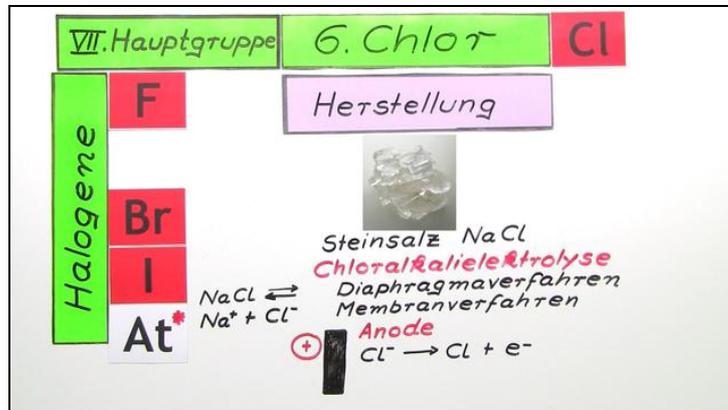




Arbeitsblätter zum Ausdrucken von [sofatutor.com](https://www.sofatutor.com)

# Chlor



- 1 Nenne den Namen der Salze der Salzsäure.
- 2 Benenne die Hauptgruppe, in der sich Chlor befindet.
- 3 Beschreibe die Herstellung von Chlor.
- 4 Entscheide, in welchem Gefäß sich Chlor nach der Synthese auffangen lassen kann.
- 5 Bestimme die Siedepunkte der Halogene.
- 6 Formuliere folgende Reaktionen mit Chlor.
- + 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)



## Nenne den Namen der Salze der Salzsäure.

Wähle die richtige Antwort aus.



Chloride A

Sulfate B

Phosphate C

Acetate D

Chlorate E



## Unsere Tipps für die Aufgaben

1  
von 6

### Nenne den Namen der Salze der Salzsäure.

#### 1. Tipp

Ein Salz der Salzsäure ist Kupfer(I)-chlorid.

---



## Lösungen und Lösungswege für die Aufgaben

1  
von 6

### Nenne den Namen der Salze der Salzsäure.

**Lösungsschlüssel:** A

Eine wichtige Chlorverbindung ist die Salzsäure  $\text{HCl}$ . Diese Säure reagiert mit unedlen Metallen und Basen zu Salzen. Die Salze der Salzsäure enthalten natürlich auch Chlor. Das kannst du auch am Namen erkennen. Die Salzsäure gibt ihr Proton ab und es entsteht ein negativ geladenes Ion, das Chlorid-Ion  $\text{Cl}^-$ . Entsprechend heißen auch die Salze Chloride. Die Endung *-id* ist typisch für Anionen und zeigt dir an, dass das Anion keinen Sauerstoff enthält. Im Gegensatz dazu enthalten Chlorat-Ionen  $\text{ClO}_3^-$  Sauerstoff.