

Was können Sie (schon)? Elektrochemie 2 – Galvanische Zellen

- Machen Sie sich zunächst alleine Gedanken über Ihre Fähigkeiten und kreuzen Sie an.
- Die Punkte, die Sie nur mit (sehr) unsicher eingeschätzt haben, sollten Sie mit Hilfe der Fördermaßnahmen in der Spalte „Schau nach“ aufarbeiten.
- Weitergehend können Sie auch Mitschüler oder den Lehrer befragen.

Ich kann ...		sicher	zieml. sicher	unsicher	sehr unsicher	Schau nach
1	den Aufbau einer galvanischen Zelle beschreiben.					S. 233
2	die Redoxreaktion einer Strom liefernden galvanischen Zelle formulieren.					
3	bei einer galvanischen Zelle den Minuspol bestimmen.					
4	erklären, weshalb eine galvanische Zelle nur funktioniert, wenn sich zwischen beiden Halbzellen eine Elektrolytbrücke befindet.					
5	den Aufbau der Standard-Wasserstoff-Halbzelle erläutern.					S. 236
6	ein Experiment zur Bestimmung des Standardpotenzials beschreiben.					S. 237
7	die Tabelle der Standardpotenziale zur Vorhersage von elektrochemischen Reaktionen anwenden.					
8	die Spannungen von galvanischen Zellen bei Standardbedingungen berechnen.					S. 239
9	den Zusammenhang zwischen Ionenkonzentration und messbarer Potenzialdifferenz in galvanischen Zellen erklären.					
10	elektrochemische Experimente im Hinblick auf die ablaufenden Reaktionen auswerten.					

Alle Seitenangaben beziehen sich auf elemente chemie Kursstufe, Klett 2010