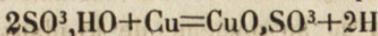


zrime de hydrogenă carbonită; astă dap nu se poate întreprinde metoda aceasta, că toate că este prea economică, de către în casăriile cînd acidul carbonic și oxidul de carbonă nu văzătă.

3° Înțărind, între 'n valoare mică de stică, cuprului său mercuriu că acidul sulfică concentrat:



Prepararea acidului sulfosuă lichidă.

— Acidul sulfosuă este unul din gazele ce se liștează prea desne.

Spre a'ă dobîndi în stare lichidă, se atacă între 'n valoare cuprului printr acidul sulfică concentrat, și trebuie de degradare comună că și într-o condensator afundat între amestecul sărăcării respirației de riază păsată și de sare ordinarii.

Așa că se vede numai de către condensându-se în lichid neicolor și făcă căre este acidul sulfosuă. Corpul acesta trebuie să fi purtat în trai de stică astăpăză la calea doar căpătării,

Prepararea acidului sulfosuă în disoluție în apă. — Disoluția de acidul sulfosuă este adesea întreprințată în laboratorii ca reacție. Se dobândește această disoluție adăugind razări sulfosuă în apă distilată ce să cărăgi de aer printr ferbere. Acidul sulfosuă trece d'ă cămădată în cale d'intări flacon spălător ce reține acidul sulfică trăsă printr degradarează răzări, căre se face tot-d'ăsnă repede.

Disoluția de acidul sulfosuă fiind alterată printr oxigenul aerului, trebuie să se păsească între 'n flacon spălător de tot.

Că toate acestea, disoluția de acidul sulfosuă căpătă de mai tot-d'ăsnă o cantitate mică de acidul sulfică; și chiar, după D. Jacquelain, zrime de acidul hyposulfică.

Întrările. — Acidul sulfosuă se întreprinde întrările în fabricația acidului sulfică, la alveolă și tătăsi, și la piele, etc.

Săzgășește și în medicina în tratamentul boalelor de piele.