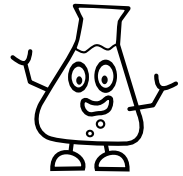


Protokoll: Säuren und Metalle



Aufgabe: Untersuche das chemische Verhalten von Kupfer und Magnesium mit Säuren. Welches der Metalle ist ein Edelmetall, welches ein unedles Metall?

Geräte: 2 Reagenzgläser, Reagenzglasständer, Spatel

Chemikalien: Kupfer, Magnesium, Säure (.....)

Durchführung:

1. Gib einen Span Kupfer in ein Reagenzglas.
2. Gib etwas Säure dazu (etwa 1cm hoch).
3. Beobachte, fühle auch die Temperatur am Reagenzglas.
4. Wiederhole die Schritte 1 bis 3 mit einer Spatelspitze Magnesium.

Beobachtung:

Kupfer:

.....

.....

.....

Magnesium:

.....

.....

.....

Auswertung:

Tipp: Beantworte die Aufgabe und begründe deine Antwort mit den Beobachtungen.

.....

.....

.....

.....

.....

.....