

Hilfen zu „Elektrochemie“

Seite 285

M1 Aufgabe 2

Nutze folgenden Satzanfang:

- ▶ *Der Donator gibt Elektronen an ...*

M2 Aufgabe 1

Nutze folgenden Satzanfang:

- ▶ *Vom höchsten Energieniveau gibt Magnesium ...*

Seite 287

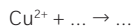
M3 Aufgabe 2

Nutze folgenden Satzanfang:

- ▶ *Ein Aluminiumatom gibt jeweils drei Elektronen an ...*

M3 Aufgabe 3

Vervollständige:



Seite 289

M1 Aufgabe 3

Beachte, dass Oxidation die Elektronenabgabe ist und Reduktion die Elektronenaufnahme.

Seite 290

M2 Aufgabe 3

Nutze folgenden Satzanfang:

- ▶ *Natriumchlorid wird in eine Schmelze ...*

Seite 291

M3 Aufgabe 3

Beachte, dass vom Silberblech Elektronen abgegeben werden.

Seite 292

M1 Aufgabe 1

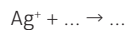
Nutze folgenden Satzanfang:

- ▶ *Das Zink gibt Elektronen ab und wird ...*

Seite 293

M2 Aufgabe 2

Vervollständige:



Seite 295

M1 Aufgabe 2

Tipp: Ein galvanisches Element besteht aus Zellen, die durch eine dünne Schicht voneinander getrennt sind.

Aufgabe 3

Beachte, dass die Prozesse am Pluspol oder Minuspol stattfinden

Seite 299

M1 Aufgabe 2

Nutze folgenden Satzanfang:

- ▶ *Beim Entladen wird am Minuspol Blei reduziert ...*

Aufgabe 3

Tipp: In Akkus sind chemische Reaktionen umkehrbar.

Seite 301

M1 Aufgabe 2

Beachte die Anordnung in zwei Halbzellen, den Energieverlauf und zwei ablaufenden Reaktionen.

Aufgabe 3

Beschreibe die Elektronenübertragungsreaktionen.

Aufgabe 4

Nutze folgende Begriffe: Elektronenabgabe, Elektronenaufnahme, Elektronendonator, Elektronenakzeptor

Seite 303

M2 Aufgabe 3

Von CO₂-neutraler Produktion spricht man, wenn die Produktion ohne Ausstoß von Kohlenstoffdioxid hergestellt werden kann.

Aufgabe 4

Zur CO₂-Bilanz gehört auch der Ausstoß von Kohlenstoffdioxid während der Produktion der Einzelteile.