

$$E=mc^2$$

Experiment des Monats *Januar* 2014

Eiswürfel angeln

Das brauchst du:

- * Eine kleine Schüssel
- * 20 cm Wollfaden
- * 2 Eiswürfel
- * Salz



So wird's gemacht:

- * Nimm zwei Eiswürfel und gib sie in die kleine Schüssel.
- * Streue eine Prise Salz über die Eiswürfel und beobachte genau, was passiert. Wenn sich eine kleine Pfütze auf den Würfeln gebildet hat, kannst du das Ende des Wollfadens darüberle-

gen. Das andere Ende hängst du über den Schüsselrand.

- * Warte etwas ab. Die Pfütze gefriert nach kurzer Zeit wieder und schließt den Wollfaden mit ein. So kannst du ohne die Eiswürfel anzufassen beide aus der Schüssel angeln.



$$E=mc^2$$

Experiment des Monats *Januar* 2014

Was ist passiert:

Das Salz bringt den Eiswürfel zum Schmelzen, denn es erniedrigt den Gefrierpunkt des Eises. Dort wo das Salz auf dem Eis liegt, bildet sich eine kleine salzige Wasserpfütze. Wenn du den Faden in diese Pfütze legst, saugt er sich mit Wasser voll. Nach kurzer Zeit friert die Pfütze wieder und wird zu Eis. Auch das Wasser im Wollfaden gefriert und der Faden bleibt am Eiswürfel „kleben“. Im Winter wird bei Glätte auch manchmal noch mit Salz gestreut. Es kann dafür sorgen, dass Wasser nicht schon bei 0°Celsius sondern erst bei -21°Celsius gefriert!

