**Kompetenzcheck:** Atombau, PSE, Elementfamilien

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.

 Wiederhole die Übungsaufgaben aus dem Unterricht, den Hausaufgaben und 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 Elementarteilchen von Atomen, ihre Masse, Ladung und ihren Aufenthaltsort im Atom nennen. |  |  |  |  | S. 166 |
| … den Streuversuch von Rutherford beschreiben und interpretieren |  |  |  |  | S. 164 |
| …aus den Angaben im Periodensystem Informationen über den Aufbau des Atoms ableiten. |  |  |  |  | S. 166/167 |
| … den Begriff Isotope definieren. |  |  |  |  | S. 166/167 |
| … die Elementarteilchen für Isotope eines Elements nennen. |  |  |  |  | S. 166/167 |
| … den Begriff Ionisierungsenergie definieren. |  |  |  |  | S. 170 |
| … das Schalenmodell für Atome aus den Ionisierungsenergien ableiten |  |  |  |  | S. 170/171 |
| … das Energiestufenmodell für Atome aus den Ionisierungsenergien ableiten. |  |  |  |  | S. 170/171 |
| … Energiestufenmodell und Schalenmodell miteinander vergleichen |  |  |  |  |  |
| … die Aufbauprinzipien des Periodensystems erläutern. |  |  |  |  | S. 172/173 |
| … den Zusammenhang zwischen dem Bau der Atome und ihrer Anordnung im PSE beschreiben. |  |  |  |  | S. 172/173 |
| … für verschiedene Atome das Schalenmodell der Atomhülle anhand des PSE beschreiben. |  |  |  |  |  |
| … die typischen Stoffeigenschaften der Alkalimetalle nennen. |  |  |  |  | S. 142,144 |
| …die Reaktion der Alkalimetalle mit Wasser beschreiben und die Reaktionsgleichungen aufstellen. |  |  |  |  | S. 142,144 |

**Arbeit am 27.11.2019**

**Kompetenzcheck:** Atombau, PSE, Elementfamilien

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.

 Wiederhole die Übungsaufgaben aus dem Unterricht, den Hausaufgaben und 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 Elementarteilchen von Atomen, ihre Masse, Ladung und ihren Aufenthaltsort im Atom nennen. |  |  |  |  | S. 166 |
| … den Streuversuch von Rutherford beschreiben und interpretieren |  |  |  |  | S. 164 |
| …aus den Angaben im Periodensystem Informationen über den Aufbau des Atoms ableiten. |  |  |  |  | S. 166/167 |
| … den Begriff Isotope definieren. |  |  |  |  | S. 166/167 |
| … die Elementarteilchen für Isotope eines Elements nennen. |  |  |  |  | S. 166/167 |
| … den Begriff Ionisierungsenergie definieren. |  |  |  |  | S. 170 |
| … das Schalenmodell für Atome aus den Ionisierungsenergien ableiten |  |  |  |  | S. 170/171 |
| … das Energiestufenmodell für Atome aus den Ionisierungsenergien ableiten. |  |  |  |  | S. 170/171 |
| … Energiestufenmodell und Schalenmodell miteinander vergleichen |  |  |  |  |  |
| … die Aufbauprinzipien des Periodensystems erläutern. |  |  |  |  | S. 172/173 |
| … den Zusammenhang zwischen dem Bau der Atome und ihrer Anordnung im PSE beschreiben. |  |  |  |  | S. 172/173 |
| … für verschiedene Atome das Schalenmodell der Atomhülle anhand des PSE beschreiben. |  |  |  |  |  |
| … die typischen Stoffeigenschaften der Alkalimetalle nennen. |  |  |  |  | S. 142,144 |
| …die Reaktion der Alkalimetalle mit Wasser beschreiben und die Reaktionsgleichungen aufstellen. |  |  |  |  | S. 142,144 |

**Arbeit am 27.11.2019**