



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

Die wichtigsten anorganischen Säuren



- 1 Zeige auf, wo die Säuren enthalten sind beziehungsweise zum Einsatz kommen.
- 2 Bestimme die wichtigsten anorganischen Säuren.
- 3 Kennzeichne die anorganischen Säuren.
- 4 Vervollständige die Gleichung zur Dissoziation von Kohlensäure.
- 5 Charakterisiere Schwefelsäure chemisch.
- 6 Entscheide, zu welchen Gruppen die Säuren gehören.
- + 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)



Zeige auf, wo die Säuren enthalten sind beziehungsweise zum Einsatz kommen.

Ordne jeder Säure das passende Bild zu.

Hinweis: Im Dynamit ist die Säure nicht direkt enthalten, allerdings wird diese zur Herstellung von Dynamit verwendet.

<p>Kohlensäure H_2CO_3</p>	A	1	
<p>Salpetersäure HNO_3</p>	B	2	
<p>Phosphorsäure H_3PO_4</p>	C	3	
<p>Salzsäure HCl</p>	D	4	



Unsere Tipps für die Aufgaben

1
von 6

Zeige auf, wo die Säuren enthalten sind beziehungsweise zum Einsatz kommen.

1. Tipp

Salzsäure befindet sich im menschlichen Körper.

2. Tipp

Im bekannten „Nitroglycerin“, einem Sprengstoff, findest du die Wortsilbe des Stickstoffs (N) wieder.



Lösungen und Lösungswege für die Aufgaben

1
von 6

Zeige auf, wo die Säuren enthalten sind beziehungsweise zum Einsatz kommen.

Lösungsschlüssel: A—4 // B—3 // C—1 // D—2

Anorganische Säuren können aus Salzen und Mineralen der Erdkruste gewonnen werden. Sie werden industriell hergestellt und weiterverwendet:

- **Salzsäure** kann aus Kochsalz gewonnen werden, befindet sich aber auch im menschlichen Körper: Sie ist **Bestandteil der Magensäure**. Außerdem wird sie als Grundstoff für viele **chemische Prozesse** genutzt.
- Ähnlich wie Schwefelsäure wird **Salpetersäure** ebenfalls als Grundstoff zur Herstellung zahlreicher chemischer Industrieprodukte verwendet, unter anderem auch zur **Herstellung von Sprengstoffen**.
- Die etwas schwächere **Phosphorsäure** kommt beispielsweise als **Zusatzstoff in Lebensmitteln** zum Einsatz, etwa in Cola. Daher kann Cola übrigens zudem prima als Abflussreiniger verwendet werden.
- **Kohlensäure** ist noch schwächer als Phosphorsäure. Kohlensäure kennst du von **Getränken wie Sprudelwasser**. Die **Bläschen** entstehen dabei jedoch nicht durch die Dissoziation, sondern durch den Zerfall der Säure zu Wasser und **Kohlendioxid**.