**Atombau-PSE-Ionen-Salze**

|  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
|  | **Ich kann** | **sicher** | **ziemlich sicher** | **unsicher** | **sehr unsicher** | **Übung** |
| 1 | die am Aufbau der Atome beteiligten Teilchensorten nennen. |  |  |  |  |  |
| 2 | Rutherfords Streuversuch beschreiben und Rutherfords Deutungen aus den Versuchsergebnissen ableiten. |  |  |  |  |  |
| 3 | Mit Hilfe von Ionisierungsenergien das Schalenmodell der Atome erklären. |  |  |  |  |  |
| 4 | die Ordnungskriterien des Periodensystems nennen. |  |  |  |  |  |
| 5 | die Bedeutung der Begriffe Hauptgruppe, Periode, Ordnungszahl, Kernladungszahl, Massezahl erklären. |  |  |  |  |  |
| 6 | anhand des Periodensystems die Anzahl der Protonen und Elektronen eines Atoms bestimmen. |  |  |  |  |  |
| 7 | anhand des Periodensystems die Anzahl der Außenelektronen eines Atoms bestimmen. |  |  |  |  |  |
| 8 | mit Hilfe des Periodensystems die Elemente in Metalle und Nicht-Metalle einteilen. |  |  |  |  |  |
| 9 | die Lewis-Schreibweise auf die Atome der Elemente anwenden. |  |  |  |  |  |
| 10 | die Edelgasregel formulieren. |  |  |  |  |  |
| 11 | die Bildung der Ionen aus den Atomen beschreiben. |  |  |  |  |  |
| 12 | die Ladung von Ionen von der Stellung der Atome im PSE ableiten. |  |  |  |  |  |
| 13 | Verhältnisformeln von Ionenverbindungen auf Grund der Ionenladungen aufstellen. |  |  |  |  |  |
| 14 | die Eigenschaften der salzartigen Verbindungen auf Teilchenebene erklären. |  |  |  |  |  |
| 15 | die Begriffe Ionengitter, Koordinationszahl und Elementarzelle erklären. |  |  |  |  |  |