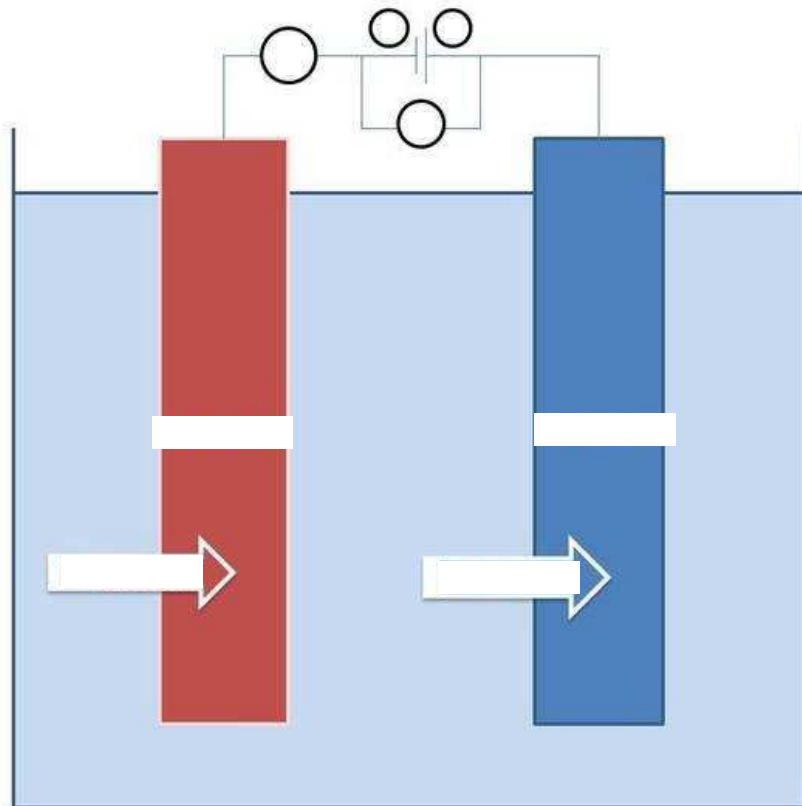


Elektrolyse

Definition und Erklärung der Elektrolyse

Aufgabe 1:

Beschriften Sie die folgende Abbildung und geben sie ein Beispiel für die Elektrolyse.



Name der Abbildung:

Beispiel für die Elektrolyse:

Faradaysche Gesetze

Aufgabe 2:

Nennen Sie die Farady'schen Gesetze und erläutern Sie deren Bedeutung für die Elektrochemie.

Technische Elektrolyse in wässriger Umgebung

Aufgabe 3:

Geben Sie die allgemeine Reaktionsgleichung für die Chlor-Alkali-Elektrolyse an und dessen wirtschaftliche Bedeutung an.



Wirtschaftliche Bedeutung:

Nennen Sie die drei verschiedenen Verfahren der Chlor-Alkali-Elektrolyse und dessen grundlegenden Eigenschaften und Unterschiede.

Schmelzflusselektrolyse zur Aluminiumherstellung

Aufgabe 4:

Geben Sie die Schritte der Schmelzflusselektrolyse und die Reaktionsgleichung eines passenden Beispiels an.