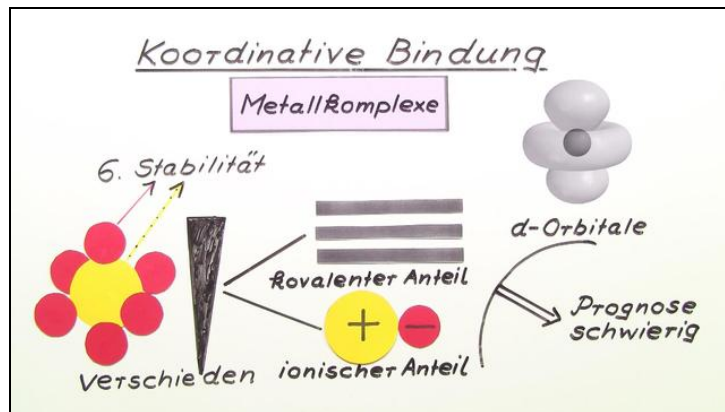




Arbeitsblätter zum Ausdrucken von [sofatutor.com](https://www.sofatutor.com)

# Koordinative Bindung



- 1 Benenne die Bestandteile einer Komplexverbindung.
- 2 Beschreibe die Bildung der koordinativen Bindung.
- 3 Entscheide, ob es sich um eine Lewis-Base oder eine Lewis-Säure handelt.
- 4 Formuliere die Reaktionsgleichungen zu folgenden Komplexen.
- 5 Entscheide, in welchen Beispielen eine koordinative Bindung vorliegt.
- 6 Bestimme die Farbe folgender Komplexe.
- + mit vielen Tipps, Lösungsschlüsseln und Lösungswegen zu allen Aufgaben

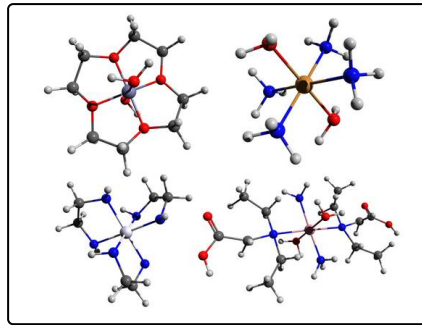


Das komplette Paket, inkl. aller Aufgaben, Tipps, Lösungen und Lösungswege gibt es für alle Abonnenten von [sofatutor.com](https://www.sofatutor.com)



## Benenne die Bestandteile einer Komplexverbindung.

Wähle die korrekten Bestandteile aus.



Proton A

Ligand B

Isotop C

Anion D

Zentralion E



## Unsere Tipps für die Aufgaben

1  
von 6

### **Benenne die Bestandteile einer Komplexverbindung.**

#### **1. Tipp**

Komplexverbindungen entstehen durch eine Lewis-Säure-Base-Reaktion.

---

#### **2. Tipp**

Es werden koordinative Bindungen gebildet.

---



## Lösungen und Lösungswege für die Aufgaben

1  
von 6

### Benenne die Bestandteile einer Komplexverbindung.

**Lösungsschlüssel:** B, E

Eine Komplexverbindung besteht grundsätzlich aus einer Lewis-Säure, also einem Elektronenakzeptor, und aus einer (meist mehreren) Lewis-Basen, also einem Elektronendonator.

Die Lewis-Säure ist in der Regel ein Ion eines Übergangsmetalls. Dieses wird auch als *Zentralion* bezeichnet, weil es sich in der Mitte der Komplexverbindung befindet.

An dieses Zentralion binden durch koordinative Bindungen die *Liganden*. Das sind Verbindungen, die über Atome mit freien Elektronenpaaren verfügen, wie zum Beispiel Wasser oder Ammoniak.