|  |  |
| --- | --- |
| **Übung: Atombau, Periodensystem und Ionenbildung** | **Ü1** |

Ziel: Du übst den Zusammenhang zwischen PSE und Ionenbildung.

AUFGABE Lege jeweils passende Begriffe aneinander, beginne mit Si.

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| Si | einfach positiv geladenes Ion mit Elektronen-konfiguration von Ne |  | Na+ | je 1 S- und Ar-Atom haben zusammen gleich viele e- wie  1 Atom … |
|  |  |  |  |  |
| Se | Nukleonenanzahl von  1 He-Atom = n-Anzahl von 1 Atom |  | Li | 2 |
|  |  |  |  |  |
| Differenz der Außen-e- von je 1 Mg- und Ne-Atom | zweifach positiv geladenes Ion mit Elektronen-konfiguration von Ne |  | Mg2+ | n-Anzahl von 1 K-Atom = Ordnungszahl von |
|  |  |  |  |  |
| Ca | Differenz der n von je 1 K- und H-Atom = Ordnungszahl von |  | K | 2 C-Atome haben zusammen ca. die gleiche Masse wie  1 Atom |
|  |  |  |  |  |
| Mg | einfach negativ geladenes Ion mit Elektronen-konfiguration von Ne |  | F- | 3 |
|  |  |  |  |  |
| Differenz der Außen-e- von je 1 F- und C-Atom | Summe der Außen-e- von je 1 F- und Li-Atom = Anzahl der Außen-e- von 1 Atom |  | Ar | Summe der n von je 1 Be- und C-Atom = Ordnungszahl von |
|  |  |  |  |  |
| Na | zweifach negativ geladenes Ion mit Elektronen-konfiguration von Ne |  | O2- | zusammen haben  1 Na- und 2 H-Atome die gleiche p+-Anzahl wie 1 Atom |
|  |  |  |  |  |
| Al | Summe der p+ von je 1 He-, C- und F-Atom = Anzahl der p+ von  1 Atom |  | Cl | 4 |
|  |  |  |  |  |
| Differenz der Außen-e- von je 1 S- und Mg-Atom | 1 Molekül Sauerstoff hat die gleiche Masse wie 1 Atom |  | S | Nukleonenanzahl von  1 N-Atom = Ordnungszahl von |