**Kompetenzcheck:** Redoxreaktionen, galvanische Elemente, elektrochemische Spannungsreihe

Mach dir zunächst alleine Gedanken über deine Fähigkeiten und kreuze an.

Die Punkte, die du nur mit (sehr) unsicher eingeschätzt hast, solltest du mit Hilfe der Fördermaßnahmen in der Spalte „Schau nach“ aufarbeiten.

Die Kompetenzen, die du als sicher eingeschätzt hast, solltest du mit entsprechenden Aufgaben überprüfen.

 Wiederhole sämtliche Übungsaufgaben aus dem Unterricht und den Hausaufgaben.

|  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **Ich kann…** | **smilygifs039.gif** | **smilygifs040.gif** | **smilygifs043.gif** | **smilygifs034.gif** | **Schau nach im Heft und im Buch auf S.** |
| **Sicher** | **Ziem-lich sicher** | **Un-sicher** | **Sehr un-sicher** |
| ...die Begriffe Reduktion, Oxidation, Reduktions-mittel, Oxidationsmittel, Redoxreaktionen und korrespondierende Redoxpaare definieren. |  |  |  |  | 226, 227 |
| …Oxidationszahlen von Ionenverbindungen und Molekülen ermitteln. |  |  |  |  | 228 |
| …Redoxreaktionen anhand von Oxidationszahlen erkennen. |  |  |  |  | 228 |
| … Teilgleichungen für Oxidation und Reduktion erstellen. |  |  |  |  | 229 |
| … die Redoxreihe erläutern. |  |  |  |  | 232 |
| … Vorhersagen über den Ablauf einer Reaktion aus der Redoxreihe machen. |  |  |  |  |  |
| …alle Elemente eines galvanischen Elements aufzeichnen und benennen. |  |  |  |  | 233 |
| …die Reaktionen in einem galvanischen Element erklären. |  |  |  |  | 233 |
| …das Zustandekommen des Elektrodenpotentials von Halbzellen erklären. |  |  |  |  | 235 |
| ...den Aufbau der Standardwasserstoffelektrode vollständig aufzeichnen. |  |  |  |  | 236 |
| …das Standardelektrodenpotential einer Halbzelle experimentell bestimmen. |  |  |  |  | 237 |
| *…Informationen über die Stärke von Reduktions- und Oxidationsmitteln aus der elektrochemischen Spannungsreihe ermitteln.* |  |  |  |  | *238* |
| *…die Spannung galvanischer Elemente berechnen.* |  |  |  |  | *239* |

**Kompetenzcheck:** Redoxreaktionen, galvanische Elemente, elektrochemische Spannungsreihe

Mach dir zunächst alleine Gedanken über deine Fähigkeiten und kreuze an.

Die Punkte, die du nur mit (sehr) unsicher eingeschätzt hast, solltest du mit Hilfe der Fördermaßnahmen in der Spalte „Schau nach“ aufarbeiten.

Die Kompetenzen, die du als sicher eingeschätzt hast, solltest du mit entsprechenden Aufgaben überprüfen.

 Wiederhole sämtliche Übungsaufgaben aus dem Unterricht und den Hausaufgaben.

|  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **Ich kann…** | **smilygifs039.gif** | **smilygifs040.gif** | **smilygifs043.gif** | **smilygifs034.gif** | **Schau nach im Heft und im Buch auf S.** |
| **Sicher** | **Ziem-lich sicher** | **Un-sicher** | **Sehr un-sicher** |
| ...die Begriffe Reduktion, Oxidation, Reduktions-mittel, Oxidationsmittel, Redoxreaktionen und korrespondierende Redoxpaare definieren. |  |  |  |  | 226, 227 |
| …Oxidationszahlen von Ionenverbindungen und Molekülen ermitteln. |  |  |  |  | 228 |
| …Redoxreaktionen anhand von Oxidationszahlen erkennen. |  |  |  |  | 228 |
| … Teilgleichungen für Oxidation und Reduktion erstellen. |  |  |  |  | 229 |
| … die Redoxreihe erläutern. |  |  |  |  | 232 |
| … Vorhersagen über den Ablauf einer Reaktion aus der Redoxreihe machen. |  |  |  |  |  |
| …alle Elemente eines galvanischen Elements aufzeichnen und benennen. |  |  |  |  | 233 |
| …die Reaktionen in einem galvanischen Element erklären. |  |  |  |  | 233 |
| …das Zustandekommen des Elektrodenpotentials von Halbzellen erklären. |  |  |  |  | 235 |
| ...den Aufbau der Standardwasserstoffelektrode vollständig aufzeichnen. |  |  |  |  | 236 |
| …das Standardelektrodenpotential einer Halbzelle experimentell bestimmen. |  |  |  |  | 237 |
| *…Informationen über die Stärke von Reduktions- und Oxidationsmitteln aus der elektrochemischen Spannungsreihe ermitteln.* |  |  |  |  | *238* |
| *…die Spannung galvanischer Elemente berechnen.* |  |  |  |  | *239* |