

cuprum în stare metalică, și transformă ceea-*l*-altă parte în protochlorură de cuprum care se volatilizează.

Sarea ammoniacă este asemenea întrezănită în kite—*va* operații de vâpsitorie.

Chlorurul de argint fiind solubil într-o soluție apoasă de sare ammoniacă, se slăbește bine—*va* kite odată de o amestecătură de aceste două săruri spre a arde la pece arama și alama.

Sarea ammoniacă se întrezănează în extracția platină și spre a precipita acest metal din soluția sa în apă regală.

Însuși sarea ammoniacă intră în compoziția lăzărilor coloranți și fixașilor în neatră: lăzărul acesta se prepară stonind, cu o soluție de sare ammoniacă, limba de fer amestecată mai întâi de un săr de din sare de sulf.

CYANHYDRATUL DE AMMONIAC. AzH_3, HCy .

Această sare este albă, necoloră, cristaliză în cuburi: este volatilă și prea solubilă în apă: mirosul său este tot—*d'*odată prășic și ammoniacal: este mai tot așa de veninosă ca acidul cianhidric.

Cyanhidratul de amoniac este format de volume egale de aer de acid cianhidric și de amoniac, și se condensează.

Cyanhidratul de amoniac se prepară: 1° combinând *d'*a dreptă amoniacul și acidul cianhidric; 2° distilând o amestecătură de echivalență egală de cyanur de potasiu și de chlorhidrat de amoniac; 3° distilând o amestecătură de 3 p. de sare ammoniacă, 2 p. de cyanoferrur de potasiu și de 10 p. de apă.

Se formează înk cianhidratul de amoniac fiind să treacă gaz amoniac răcat peste cărbuni și într-un țes de porcelană și înk lăzării și la roșu. Se deace hidrogen și azot, și dacă țesul combină cu un balon condensator răcit îndestă, se depune în balon cristale de cianhidrat de amoniac.