delse, og Chevreul meddeler resultaterne af en systematisk, kvantitativ undersøgelse. Siden da er stoffet omtalt som Chevreuls salt.

Teori

Chevreuls salt indeholder såvel Cu(II) som Cu(I). I sin enkleste udgave, så dannes der Chevreuls salt ved sammenblanding af en opløsning, der indeholder kobber(II) og svovl(IV). Herved vil en del kobber blive reduceret til kobber(I)

$$2 Cu^{2+} + SO_3^{2-} + H_2O \rightarrow$$

 $2 Cu^+ + SO_4^{2-} + 2 H^+$

Chevreuls salt

CulCull(SO3)2,2H2O

vil fælde ud som et rødt krystallinsk stof. Ved hurtig udfældning bliver krystallerne små, og stoffet er orange eller gult.

Systematisk, så må man kalde stoffet for dikobber(I)-kobber(II)-di-sulfit-dihydrat.

Fremgangsmåder

Chevreuls metode (1): Kobber(II)-oxid opslemmes i vand, og der tilledes en strøm af svovldioxid:

$$3CuO + 3SO_2 + 3H_2O \rightarrow Cu_2Cu(SO_3)_{2,2}H_2O + H_2SO_4$$

Wöhlers metode (3): Til en varm koncentreret opløsning af kobber(II)-sulfat tilledes svovldioxid:

$$Cu_2Cu(SO_3)_2, 2H_2O + 4H_2SO_4 + 9H_2O$$

Morgan & Burstalls metode (4): 10 mL af en opløsning af 20 g kobber(II)-sulfat pentahydrat i 80 mL vand opvarmes til ca. 90°C, og der tilsættes 10 mL af en mættet opløsning af kaliumdisulfit

(K₂S₂O₅) i vand:

6CuSO₄,5H₂O + $3K_2S_2O_5$ → $2Cu_2Cu(SO_3)_2$,2H₂O + $3K_2SO_4$ + $5H_2SO_4$ + $2IH_2O$

Litteratur:

- M.E. Chevreul: »Memorie Sur la sulfite de Cuivre«. Ann. Chim. 83(1812)181.
- O. Döpping: »Ueber die Einwirkung der schwefligen Säure auf einige Kupferoxydsalze«. J. Prakt. Chemie 53,99.
- F. Wöhler: "Ueber dien Einwirkung der schwefligen Säure auf Kupferoxydsalze". 79(1851)127.
- G.T. Morgan & F.H. Burstall: »Cupric Salts Stabilised by Ethylenediamine«. J. Chem. Soc. (1927)1259.
- W.E. Dasent & D. Morrison: »The sulphites of unipositive copper«. J. Inorg. & Nucl. Chem. 26(1964)1122.





