**Kompetenzcheck:** Chemische Reaktionen

* 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.
* Überprüfe dich selbst: bearbeite Aufgaben aus dem Unterricht / aus dem Buch schriftlich und kontrolliere das Ergebnis.

|  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **Ich kann…** | **smilygifs039.gif** | **smilygifs040.gif** | **smilygifs043.gif** | **smilygifs034.gif** | **Schau nach im Heft und im Buch** |
| **Sicher** | **Ziem-lich sicher** | **Un-sicher** | **Sehr un-sicher** |
| … die Atomvorstellung nach Dalton erklären |  |  |  |  | S. 66 |
| ... den Unterschied zwischen Elementen und Verbindungen auf der Teilchenebene erklären |  |  |  |  | S. 62, 67 |
| …die Elementsymbole zu den elementaren Stoffen nennen |  |  |  |  | S. 67, B5 |
| …eine chemische Reaktion auf der Stoffebene definieren |  |  |  |  | S. 58 |
| …Beispiele für chemische Reaktionen nennen |  |  |  |  | S. 58/59, 61, 86, 88 |
| …eine chemische Reaktion auf der Teilchenebene erklären |  |  |  |  | S. 69 |
| …exotherme und endotherme Reaktionen definieren |  |  |  |  | S. 63 |
| …das Energieschema für exotherme und endotherme Reaktionen aufzeichnen und beschriften |  |  |  |  | Heft |
| … das Reaktionsschema zur Herstellung verschiedener Metallsulfide aufstellen |  |  |  |  | S. 61 |
| … die Eigenschaften von Metallsulfiden im Vergleich zu ihren Ausgangsstoffen benennen |  |  |  |  | S. 60/61 |
| ... den Begriff Oxidation definieren |  |  |  |  | S. 86 |
| … das Reaktionsschema zur Herstellung verschiedener Metalloxide aufstellen |  |  |  |  | S. 86 |
| … edle und unedle Metalle anhand ihrer Reaktionsfähigkeit unterscheiden |  |  |  |  | S. 87, Heft |
| … das Reaktionsschema zur Herstellung verschiedener Nichtmetalloxide aufstellen |  |  |  |  | S. 88 |
| … Metall- und Nichtmetalloxiden hinsichtlich ihrer Stoffeigenschaften voneinander unterscheiden |  |  |  |  | Heft |
| … die Durchführung und Beobachtung bei der Glimmspanprobe beschreiben |  |  |  |  | S. 83 |
| … die Durchführung und Beobachtung bei der Kalkwasserprobe beschreiben |  |  |  |  | S. 88 |
| … den Begriff Reduktion definieren |  |  |  |  | S. 100 |
| … die Gewinnung von Metallen durch Reduktion beschreiben |  |  |  |  | Heft |
| … das Reaktionsschema für Reduktionsreaktionen von Metalloxiden aufstellen |  |  |  |  | S. 100 |
| … die Voraussetzungen für eine Verbrennung nennen |  |  |  |  | S. 97 |
| … Löschmaßnahmen aus dem Verbrennungsdreieck ableiten |  |  |  |  | S. 97 |

**Kompetenzcheck:** Chemische Reaktionen

* 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.
* Überprüfe dich selbst: bearbeite Aufgaben aus dem Unterricht / aus dem Buch schriftlich und kontrolliere das Ergebnis.

|  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **Ich kann…** | **smilygifs039.gif** | **smilygifs040.gif** | **smilygifs043.gif** | **smilygifs034.gif** | **Schau nach im Heft und im Buch** |
| **Sicher** | **Ziem-lich sicher** | **Un-sicher** | **Sehr un-sicher** |
| … die Atomvorstellung nach Dalton erklären |  |  |  |  | S. 66 |
| ... den Unterschied zwischen Elementen und Verbindungen auf der Teilchenebene erklären |  |  |  |  | S. 62, 67 |
| …die Elementsymbole zu den elementaren Stoffen nennen |  |  |  |  | S. 67, B5 |
| …eine chemische Reaktion auf der Stoffebene definieren |  |  |  |  | S. 58 |
| …Beispiele für chemische Reaktionen nennen |  |  |  |  | S. 58/59, 61, 86, 88 |
| …eine chemische Reaktion auf der Teilchenebene erklären |  |  |  |  | S. 69 |
| …exotherme und endotherme Reaktionen definieren |  |  |  |  | S. 63 |
| …das Energieschema für exotherme und endotherme Reaktionen aufzeichnen und beschriften |  |  |  |  | Heft |
| … das Reaktionsschema zur Herstellung verschiedener Metallsulfide aufstellen |  |  |  |  | S. 61 |
| … die Eigenschaften von Metallsulfiden im Vergleich zu ihren Ausgangsstoffen benennen |  |  |  |  | S. 60/61 |
| ... den Begriff Oxidation definieren |  |  |  |  | S. 86 |
| … das Reaktionsschema zur Herstellung verschiedener Metalloxide aufstellen |  |  |  |  | S. 86 |
| … edle und unedle Metalle anhand ihrer Reaktionsfähigkeit unterscheiden |  |  |  |  | S. 87, Heft |
| … das Reaktionsschema zur Herstellung verschiedener Nichtmetalloxide aufstellen |  |  |  |  | S. 88 |
| … Metall- und Nichtmetalloxiden hinsichtlich ihrer Stoffeigenschaften voneinander unterscheiden |  |  |  |  | Heft |
| … die Durchführung und Beobachtung bei der Glimmspanprobe beschreiben |  |  |  |  | S. 83 |
| … die Durchführung und Beobachtung bei der Kalkwasserprobe beschreiben |  |  |  |  | S. 88 |
| … den Begriff Reduktion definieren |  |  |  |  | S. 100 |
| … die Gewinnung von Metallen durch Reduktion beschreiben |  |  |  |  | Heft |
| … das Reaktionsschema für Reduktionsreaktionen von Metalloxiden aufstellen |  |  |  |  | S. 100 |
| … die Voraussetzungen für eine Verbrennung nennen |  |  |  |  | S. 97 |
| … Löschmaßnahmen aus dem Verbrennungsdreieck ableiten |  |  |  |  | S. 97 |