

Umkehrbarkeit chemischer Reaktionen

Versuchsdurchführung

***Beobachtungen immer auf einem Schmierzettel notieren!
Schmierzettel liegen immer im Chemieraum!***

1. Erhitze in einem Reagenzglas einen Spatel Kupfersulfat-hydrat, bis du eine deutliche Veränderung feststellen kannst. Notiere alle Beobachtungen, die du erkennen kannst. Lass das Reagenzglas am Platz liegen und warte etwa 5 Minuten, bis es abgekühlt ist. *Hier findet die Auswertung des ersten Versuchs im Unterricht statt!*
2. Stecke ein Thermometer in das Reagenzglas mit dem abgekühlten Inhalt. Gib 10 Tropfen Wasser mit einer Pipette in das Reagenzglas und notiere die Temperatur vor- und nach der Wasserzugabe. Schreibe auch andere Veränderungen auf!