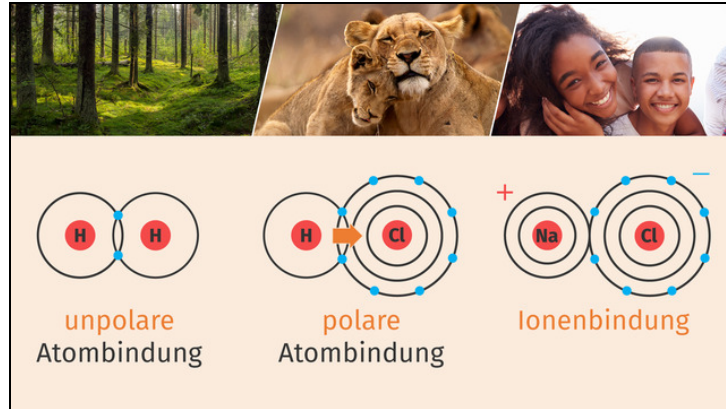




Arbeitsblätter zum Ausdrucken von [sofatutor.com](https://www.sofatutor.com)

# Bindungsarten im Vergleich



- 1 **Arbeite die Merkmale des abgebildeten Moleküls heraus.**
- 2 Ordne die Bindungsarten zu.
- 3 Benenne die Moleküle.
- 4 Vergleiche die Bindungsarten.
- 5 Charakterisiere die Moleküle.
- 6 Entscheide, um welche Bindungsart es sich handelt.
- + mit vielen Tipps, Lösungsschlüsseln und Lösungswegen zu allen Aufgaben

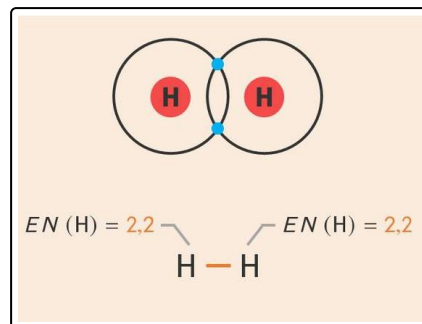


Das komplette Paket, inkl. aller Aufgaben, Tipps, Lösungen und Lösungswege gibt es für alle Abonnenten von [sofatutor.com](https://www.sofatutor.com)



## Arbeite die Merkmale des abgebildeten Moleküls heraus.

Wähle alle zutreffenden Merkmale aus.



- A Zwei Wasserstoffatome verbinden sich zu einem Molekül.
- B Es handelt sich um eine Metallbindung.
- C Es liegt eine unpolare Atombindung vor.
- D Die Elektronegativitätsdifferenz ist gleich 0.



## Unsere Tipps für die Aufgaben

1  
von 6

### Arbeite die Merkmale des abgebildeten Moleküls heraus.

#### 1. Tipp

Es gibt drei richtige Antworten.

---



## Lösungen und Lösungswege für die Aufgaben

1  
von 6

### Arbeite die Merkmale des abgebildeten Moleküls heraus.

**Lösungsschlüssel:** A, C, D

Aus der Abbildung können wir folgende **Merkmale** ableiten:

→ **Zwei Wasserstoffatome verbinden sich zu einem Molekül.**

Dem Wasserstoffatom fehlt ein Außenelektron, um die Edelgaskonfiguration von Helium zu erreichen. Daher verbinden sich zwei Atome miteinander.

→ **Die Elektronegativitätsdifferenz ist gleich 0.**

Da es sich um das gleiche Element handelt, haben die beiden Bindungspartner die gleiche Elektronegativität.

→ **Es liegt eine unpolare Atombindung vor.**

Der Schwellenwert von polarer zu unpolarer Atombindung liegt bei 0,5.