

Aktion Nr. 6

Liebe/r _____,

wie du bestimmt schon weißt, rückt Ostern immer näher.

Da wir uns nicht zusammen auf die schöne Vorosterzeit vorbereiten können, haben wir heute ein Experiment für dich, das du zuhause ganz einfach nach machen könnt. Und in einem Experimenten Tagebuch durch Bilder und Beobachtungen festhalten könnt.

Das Eierschalen Experiment bietet euch die Möglichkeit zu beobachten wie sich Essig in Kalk auflöst und Ihr könnt den Aufbau eines Hühnereies genau beobachten.

Hierfür benötigt Ihr folgendes Material:

- 1 rohes Hühnerei
- Haushaltssessig (mind. 7,5% Säure)
- 1 Glas
- 1 Lampe

Vorgehensweise:

1. Lege dein Ei in ein Glas



2. Fülle den Haushaltssessig in dein Glas



3. Beobachte wie sich nach nur kurzer Zeit Bläschen bilden.



Erklärung:

Wie du bestimmt bei Punkt 3 der Vorgehensweise gesehen hast, haben sich nach dem Befüllen des Essigs Bläschen gebildet. Diese Bläschen nennt man „Gasbläschen“, die aus Kohlendioxid bestehen. Die Schale des Eis besteht aus Kalk und von dieser Schale werden die von dir beobachteten Gasbläschen freigesetzt. Dies führt dazu, wie du in der nächsten Beobachtungszeit feststellen kannst, dass die Schale sich von dem Ei löst.

Weitere Beobachtungen/ Entwicklungen :

1. Die Schale des Eis beginnt sich aufzulösen
2. Nach ca. 12h hat sich die Schale ganz aufgelöst
3. Spüle dein Ei ab.

Letztendliche Beobachtung:

Du kannst fühlen, dass das Ei jetzt von einem dünnen, aber elastischem Eihäutchen zusammengehalten wird. Hältst du dein Ei gegen das Licht, kannst du deutlich den Dotter von innen erkennen.

Wir sind gespannt auf eure Beobachtungen!

Liebe Grüße,
Eure Erzieherinnen aus dem Regenbogen