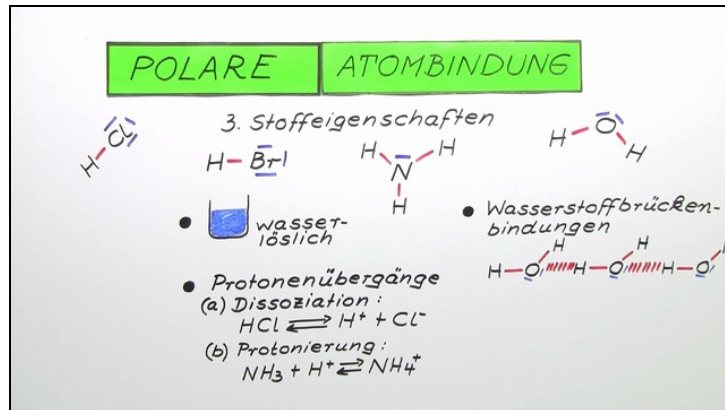




Arbeitsblätter zum Ausdrucken von [sofatutor.com](https://www.sofatutor.com)

# Polare Atombindung



- 1 Benenne die resultierenden Bindungsarten.
  - 2 Definiere die polare Atombindung und die Elektronegativität.
  - 3 Bestimme die Eigenschaften von polaren Verbindungen.
  - 4 Lege die Ladungsschwerpunkte der Dipole fest.
  - 5 Gib an, welche Bindungsart in den folgenden Verbindungen vorliegt.
  - 6 Bestimme die Polarität der folgenden Verbindungen.
- + 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)



## Benenne die resultierenden Bindungsarten.

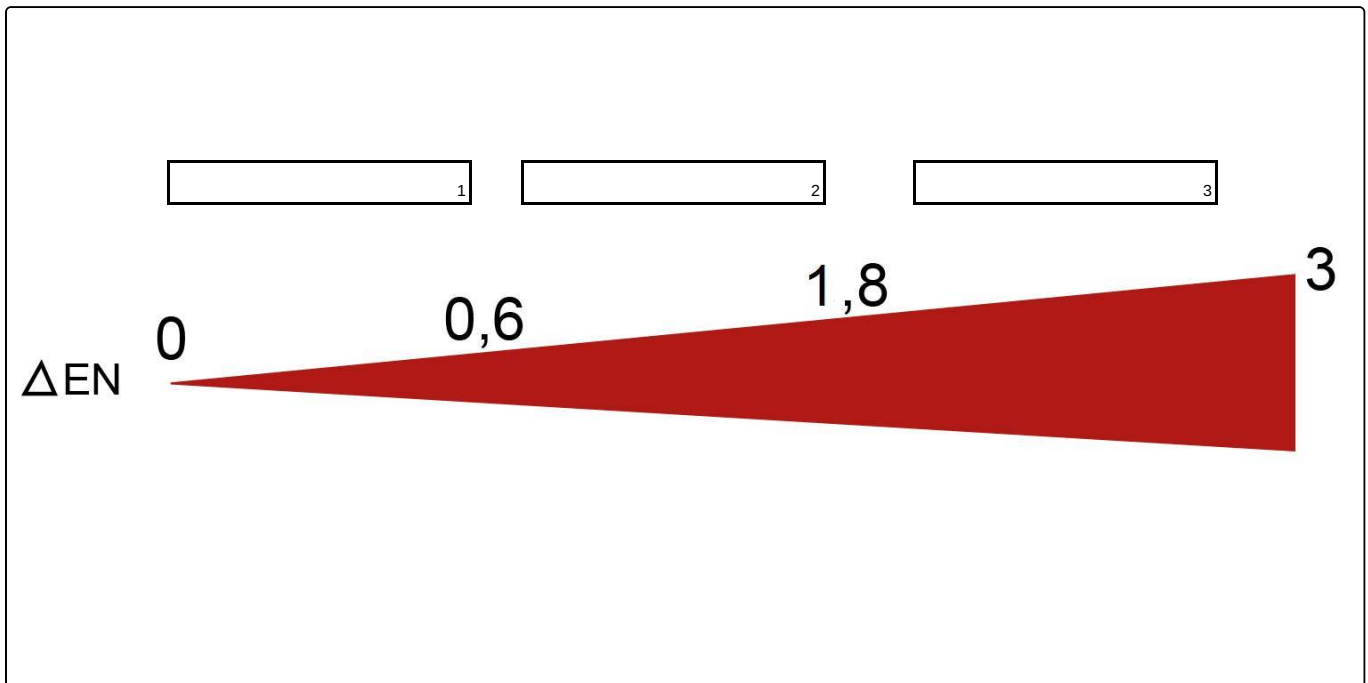
Schreibe die richtigen Begriffe in die Lücken.

Ionenbindung

unpolare Atombindung

Peptidbindung

polare Atombindung





## Unsere Tipps für die Aufgaben

1  
von 6

### **Benenne die resultierenden Bindungsarten.**

#### **1. Tipp**

Je höher die Elektronegativitätsdifferenz ist, desto höher sind die Kräfte zwischen den Bindungspartnern.

---

#### **2. Tipp**

In Salzen (Ionenbindungen) herrschen höhere Kräfte vor als in polaren Verbindungen.

---

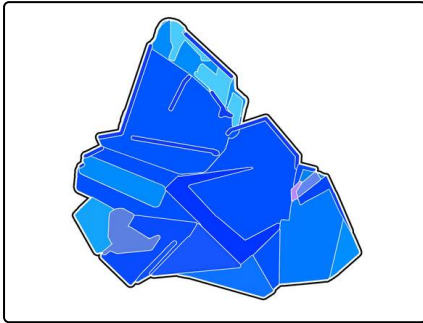


## Lösungen und Lösungswege für die Aufgaben

1  
von 6

### Benenne die resultierenden Bindungsarten.

**Lösungsschlüssel:** 1: unpolare Atombindung // 2: polare Atombindung // 3: Ionenbindung



Ab einer  $\Delta EN$  von 0,6 spricht man von einer polaren Atombindung.

Ab 1,8 kommt es zu einer Ionenbindung. Hier sind die Kräfte sehr hoch, da vollständige Ladungen miteinander wechselwirken.

Aufgrund der hohen coulombschen Anziehungskraft zwischen entgegengesetzten Ladungen bauen Salze ein Kristallgitter auf und haben einen sehr hohen Schmelz- sowie Siedepunkt.