|  |  |
| --- | --- |
| *VORDERSEITE (eine Frage)* | *RÜCKSEITE (eine Antwort)* |
| Was ist ein Ion? | Die Ionen sind zweifach negativ geladen (2-). |
| Was ist ein Kation? | Ein geladenes Teilchen, das aus einem ungeladenen Teilchen durch Abgabe oder Aufnahme von Elektronen entsteht. |
| Was ist die Edelgaskonfiguration? | Die Ionen sind dreifach positiv geladen (3+). |
| Was ist ein Anion? | Ein Salz, das aus positiv geladenen Kaliumkationen und negativ geladenen Chloranionen besteht. |
| Was ist Kaliumchlorid? | Die Ionen sind einfach negativ geladen (-). |
| Wie groß ist die Ladung der Ionen der Elemente der I. Hauptgruppe? | Ein Zustand, bei dem ein Teilchen seine äußerste Elektronenschale vollständig besetzt hat. |
| Wie groß ist die Ladung der Ionen der Elemente der VI. Hauptgruppe? | Die Ionen sind einfach positiv geladen (+). |
| Wie groß ist die Ladung der Ionen der Elemente der II. Hauptgruppe? | Die Ionen sind dreifach negativ geladen (3-). |
| Wie groß ist die Ladung der Ionen der Elemente der VII. Hauptgruppe? | Ein negativ geladenes Teilchen, das entsteht, wenn ein ungeladenes Teilchen mindestens ein Elektron aufnimmt. |
| Wie groß ist die Ladung der Ionen der Elemente der III. Hauptgruppe? | Ein positiv geladenes Teilchen, das entsteht, wenn ein ungeladenes Teilchen mindestens ein Elektron abgibt. |
| Wie groß ist die Ladung der Ionen der Elemente der V. Hauptgruppe? | Die Ionen sind zweifach positiv geladen (2+). |