**Kristallwasser in Kupfersulfat**

Wie in einem anderen Versuch (Lambert-Beer, Nickelsulfat) schon gesehen, können Salze noch gebundenes Wasser enthalten. Diese Bindung ist aber nicht als kovalenter Bindungstyp zu verstehen. Viel eher handelt es sich um eine Wechselwirkung zwischen dem Zentralion (Nickel, Kupfer etc.) und dem Wasser selbst, Ion-Dipolwechselwirkung.

Dieses Kristallwasser kann durch Erhitzen des Salzes entfernt werden:

CuSO4ˑx H2O → CuSO4 + x H2O

**Versuch**: Bestimme den Gehalt (das ‘x’) im ausgegebenen Kupfersulfat. Zeige die Berechnung dem Lehrer