Was ist hier passiert?

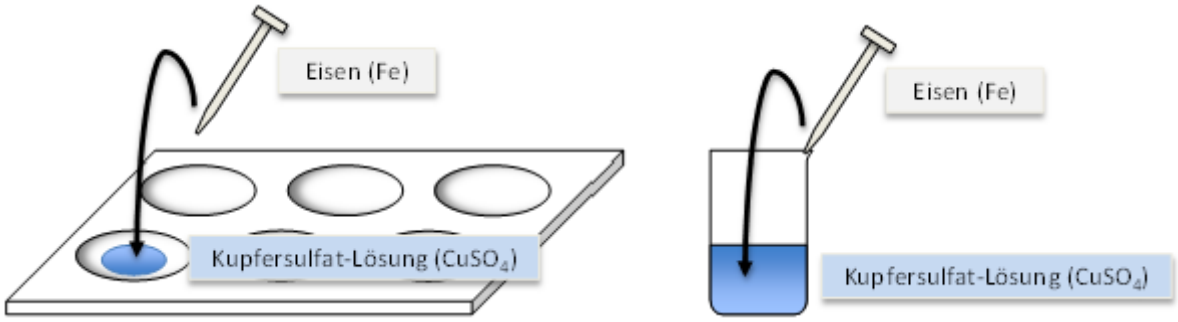
Experiment Eisen in Kupfersulfat-Lösung

Ausgangsvermutung

Chemikalien:

Stoffbezeichnung	Formel	Signalwort	Piktogramme	H-Sätze	P-Sätze
Eisen, Blech	Fe				
Kupfersulfat-Lösung (Konzentration ca. 1 mol/L)	$CuSO_4$	Gefahr		H318 Verursacht schwere Augenschäden. H411 Giftig für Wasserorganismen, mit langfristiger Wirkung.	P273 Freisetzung in die Umwelt vermeiden. P302 + P352 Bei Berührung mit der Haut: Mit viel Wasser waschen. P305 + P351 + P338 Bei Kontakt mit den Augen: Einige Minuten lang behutsam mit Wasser spülen. Eventuell vorhandene Kontaktlinsen nach Möglichkeit entfernen. Weiter spülen.

Aufbau und Durchführung (2 Varianten)



Man gibt wenige Milliliter Kupfersulfat-Lösung in eine Tüpfelplatte oder ein kleines Becherglas. In die Lösung taucht man einen Eisennagel und beobachtet für ca. 2 Minuten, was an der Eintauchstelle passiert.

Entsorgung:
Alles in den Sammelbehälter geben.

Beobachtungen:

Auswertung:

G. von Borstel 2021 CC-BY-SA 4.0