

Unterscheidung zwischen binären molekularen und ionogenen Verbindungen

Aufgabenstellung:

1. Schreibe die Wörter in die richtigen Lücken!
2. Scanne den QR-Code, um zu überprüfen, ob alles richtig ist!
3. Schreibe den Text noch einmal ohne Fehler in dein Heft ab!



Moleküle sind winzige _____, die aus Atomen bestehen. Atome sind die Grundbausteine der Materie. Es gibt verschiedene Arten von Verbindungen, die _____ miteinander verknüpfen können. Zwei dieser Arten sind binäre molekulare und ionogene _____.

Binäre molekulare Verbindungen bestehen aus zwei verschiedenen nichtmetallischen _____. Ein Beispiel ist Wasser (H_2O), das aus Wasserstoff (H) und Sauerstoff (O) besteht. Diese Atome teilen _____ miteinander. Das nennt man eine kovalente Bindung.

Ionogene Verbindungen hingegen bestehen aus Metall- und _____.

Diese Atome tauschen Elektronen aus. Das Metallatom gibt Elektronen ab und wird zu einem positiven _____.

Das Nichtmetallatom nimmt Elektronen auf und wird zu einem negativen Ion. Diese Ionen ziehen sich an und bilden eine ionische _____. Ein Beispiel ist Kochsalz ($NaCl$). Hier gibt Natrium (Na) ein Elektron an Chlor (Cl) ab.

Zusammengefasst: _____ molekulare Verbindungen haben kovalente Bindungen und bestehen aus zwei _____. Ionogene Verbindungen haben ionische Bindungen und bestehen aus einem _____ und einem Nichtmetall.

Atome Elementen Verbindungen Teilchen Elektronen Bindung
Nichtmetallen Binäre Ion Metall Nichtmetallatomen