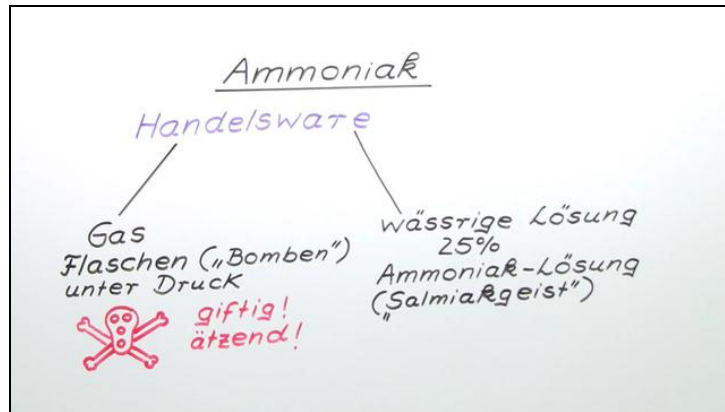




Arbeitsblätter zum Ausdrucken von [sofatutor.com](https://www.sofatutor.com)

# Ammoniak



- 1 **Nenne die Eigenschaften von Ammoniak.**
- 2 Erläutere die Formel und den Aufbau des Ammoniakmoleküls.
- 3 Erkläre die wirtschaftliche Bedeutung von Ammoniak.
- 4 Beschreibe die technische Herstellung von Ammoniak.
- 5 Bestimme Nachweismöglichkeiten von Ammoniak.
- 6 Ergänze die Reaktionsprodukte zu folgenden Reaktionen mit Ammoniak.
- + mit vielen Tipps, Lösungsschlüsseln und Lösungswegen zu allen Aufgaben

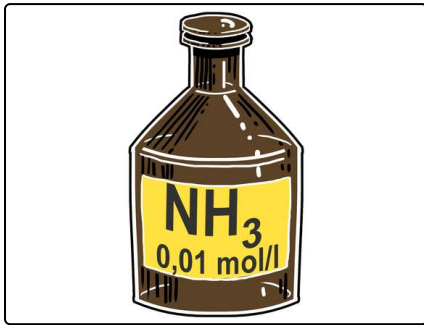


Das komplette Paket, inkl. aller Aufgaben, Tipps, Lösungen und Lösungswege gibt es für alle Abonnenten von [sofatutor.com](https://www.sofatutor.com)



## Nenne die Eigenschaften von Ammoniak.

Wähle die korrekten Eigenschaften aus.



Ammoniak wird als wässrige Lösung in verschiedener Konzentrationen im Labor verwendet. Die Flasche ist mit einem fest schließenden Stopfen versehen, damit kein Ammoniak entweichen kann.

gasförmig **A**

ätzend **B**

wasserlöslich **C**

fest **D**

gesundheitsschädigend **E**

reagiert in Wasser sauer **F**



## Unsere Tipps für die Aufgaben

1  
von 6

### Nenne die Eigenschaften von Ammoniak.

#### 1. Tipp

Ist Ammoniak in Wasser gelöst, färbt sich ein Universalindikator blau.

---

#### 2. Tipp

Ammoniak erkennt man am Geruch.

---

#### 3. Tipp

Ammoniak kann man nicht sehen.

---



## Lösungen und Lösungswege für die Aufgaben

1  
von 6

### Nenne die Eigenschaften von Ammoniak.

**Lösungsschlüssel:** A, B, C, E

Ammoniak ist ein farbloses, stechend riechendes Gas, das gut in Wasser löslich ist. Ammoniakgas reizt die Nasen- und Augenschleimhäute und hat eine ätzende Wirkung. Auch wässrige Ammoniaklösungen können in bestimmten Konzentrationen ätzend wirken. Ammoniak ist als Gift eingestuft. Aufgrund seiner basischen Eigenschaft wird es auch in Reinigungsmitteln im Haushalt verwendet. Ammoniakalische Lösungen reagieren basisch, was du daran erkennst, dass sich die Lösung mit Universalindikator blau färbt.