**Kompetenzcheck:** Atombau, PSE, Elementfamilien

* *Mach dir zunächst Gedanken über deine Fähigkeiten und kreuze an.*
* *Wiederhole den Stoff mit Hilfe deines Heftes und Buches. Einen Überblick über die Unterrichtsthemen erhältst du auf in* ***Teams******Chemie*** *(🡪 Dateien).*
* *Lerne wichtige Begriffe und Definitionen auswendig. Bearbeite Aufgaben aus dem Unterricht / aus dem Buch schriftlich.*
* *Schätze dann deine Fähigkeiten erneut ein.*

|  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **Ich kann…** | **smilygifs039.gif** | **smilygifs040.gif** | **smilygifs043.gif** | **smilygifs034.gif** | **Schau nach im Heft und im Buch, Seite** |
| **Sicher** | **Ziem-lich sicher** | **Un-sicher** | **Sehr un-sicher** |
| … die Elementarteilchen (Protonen, Elektronen, Neutronen) von Atomen und ihren Aufenthaltsort im Atom nennen. |  |  |  |  | 162,166 |
| … aus dem Rutherfordschen Streuversuch das Kern-Hülle-Modell von Atomen ableiten. |  |  |  |  | 164 / 165 |
| …aus den Angaben im Periodensystem Informationen über den Aufbau des Atoms ableiten. |  |  |  |  | 166 /167 |
| … den Begriff Isotope definieren. |  |  |  |  | 167 |
| … die Elementarteilchen für Isotope eines Elements nennen. |  |  |  |  | 167 |
| … den Begriff Ionisierungsenergie definieren. |  |  |  |  | 170 |
| … das Energiestufenmodell für Atome aus den Ionisierungsenergien ableiten. |  |  |  |  | 170 |
| … das Schalenmodell für Atome aus den Ionisierungsenergien ableiten. |  |  |  |  | 171 |
| … die Aufbauprinzipien des Periodensystems erläutern. |  |  |  |  | 160 |
| … den Zusammenhang zwischen dem Bau der Atome und ihrer Anordnung im PSE beschreiben. |  |  |  |  | 172 / 173 |
| … die Zahl der Außenelektronen und Schalen für Atome aus dem PSE ablesen. |  |  |  |  | 172 / 173 |
| … die Elemente der Alkalimetalle und der Erdalkalimetalle aufzählen. |  |  |  |  | 142 - 147 |
| … die typischen Stoffeigenschaften der Alkalimetalle und Erdalkalimetalle und ihre Änderung innerhalb der Elementfamilie nennen. |  |  |  |  | 142 - 147 |
| …die Reaktion der Alkalimetalle und Erdalkalimetalle mit Wasser beschreiben und die Reaktionsgleichungen aufstellen. |  |  |  |  | 142 - 147 |
| …die Reaktion der Alkalimetalle und Erdalkalimetalle mit Sauerstoff beschreiben und die Reaktionsgleichungen aufstellen. |  |  |  |  | 142 - 147 |

🡪 **Zum selbständigen Üben im Buch**: Teste dich selbst S. 176