Übungen

Aufgabe 1

Zu einer Lösung von Kupfer(II)sulfat ($Cu^{2+}_{(aq)}$ + $SO_4^{2-}{}_{(aq)}$) wird festes Zink (Zn) gegeben. Es bildet sich ein rötlicher Niederschlag, während die graue Farbe des Zinks allmählich verschwindet. Notiere die ablaufende Reaktion in Einzelschritten. Formuliere für jeden beteiligten Stoff aktivisch und passivisch, was geschieht.

From:
https://schule.riecken.de/ - **Unterrichtswiki**

Permanent link:
https://schule.riecken.de/doku.php?id=chemie:klasse12:exercise&rev=1759127995

Last update: **2025/09/29 06:39**