere:



Nămai de către abări răstignindu-se tot și sămaș arăta, și înapoi către sfîrșitul operației, pentru că atunci acidul sulfic ajunge să fie predominant, și temperatura amestecătării se înaltează mult.

În descompunerea azotatului de potassiu prin acidul sulfic, trebuie să se ia doar echivalentul de acidă sulfică pentru un echivalent de azotat de potassiu, în vreme că teoreticul să fie echivalentul de acidă sulfică apă fi îndestit; acest prisoș de acid este de folos, pentru că acidul sulfic chiar tot-dășna a formă bisulfatul de potassiu lăcrind asupra azotatului de potassiu: apărt de aceasta prețul acidului sulfic este mult mai mic de către azotatul de potassiu, și prin urmare este mai bine să lăsră oportunitatea să prisoș de către arăta azotatul neatacat.

Dacă să se operează către echivalentul egal de acidă sulfică și de azotat de potassiu, atunci să se skos sămai jumătatea acidului azotic să se întâlnească în azotat, prezentându-aceasta, rezultatul următoare:



Spre deosebită urmă bisulfatul de potassiu asupra echivalențelor ale doiilea de azotat de potassiu, apătrebuie să se întrebată ce este o temperatură înaltă care nepermite apădescompunerea o parte din acidul azotic.

Prepararea acidului azotic în mări evantiate. — Modelul ce slujește a prepara mult acidă azotică este tot același ca al laboratorilor; dar într-o locație azotatului de potassiu în preparațiea industrială a acidului azotic se ia adesea azotatul de sodiu, care este mai ușor și care poate fi prins în descompunerea sa o