AB 2: Der Aufbau des Periodensystems der Elemente

Lösungen

Aufgabe 1:

1. Die Elektronen der äußersten Schale heißen *Außenelektronen* oder *Valenzelektronen*.
2. Eine Gruppe von Elementen mit der gleichen Anzahl an Elektronen auf der äußersten Schale nennen wir *Hauptgruppe*.
3. *Periode* heißt eine Zeile im Periodensystem, in der Elemente stehen, die die gleiche Anzahl an Schalen haben.
4. Die Oktett-Regel lautet: *Elemente mit acht Valenzelektronen sind besonders stabil*.

   Eine Ausnahme davon stellt die *K-Schale* dar.
5. Die chemischen Eigenschaften der Elemente hängen von *der Anzahl ihrer Valenzelektronen* ab.

Aufgabe 2:

