Nachweis mit Lambert-Beer

**Aufgabe 1)**

Erstelle mit NiSO4\*7H20 eine Eichgerade. Stelle dazu jeweils eine Lösung mit c = 0.1 M, 0.2 M und 0.4 M her und messe bei allen möglichen Wellenlängen. Vergiss die Kalibrierung nicht. Entscheide aufgrund der gemessenen Werte, bei welcher Wellenlänge das Lambert-Beer-Gesetz optimal zutrifft (z.B. 0.1 M ↔ 0.4 M sollte gemäss Theorie einen 4\* höheren E-Wert haben etc.).

Bestimme nun die Konzentration sowie die Anzahl mg in der unbekannten Probe A. Zeige das Resultat inklusive Eichgerade dem Lehrer. Der Fehler sollte nicht 10% überschreiten.

**Aufgabe 2)**

Gehe analog mit der zweiten unbekannten Probe vor. Sie enthalte Kupfersulfat. Achtung beim Herstellen der Eichlösungen: Kupfersulfat reagiert mit Wasser in einer exothermen Reaktion.

Die unbekannte Probe ist B.