



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

Salzdarstellungsverfahren



- 1 **Nenne Methoden der Salzherstellung.**
- 2 Beschreibe die Salzbildung bei der Reaktion einer Säure mit einer Base.
- 3 Vervollständige die Reaktionsgleichungen.
- 4 Ermittle die Reaktionsprodukte.
- 5 Bestimme den Reaktionstyp aller Reaktionen, die ablaufen.
- 6 Erläutere die Unterschiede zwischen Halogenverdrängung und der Verdrängung von Chlorid durch Sulfat.
- + mit vielen Tipps, Lösungsschlüsseln und Lösungswegen zu allen Aufgaben

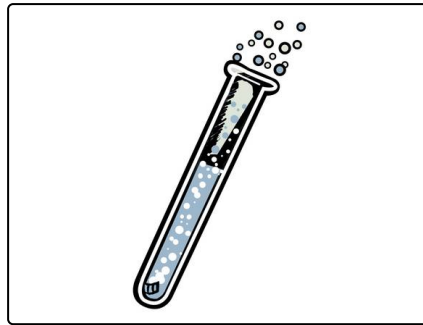


Das komplette Paket, **inkl. aller Aufgaben, Tipps, Lösungen und Lösungswege** gibt es für alle Abonnenten von [sofatutor.com](https://www.sofatutor.com)



Nenne Methoden der Salzherstellung.

Wähle die Reaktionstypen aus, bei denen ein Salz als Reaktionsprodukt entsteht.



- A Hydratisierung
- B Neutralisation
- C Reaktion von Metall mit Halogen
- D Knallgasreaktion
- E Halogenverdrängung



Unsere Tipps für die Aufgaben

1
von 6

Nenne Methoden der Salzherstellung.

1. Tipp

Bei der Knallgasreaktion reagiert Wasserstoff mit Sauerstoff.



Lösungen und Lösungswege für die Aufgaben

1
von 6

Nenne Methoden der Salzherstellung.

Lösungsschlüssel: B, C, E

Reagiert ein Metall mit einem Halogen, so bildet das Metall Metall-Ionen und das Halogen bildet Halogenid-Ionen. Beide zusammen bilden ein Salz.

Bei einer Neutralisation entsteht außer Wasser auch immer ein Salz.

Die Halogenverdrängung ist etwas Besonderes: Man verwendet ein Salz und lässt es mit einem Halogen reagieren. Das Ergebnis ist, dass ein neues Salz mit einem neuen Halogenid als Anion entsteht. Also entsteht ein neues Salz auch bei dieser Reaktion.