

Versuchsprotokoll: Rosten von Eisen

Frage:

Deine Vermutung:

① **Versuchsanleitung:**

• **Material/Chemikalien:**

2 Reagenzgläser, Becherglas, Spatel
Eisenwolle, Wasser, Speiseöl

• **Durchführung:**

Bilde aus der Eisenwolle zwei kleine Portionen. Die Eisenwollknäule werden folgendermaßen behandelt:

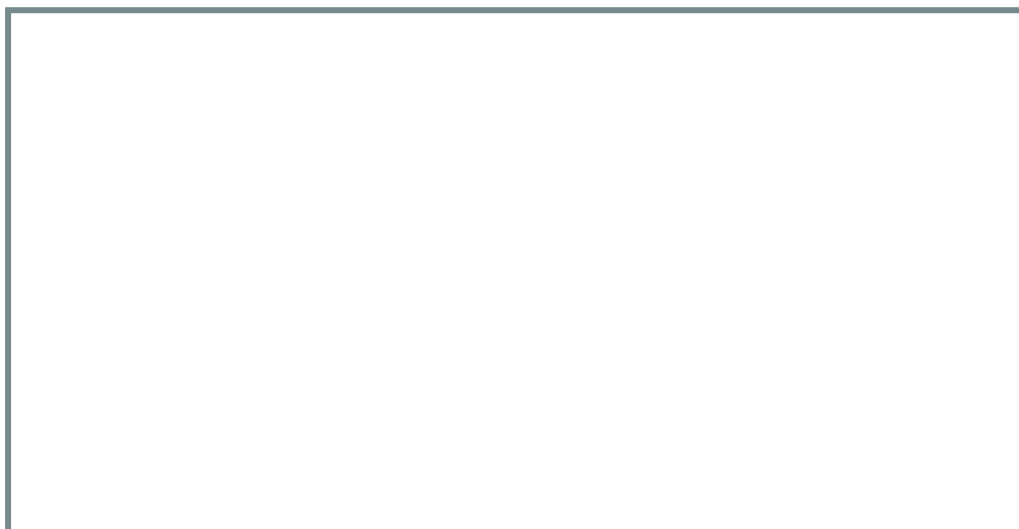
- Das Erste wird mit Speiseöl befeuchtet.
- Das Zweite bleibt unbehandelt.

Die Eisenwollknäule schiebst du mit dem Spatel in jeweils ein Reagenzglas - bis an den Boden. Fülle das Becherglas 2 cm hoch mit Wasser. Stelle die Reagenzgläser mit der Öffnung nach unten in das Becherglas.

Notiere was du nach einer Woche beobachten kannst.

② **Versuchsskizze:**

Bitte die Materialien und Chemikalien beschriften.



③ Beobachtung:

④ Stelle das Reaktionsschema für die Reaktion auf:• **Reaktion in Worten**

.....

• **Reaktionsschema**

.....

⑤ Erklärung:

Ergänze folgenden Lückentext:

Sauerstoff, Rost, Feuchtigkeit, Wasser, Luft, Oxidation

Wenn Gegenstände aus Eisen der [] [] und [] [] ausgesetzt sind, bildet sich

eine rotbraune Schicht aus [] [] . Auch beim Rosten findet eine [] [] statt.

Hierbei reagiert Eisen mit [] [] und [] [] zu Eisenoxid (Rost).

⑥ Rosten im Alltag: Wo begegnet dir das Rosten von Eisen im Alltag?**⑦ Rostschutz:** Wie kann man Gegenstände aus Eisen vor dem Rosten schützen?**⑧ Merke:**

Rosten - eine langsame [] [] ohne Flamme.

[] [] und [] [] reagiert zu Eisenoxid, dem Rost.