



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

## pH-Wert von Salzlösungen

<u>pH-Wert von Salzlösungen</u>			
Säuren		Basen	
4. Zusammenfassung			
Salz	$\text{Na}_2\text{SO}_4$	$\text{NH}_4\text{Cl}$	$\text{CH}_3\text{COONa}$
Säure	stark ( $\text{H}_2\text{SO}_4$ )	stark ( $\text{HCl}$ )	schwach ( $\text{CH}_3\text{COOH}$ )
Base	stark ( $\text{NaOH}$ )	schwach ( $\text{NH}_4\text{OH}$ )	stark ( $\text{NaOH}$ )
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

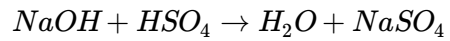


Das komplette Paket, inkl. aller Aufgaben, Tipps, Lösungen und Lösungswege gibt es für alle Abonnenten von [sofatutor.com](http://sofatutor.com)

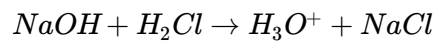


## Formuliere die Neutralisationsreaktion zwischen Natronlauge und Salzsäure.

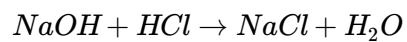
Wähle die richtige Reaktion aus.



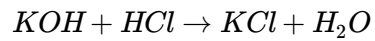
A



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*.

---



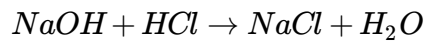
## Lösungen und Lösungswege für die Aufgaben

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.