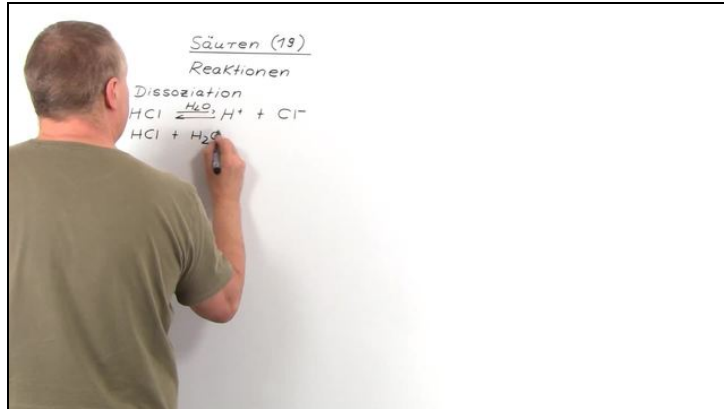




Arbeitsblätter zum Ausdrucken von [sofatutor.com](https://www.sofatutor.com)

# Säuren – Reaktionen



- 1 Benenne die dargestellten Säuren.
- 2 Nenne Reaktionen, die Säuren eingehen.
- 3 Formuliere die Dissoziation von Salzsäure in Wasser.
- 4 Benenne die gezeigten Reaktionen.
- 5 Erkläre, warum Säuren leicht Protonen abgeben.
- 6 Formuliere eine allgemeine Wortgleichung für die Neutralisation.
- + 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)



## Benenne die dargestellten Säuren.

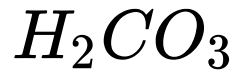
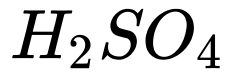
Schreibe die richtigen Namen unter die Säuren.

Borsäure

Kohlensäure

Salzsäure

Schwefelsäure



.....1

.....2

.....3

.....4



## Unsere Tipps für die Aufgaben

1  
von 6

### Benenne die dargestellten Säuren.

#### 1. Tipp

Die Kohlensäure enthält das Element Kohlenstoff (*C*).

---

#### 2. Tipp

Borsäure enthält das Element Bor (*B*).

---



## Lösungen und Lösungswege für die Aufgaben

1  
von 6

### Benenne die dargestellten Säuren.

**Lösungsschlüssel:** 1: Schwefelsäure // 2: Salzsäure // 3: Kohlensäure // 4: Borsäure

Die **Namen** und **Formeln** der wichtigsten Säuren zu kennen, ist oft wichtig, um Aufgaben zu lösen. Aus den chemischen Formeln kannst du erkennen, welche Elemente die Säure enthält, und auch die molare Masse bestimmen. Für Reaktionsgleichungen sind die chemischen Formeln absolut notwendig.

Die wichtigsten **anorganischen Säuren** sind die *Schwefelsäure*  $H_2SO_4$ , die *Salzsäure*  $HCl$ , die *Salpetersäure*  $HNO_3$  und die *Kohlensäure*  $H_2CO_3$ . Es gibt aber noch viele andere anorganische Säuren, wie die *Borsäure*  $B(OH)_3$  und die *Phosphorsäure*  $H_3PO_4$ .

Daneben gibt es auch noch **organische Säuren**, wie die *Essigsäure*  $CH_3COOH$ .