

$$E=mc^2$$

## Experiment des Monats *März* 2014

### Schäle ein Ei ohne Hände!

#### *Das brauchst du:*

- \* Ein rohes Ei
- \* Eine Schale
- \* Essig



#### *So wird's gemacht:*

- \* Lege das Ei in die Schale und gieße so viel Essig hinein, bis das ganze Ei bedeckt ist.
- \* Warte bis zum nächsten Tag und sieh dann nach, was passiert ist.



## Experiment des Monats *März* 2014

### *Was ist passiert:*

Auf der Essigoberfläche schwimmt eine schaumige Masse und das Ei hat keine schützende Schale mehr. Doch wo ist sie hin? Die Eischale besteht aus Kalk. Wird sie, wie bei unserem Experiment, in sauren Essig eingelegt, reagiert sie mit ihm. Aus den ursprünglichen Bestandteilen Essig und Kalkschale wird zuerst Calciumacetat und Kohlensäure. Die Kohlensäure zerfällt dann noch in Wasser und Kohlendioxid. Das Kohlendioxid erscheint als kleine Luftblasen im Wasser, die in deinem Experiment den Schaum an der Oberfläche erklären. Mit einem Löffel kannst du das Ei vorsichtig aus der Schüssel nehmen. Sieh es dir genau an, du kannst sogar das Eigelb durchscheinen sehen!

