**Kompetenzcheck:** Atombau, Hauptgruppen und Ionen

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.

* Weitergehend kannst du auch Mitschüler oder den Lehrer befragen.
* Löse zur Kontrolle Übungsaufgaben aus dem Unterricht, HA und aus dem Buch

|  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **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 Anzahl und Verteilung der Elementarteilchen (Protonen, Neutronen und Elektronen) in Atomen verschiedener Hauptgruppenelemente benennen. |  |  |  |  | S. 131/132 |
| … anhand des Periodensystems die Elektronenkonfiguration bestimmen. |  |  |  |  | S. 139-141 |
| … die Elemente der Alkali-, Erdalkalimetalle und der Halogene mit Elementsymbolen aufzählen. |  |  |  |  | Perioden-system |
| … typische Stoffeigenschaften der Alkali- und Erdalkalimetalle sowie der Halogene benennen. |  |  |  |  | S. 124/125, S. 144/145, Heft, ABs |
| … die Reaktionen von Alkalimetallen und Erdalkalimetallen mit Sauerstoff beschreiben und die Reaktionsgleichungen aufstellen. |  |  |  |  | Heft |
| … die Reaktionen von Alkalimetallen und Erdalkalimetallen mit Wasser beschreiben und die Reaktionsgleichungen aufstellen. |  |  |  |  | Heft, S. 124/125 |
| … die Reaktionsprodukte aus der Reaktion von Halogenen mit Metallen nennen. |  |  |  |  | S. 146/147 |
| … Nachweisreaktionen für Halogenide und ihre Beobachtungen beschreiben. |  |  |  |  | Heft |
| … die Begriffe Ionen, Anionen, Kationen erklären |  |  |  |  | S. 148 |
| … die Bildung von Ionen aus den Atomen der Hauptgruppen anhand des Periodensystems ableiten, d.h. die Edelgasregel anwenden |  |  |  |  | S. 150/151 |
| … die Verhältnisformel von Ionenverbindungen aus vorgegebenen Ionen aufstellen |  |  |  |  | S. 151; AB |
| … aus der Verhältnisformel einer Ionenverbindung die beteiligten Ionen und ihr Verhältnis zueinander ablesen |  |  |  |  | S. 151; AB |
| … die Bildung von Ionenverbindungen als Elektronenaustauschreaktion erklären |  |  |  |  | S. 159, B1; AB |
| …eine Reaktionsgleichung für die Bildung von Ionenverbindungen aus den Elementen erstellen |  |  |  |  | AB |
| … die Eigenschaften von Ionenverbindungen aufzählen |  |  |  |  | S. 158;  AB |

**Kompetenzcheck:** Atombau, Hauptgruppen und Ionen

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.

* Weitergehend kannst du auch Mitschüler oder den Lehrer befragen.
* Löse zur Kontrolle Übungsaufgaben aus dem Unterricht, HA und aus dem Buch

|  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **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 Anzahl und Verteilung der Elementarteilchen (Protonen, Neutronen und Elektronen) in Atomen verschiedener Hauptgruppenelemente benennen. |  |  |  |  | S. 131/132 |
| … anhand des Periodensystems die Elektronenkonfiguration bestimmen. |  |  |  |  | S. 139-141 |
| … die Elemente der Alkali-, Erdalkalimetalle und der Halogene mit Elementsymbolen aufzählen. |  |  |  |  | Perioden-system |
| … typische Stoffeigenschaften der Alkali- und Erdalkalimetalle sowie der Halogene benennen. |  |  |  |  | S. 124/125, S. 144/145, Heft, ABs |
| … die Reaktionen von Alkalimetallen und Erdalkalimetallen mit Sauerstoff beschreiben und die Reaktionsgleichungen aufstellen. |  |  |  |  | Heft |
| … die Reaktionen von Alkalimetallen und Erdalkalimetallen mit Wasser beschreiben und die Reaktionsgleichungen aufstellen. |  |  |  |  | Heft, S. 124/125 |
| … die Reaktionsprodukte aus der Reaktion von Halogenen mit Metallen nennen. |  |  |  |  | S. 146/147 |
| … Nachweisreaktionen für Halogenide und ihre Beobachtungen beschreiben. |  |  |  |  | Heft |
| … die Begriffe Ionen, Anionen, Kationen erklären |  |  |  |  | S. 148 |
| … die Bildung von Ionen aus den Atomen der Hauptgruppen anhand des Periodensystems ableiten, d.h. die Edelgasregel anwenden |  |  |  |  | S. 150/151 |
| … die Verhältnisformel von Ionenverbindungen aus vorgegebenen Ionen aufstellen |  |  |  |  | S. 151; AB |
| … aus der Verhältnisformel einer Ionenverbindung die beteiligten Ionen und ihr Verhältnis zueinander ablesen |  |  |  |  | S. 151; AB |
| … die Bildung von Ionenverbindungen als Elektronenaustauschreaktion erklären |  |  |  |  | S. 159, B1; AB |
| …eine Reaktionsgleichung für die Bildung von Ionenverbindungen aus den Elementen erstellen |  |  |  |  | AB |
| … die Eigenschaften von Ionenverbindungen aufzählen |  |  |  |  | S. 158;  AB |