

DEUTOCHLORURU DE CUPRUMU.  $\text{CuCl}$ .

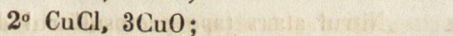
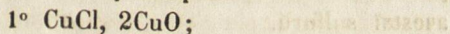
Acest corp este verde gălbenuș kind este anhidru; încălzit la o temperatură care trece peste  $200^{\circ}$ , dădea chlorū, și se transformă în protochlorurū. Este deliquescent și solubil în alcool; dă acesăi lichid proprietatea de a arde în verde.

Disoluția sa în apă este albastră kind este întinsă, și verde kind este concentrată; lasă prin evaporație prisme verzi albastre.

Chlorurul de cuprumă anhidru absoarbe 3 echivalente de gaz amoniacū, se vârlă, și dă un compus albastru.

Se prepară: 1° încălzind cuprumă într'un prisos de chlorū. Chlorul are o astfel de afinitate pentru cuprumă, încât un fir de acest metal arde ca o leșire vie, kind dăptă se va și încălzit puțin, se vară într'un flacon de chlorū; 2° dizolvind cuprumul într'un prisos de apă regală, și evaporând lichidul până la uscare; 3° dizolvind bi-oxidul de cuprumă în acidul chlorhidricū; 4° precipitând sulfatul de cuprumă prin chlorurul de calciu, și adăugând în lichid alcool care precipită sulfatul de calce și dizolvă chlorurul de cuprumă.

Bichlorurul de cuprumă formează zinc-se ca bi-oxidul de cuprumă oxichloruri următor:



Oxichlorurul  $\text{CuCl}, (\text{CuO})^3, 4\text{HO}$ , poate fi dobândit precipitând o soluție de bichlorurū de cuprumă ca cantitatea de potasă ardată prin ecuația următoare:  $4\text{CuCl} + 3\text{KO} = 3\text{KCl} + \text{CuCl}, 3\text{CuO}$ .

Precipitatul verde ce se produce astfel este identic încât pentru compoziția sa, ca un mineral prea bogat în verde ce se găsește la Chili și la Péru, cristalizat în prisme drepte romboedrice, și ca materia cunoscută în pictură sub numele de verde de Brunswick.

Se prepară în mare cantitate de Brunswick dând