



KLASSENZIMMER UNTER TAGE

Salz-Detektive: Münz-Experiment

FÜR DAS EXPERIMENT BRAUCHST DU:

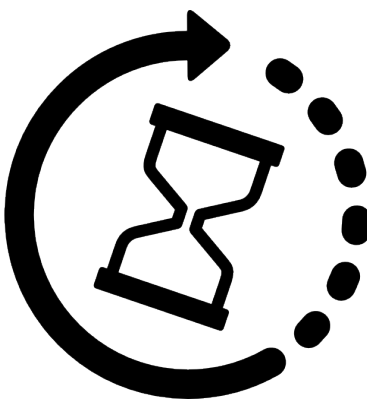
- 1 Glas
- ca. 200 ml Essig
- ca. 2 Esslöffel Tafelsalz
- 1 Löffel
- Küchenpapier
- Dunkel gewordene Cent-Münzen



SO GEHT'S:

1: Fülle das Glas mit dem Essig. Gib ca. 2 Esslöffel Tafelsalz dazu, bis der Boden etwa 0,5 cm hoch bedeckt ist. Rühre alles kräftig um.

2: Lege das oxidierte Münzgeld in die Lösung und warte ca. 5 Minuten. Nimm es danach wieder heraus. Trockne es mit dem Küchenpapier ab. Es erstrahlt nun wieder in seinem vollen Glanz.



Beschreibe in eigenen Worten: Was ist passiert?

Ergänze: Welche chemische Reaktion geschah bei diesem Experiment?

Cent-Stücke sind aus Kupfer. Durch eine Reaktion mit Sauerstoff (Oxidation) bildet sich Kupferoxid. Die Cent-Münze verfärbt sich gräulich/schwarz. Das Salz und die Säure lösen das Kupferoxid ab, die Cent-Münze erhält ihre ursprüngliche Farbe wieder zurück.

