



## Das schwebende Ei

- Ziel:** Unterschiedliche Eigenschaften von Salz- und Süßwasser kennen lernen
- Material:**
- zwei ungekochte Eier
  - zwei Gläser mit Wasser
  - Salz
- Aufbau:** Man füllt beide Gläser mit Wasser. In das eine werden mehrere Esslöffel Salz hineingegeben und so lange umgerührt, bis sich das Salz vollständig aufgelöst hat.
- Versuch:** Man taucht vorsichtig in jedes Glas ein ungekochtes Ei. Folgendes ist zu beobachten: Im Süßwasser sinkt das Ei auf den Grund. Im Salzwasser hingegen schwimmt das Ei.
- Erklärung:** Die Dichte des Eies ist geringer als die des Salzwassers, das heißt, das Ei ist leichter als Salzwasser und kann somit schwimmen. Süßwasser hingegen ist leichter als Salzwasser. Es kann das Gewicht des Eies nicht ‚halten‘ – das Ei sinkt.
- Tipp:** Das Salz löst sich in warmem Wasser schneller als in kaltem!