

Unterschied zwischen polaren und unpolaren Atombindungen

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!



Atome sind winzige _____, aus denen alles um uns herum besteht.

Manchmal verbinden sich diese Atome miteinander, um _____ zu

bilden. Diese Verbindungen nennt man Atombindungen. Es gibt verschiedene

_____ von Atombindungen, aber heute sprechen wir über zwei

Haupttypen: polare und unpolare _____.

Stell dir vor, zwei Kinder teilen sich ein Spielzeug. Wenn sie das Spielzeug gleichmäßig

teilen, ist es wie eine unpolare _____. Bei unpolaren Bindungen

teilen sich die Atome die Elektronen (winzige Teilchen) gleichmäßig. Das bedeutet, dass

kein _____ das Elektron mehr "will" als das andere.

Aber manchmal teilen die Kinder das _____ nicht gleichmäßig. Ein

Kind könnte das Spielzeug mehr halten als das andere. Das ist wie eine polare Bindung.

Bei polaren _____ zieht ein Atom die Elektronen stärker zu sich

als das andere Atom. Das führt dazu, dass ein Ende des _____

positiv und das andere Ende negativ geladen ist.

Zusammengefasst: Bei unpolaren Bindungen teilen sich die _____

die Elektronen gleichmäßig. Bei polaren Bindungen zieht ein Atom die

_____ stärker zu sich, was zu positiven und negativen Enden im

Molekül führt.

Atome

Atom

Moleküls

Arten

Bausteine

Bindungen

Atombindungen

Bindung

Elektronen

Moleküle

Spielzeug