



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

pH-Wert von Salzlösungen

pH-Wert von Salzlösungen

Säuren und Basen

4. Zusammenfassung

Salz	Na_2SO_4	NH_4Cl	CH_3COONa
Säure	stark (H_2SO_4)	stark (HCl)	schwach (CH_3COOH)
Base	stark (NaOH)	schwach (NH_4OH)	stark (NaOH)
pH	7	< 7	> 7

- 1 Formuliere die Neutralisationsreaktion zwischen Natronlauge und Salzsäure.
- 2 Bestimme die Zusammensetzung folgender Salze.
- 3 Bestimme die Ausgangsstoffe für die Salze.
- 4 Erkläre, welche Reaktion Ammoniumnitrat in wässriger Lösung zeigt.
- 5 Formuliere die Reaktionsgleichungen für Dinatriumhydrogenphosphat.
- 6 Entscheide, ob die Salze in wässriger Lösung neutral, basisch oder amphoter reagieren.
- + mit vielen Tipps, Lösungsschlüsseln und Lösungswegen zu allen Aufgaben

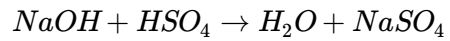


Das komplette Paket, inkl. aller Aufgaben, Tipps, Lösungen und Lösungswege gibt es für alle Abonnenten von [sofatutor.com](https://www.sofatutor.com)

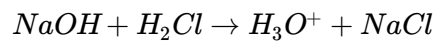


Formuliere die Neutralisationsreaktion zwischen Natronlauge und Salzsäure.

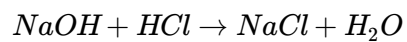
Wähle die richtige Reaktion aus.



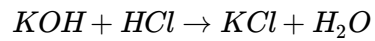
A



B



C



D



Unsere Tipps für die Aufgaben

1
von 6

Formuliere die Neutralisationsreaktion zwischen Natronlauge und Salzsäure.

1. Tipp

Der pH-Wert der Lösung nach der Neutralisationsreaktion liegt bei $\text{pH} = 7$.

2. Tipp

Die Formel von Salzsäure lautet *HCl*.



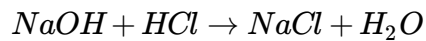
Lösungen und Lösungswege für die Aufgaben

1
von 6

Formuliere die Neutralisationsreaktion zwischen Natronlauge und Salzsäure.

Lösungsschlüssel: C

In der Neutralisationsreaktion zwischen Natronlauge und Salzsäure bilden sich das neutrale Salz Natriumchlorid und Wasser:



Die entstandene Lösung ist weder basisch noch sauer. Daher kannst du ruhigen Gewissens Kochsalz zu deinen Nudeln geben.