



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

Bildung von Salzen



- 1 **Entscheide, ob es sich um Säurerest-Ionen oder Metall-Ionen handelt.**
- 2 Beschreibe den Aufbau von Salzen.
- 3 Ermittle die Ionengleichungen zu folgenden Salzen.
- 4 Erkläre, aus welchen Ionen die gegebenen Salze aufgebaut sind.
- 5 Erstelle eine Übersicht über Salze und Ihren Aufbau.
- 6 Erschließe, welches Produkt bei der Reaktion einer Säure und einer Base entsteht.
- + mit vielen Tipps, Lösungsschlüsseln und Lösungswegen zu allen Aufgaben



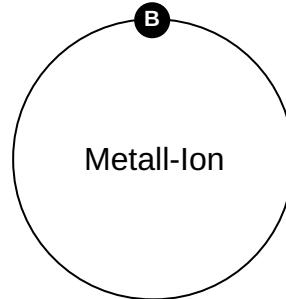
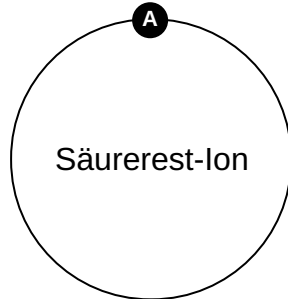
Das komplette Paket, **inkl. aller Aufgaben, Tipps, Lösungen und Lösungswege** gibt es für alle Abonnenten von [sofatutor.com](https://www.sofatutor.com)



Entscheide, ob es sich um Säurerest-Ionen oder Metall-Ionen handelt.

Ordne die Ionen entsprechend zu.

Rb^+	1	Ga^{3+}	2	Mg^{2+}	3	PO_4^{3-}	4
SO_4^{2-}	5	CH_3COO^-	6	SO_3^{2-}	7	NO_3^-	8
Br^-	9	Na^+	10	Cu^{2+}	11	Cl^-	12
Ag^+	13						





Unsere Tipps für die Aufgaben

1
von 6

Entscheide, ob es sich um Säurerest-Ionen oder Metall-Ionen handelt.

1. Tipp

Überlege dir, was der Unterschied zwischen Säurerest-Ionen und Metall-Ionen ist.

2. Tipp

Metall-Ionen und Säurerest-Ionen haben unterschiedliche elektrische Ladungen.



Lösungen und Lösungswege für die Aufgaben

1
von 6

Entscheide, ob es sich um Säurerest-Ionen oder Metall-Ionen handelt.

Lösungsschlüssel: A: 4, 5, 6, 7, 8, 9, 12 // B: 1, 2, 3, 10, 11, 13

Der Unterschied zwischen einem Säurerest-Ion und einem Metall-Ion besteht darin, dass sie eine unterschiedliche elektrische Ladung haben. Metall-Ionen sind immer positiv geladen, weil das Metallatom Elektronen abgibt, um eine stabile Edelgaskonfiguration zu erreichen. Nichtmetall-Ionen sind stets negativ geladen, weil sie Elektronen aufnehmen, um eine stabile Achterschale zu erreichen.