

ICH KANN	sicher	ziemlich sicher	unsicher	sehr unsicher
Redoxreaktionen				
Reaktionsgleichungen für einfache Redoxreaktionen aufstellen und Oxidationszahlen bestimmen,				
die Begriffe Oxidation, Reduktion, Oxidationsmittel und Reduktionsmittel richtig zuordnen,				
mit Hilfe der Tabelle der Standard-elektrodenpotenziale abschätzen, ob eine Redoxreaktion freiwillig abläuft oder nicht,				
Galvanische Zellen				
den Versuchsaufbau einer galvanischen Zelle skizzieren und die Vorgänge bei Stromfluss erläutern (Beispiel Kupfer-Zink-Zelle),				
erklären, wie man die Standardelektrodenpotenziale misst (Standardwasserstoffhalbzelle),				
mit Hilfe der Standardelektrodenpotenziale die Spannung einer galvanischen Zelle berechnen,				
Batterien und Akkumulatoren				
eine Hypothese zur möglichen Funktion der „Batterie von Bagdad“ aufstellen,				
Aufbau und Funktion der Volta-Säule beschreiben,				
den Aufbau und die Funktion einer Taschenlampenbatterie beschreiben (Leclanche-Element),				
den Lade- und Entladevorgang eines Bleiakkumulators erklären,				
Wasserelektrolyse und Brennstoffzelle				
die Vorgänge bei der Elektrolyse des Wassers beschreiben,				
erläutern, weshalb man Wasserstoff als Energiespeicher bezeichnet,				
am Beispiel einer LowCost-Brennstoffzelle das Funktionsprinzip einer Brennstoffzelle erklären,				
eine beschriftete Skizze einer PEM-FC anfertigen,				
mögliche Perspektiven der zukünftigen Energieversorgung durch Wasserstoff und Brennstoffzellen diskutieren.				