

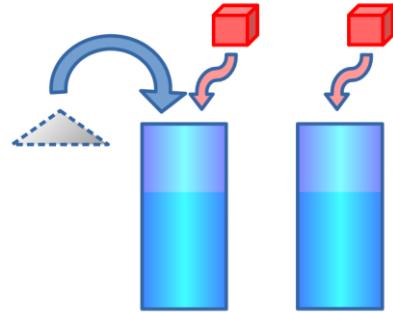
Schmelzendes Meereis – Meereis, ice baby...

© Falk Ebert, Ulrike Jeschke



Experiment

- ✓ Fülle Wasser in zwei identische Gläser
 - ✓ Füge in einem Glas einen Teelöffel Salz hinzu und verrühre bis es sich auflöst.
 - ✓ Lege nun zwei gleichgroße, gefärbte Eiswürfel gleichzeitig in die Gläser.
- **Welcher Eiswürfel wird als erstes geschmolzen sein?**



Hintergrund

Jedes Jahr bildet sich an den Polen neues Meereis und schmilzt wieder. Dies ist ein natürlicher Prozess, durch den der Salzgehalt des Oberflächenwassers im Laufe des Jahres leicht variiert. Dieser Salzgehalt beeinflusst die Schichtung des Meerwassers bis zum Grund, da Wasser mit geringerem Salzgehalt leichter ist und so auf dem schweren kalten salzigen Wasser der Tiefsee schwimmt.

Weiter gedacht...

Der natürliche Prozess des Schmelzens und Gefrierens ist aus dem Gleichgewicht geraten. Jedes Jahr schmilzt mehr Eis, als sich neu bilden kann. Dadurch wird das Oberflächenwasser immer weniger salzig.

- **Was bedeutet das für die lebensnotwendige Durchmischung der Schichten im Ozean, die Nährstoffe und Sauerstoff bis in die Tiefsee befördern?**
- **Was bedeutet ein immer weniger salziger Ozean für die Geschwindigkeit in der Eisschollen schmelzen?**