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	Sicher	Ziem- lich sicher	Un- sicher	Sehr un- sicher	Schau nach im Heft und im Buch, Seite
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