**Meilenstein 2**

**Das Schalenmodell**

**Selbsteinschätzung**

**Mein Schülercode lautet: \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_**

**Nun sollst du dein erworbenes Wissen über die Atomhülle, die Ionisierungsenergie und das Schalenmodell einschätzen. Im Anschluss erhältst du von deinem Lehrer/ deiner Lehrerin eine Übungsaufgabe, mit der du dein Wissen zum Thema Atomhülle weiter trainieren kannst.**

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| **Meine Fähigkeiten**  | Das kann ich. | Da bin ich fast sicher.  | Da bin ich mir unsicher. | Das kann ich noch nicht. |
| Ich kann die Ladung eines Elektrons angeben. |  |  |  |  |
| Ich kann beschreiben, wie die Atomhülle im Schalenmodell aufgebaut ist. |  |  |  |  |
| Ich kann die Hülle eines gegebenen Atoms mit Elektronen besetzen. |  |  |  |  |
| Ich kann den Aufbau der Hülle eines gegebenen Atoms ausführlich beschreiben. |  |  |  |  |
| Ich kann die Anzahl der Elektronen, Neutronen und Protonen aus der angegebenen Symbolschreibweise eines Atoms angeben. |  |  |  |  |
| Ich kann Vorteile und Grenzen des Kern-Hülle-Modells und des Schalenmodells angeben. |  |  |  |  |

**Bearbeite als nächstes folgende Aufgabe: blau grün gelb**