

 1. Was sind Ionen?
W1

 2. Wie kommen Elemente wie zB Calcium und Magnesium in der Natur meistens vor?
W1

als Elemente

in Ionenform in salzartigen Verbindungen

 3. Welche Anwendungen der Elektrolyse sind hier kurz beschrieben? Ergänze die passenden Bezeichnungen.
W1

a) _____

Ein leitender Gegenstand wird an der Kathode angeschlossen. Sie überzieht sich mit einem Metallbelag, zB beim Vernickeln.

b) _____


In der Lösung sind Metallionen vorhanden. Sie erhalten durch die Elektrolyse Elektronen zurück und scheiden sich als Metallbelag an der Kathode ab.

c) _____

Ein Metall wird an die Anode angeschlossen und durch Elektrolyse aufgelöst. Es wird an der Kathode wieder abgeschieden. So können Metalle gereinigt werden.

d) _____

Das Metall wird durch Elektrolyse der Salzschnmelze gewonnen.

 4. Die Wörter sind durcheinandergeraten. Welche Wörter verstecken sich hier?
W1

POL – US – MIN _____

EN – ANI – ON _____

DE – ANO _____

ON – TI – EN – KA _____

NI – ER – VA – GAL – SI – EN _____

WIN – TAL – ME – NU – LGE – NG _____

SP – PLU – OL _____