

Periodensystem der Elemente

Arbeitsblatt Plus

 **1.** In diesem Text haben sich **18** Fehler versteckt. Markiere und korrigiere sie.

Die Ordnungszahl gibt die Anzahl der Elektronen im Atomkern an. Nach dieser Zahl sind die Elemente im Periodensystem absteigend angeordnet. Die senkrechten Spalten im Periodensystem werden Perioden, die waagrechten Zeilen Gruppen genannt. Elemente, die in einer Gruppe stehen, haben immer dieselbe Anzahl von Protonen. Elemente der gleichen Periode haben dieselbe Anzahl befüllter Außenelektronen.

Die Elemente werden außerdem in Metalle, Halbmetalle und Vollmetalle eingeteilt.

Im Periodensystem wird dies mit verschiedenen Namen gekennzeichnet.

Atome können Kernteilchen abgeben und aufnehmen. Werden Elektronen abgegeben, entsteht ein negativ geladenes Ion, das Anion. Werden Elektronen hingegen aufgenommen, entsteht ein positiv geladenes Ion, das Kation.

Eine besondere Gruppe im Periodensystem ist die 16. Gruppe. Die Elemente dieser Gruppe werden Edelgase genannt. Edelgase sind bunte und übelriechende Gase.

Sie sind besonders reaktionsfreudig, da die Atome bereits den Edelgaszustand, also acht bzw. zwei Kernteilchen haben. Sie kommen in der Natur nur als doppelte, gebundene Atome vor.