

Reakția acidului chlorhidric asupra sulfurului de stibium încheie la frig, dar se oprește numai de rit. Această reacție se întinde până la fierberea sărurilor; cu toate acestea trebuie a înclăzi închet ca să nu se întâmple amestecătura și să nu ajungă în stadiu de decațiment.

Sulfurul de stibium atakîndu-se numai prin acidul chlorhidric concentrat, trebuie, îndată ce decațimentul răzvăli se domolește, să se strecoare lichidul ce se află în balon, și care vine în soluție chlorurul de stibium, și să se pună în locuri acide chlorhidric concentrat.

Starea naturală a acidului sulfuric. — Acidul sulfuric se află liber ori în parte combinat cu bazele alcaline sau nămintoase în apele minerale și în sulfuroase. Substanțele organice de natură animală sau vegetală, ce conțin sulf, produc, descompunându-se de sine, hidrogenul sulfurat. Gazele intestinale conțin totdeauna oare-care cantitate de acest gaz.

Întrebări și răspunsuri. — Acidul sulfuric este unul din reacții cei mai adesea întrebându-se în cercetările analitice.

Apele sulfuroase sînt, săruri de fier, în tratamentul boalelor de piele.

COMBINAȚIILE METALOIDILOR CU OXIGENUL.

Combinațiile azotului cu oxigenul.

Azotul, combinându-se cu oxigenul, formează o serie completă de combinații, în care legea lui Dalton asupra proporțiilor mătășile, și legea D. Gay-Lussac asupra volumelor, au găsit o confirmare foarte însemnată.

Lăind o cantitate de azot nevariabil, fie 175 părți, sau un echivalent, se vede că proporțiile ponderabile de oxigen ce se combină cu 175 de azot se reprezintă prin măsurile 100, 200, 300, 400 și 500. De aici formele următoare: