

în presenția substanțelor organice, este cyanoferrurul de potassium, care formă în sărurile de cuprum și precipitată brun-roșietică. Se poate asemenea, spre a descoperi presenția de săruri de cuprum într'un lichid, a se precipita disoluția printr'o lamă de fier polit care se acoperă de un strat de cuprum lesne de recunoscut după culoarea sa cea roșie. Când proporția acestei metal depășește asupra fierului este prea slabă spre a se putea vedea, atunci se înmoaie lama saș fieră de fier într'o disoluție de sare amoniacă, și se pune în flacăra unei lampe cu alcool care ia atunci o frumoasă culoare verde caracteristică.

Când se amestecă o sare de cuprum și o disoluție întinsă de acidul phosphoros, saș se aduce într'însa acidul sulfos, atunci cuprumul se reduce încet încet, și se desparte în flăcări mici de o frumoasă culoare roșie.

Toate sărurile de cuprum sînt veninoase; spre a combate acțiunea lor asupra economiei animale, se întrebunțează limba de fier, după povădă D. H. Edwards; fierul determină precipitația cuprumului metalic.

Spre a recunoaște sărurile de cuprum în cazurile de otrăvire, trebuie a se calcina materiile animale vînzate cu acidul sulfuric, a se mai lăsa acesăși lucrare asupra cenușei prin acidul sulfuric, azotic saș apa regală, și a căuta presenția cuprumului în lichourile acide prin mijlocirea reactivilor ordinari.

Aceea ce ziserăm pentru cuprum se aplică spre căutarea tuturor metalelor fixe, precum plumbul, stannul, bismuthul, etc.

Vorbind despre analiza aliajelor de cuprum, vom face cunoștință în mod nou de dozații ale acestei metal, pe cale zmedă.

PROTOCHLORURU DE CUPRUMU. $\text{Cu}^{\cdot}\text{Cl}$.

Proprietăți. — Protochlorurul de cuprum este alb: este tonitor mai jos de căldura roșie; înclăzit în