

Übung: Galvanische Zelle vs. Elektrolyse



LNCU.de
ID 36206
CC-BY-SA 4.0
Online abrufen

Galvanische Zelle

Elektrolyse

Zufälliges Redoxpaar

? Elektrode

Oxidation

? Pol

Noch kein Redoxpaar geladen

Faktor

1x

↕ Zeilen tauschen

? Elektrode

Oxidation

? Pol

Noch kein Redoxpaar geladen

Faktor

1x

Bitte zuerst ein zufälliges Redoxpaar laden.

Berechnung des Zellpotentials E_{Zelle}

Gedrückt halten und die Potentiale in die Formel ziehen:



$$E_{\text{Zelle}} = \text{Wert 1} - \text{Wert 2}$$

Überprüfen