

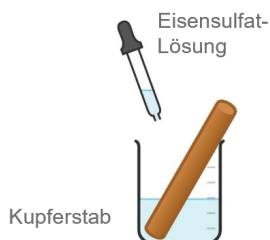


Hinweis

Im Anhang „Material“ finden Sie eine Abbildung der verkürzten Redoxreihe der Metalle, wie Sie Sie aus Ihrem Chemieunterricht kennen. Sie dürfen diese Abbildung für die Bearbeitung aller Aufgaben verwenden.

- ① Beschreiben Sie die Funktionen der verkürzten Redoxreihe der Metalle.

- ② Ein Experiment soll nach folgendem Versuchsaufbau erfolgen. Entscheiden Sie, in welchem der beiden Bechergläser Sie den Ablauf einer Reaktion erwarten und in welchem nicht. Erläutern Sie ihre Entscheidung unter zu Hilfenahme verkürzten Redoxreihe der Metalle.

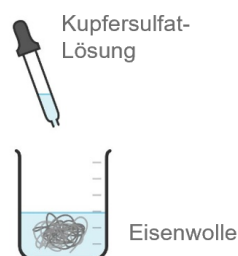


Reaktion

☐

keine Reaktion

☐



Reaktion

☐

keine Reaktion

☐

③ Nehmen Sie zu Lisas Aussage Stellung.

Ich achte beim Kauf von Ohrringen immer darauf, dass sie aus Gold und nicht aus Silber bestehen. Das ist zwar teurer, aber lohnt sich, weil die Ohrringe dann viel widerstandsfähiger sind.

Lisa



Material

Nachfolgend ist die verkürzte Redoxreihe der Metalle dargestellt. In dem blauen Balken sind die zugehörigen Standardpotentiale gelistet.

