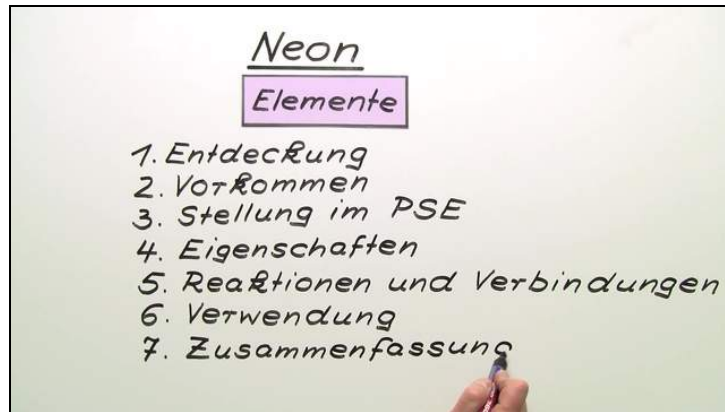




Arbeitsblätter zum Ausdrucken von [sofatutor.com](https://www.sofatutor.com)

# Neon



- 1 **Gib an, in welchen Bereichen Neon Anwendung findet.**
- 2 Beschreibe das Element Neon.
- 3 Zeige die Zusammensetzung der Luft unserer Atmosphäre auf.
- 4 Erkläre, warum das Element Neon so reaktionsträge ist.
- 5 Entscheide, bei welchem Schalenmodell es sich um das von Neon handelt.
- 6 Charakterisiere die folgenden Elemente.
- + mit vielen Tipps, Lösungsschlüsseln und Lösungswegen zu allen Aufgaben

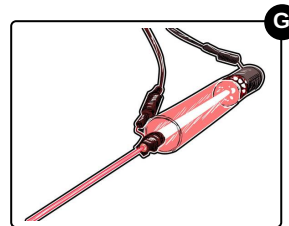
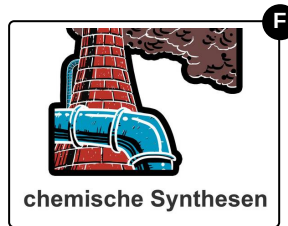
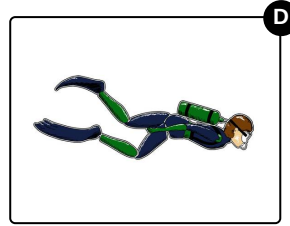
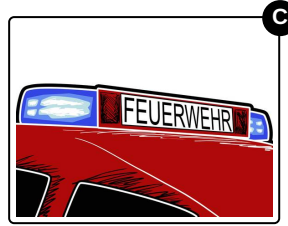
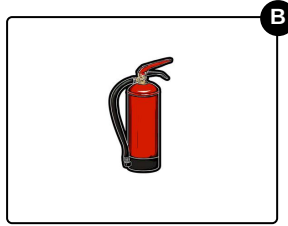
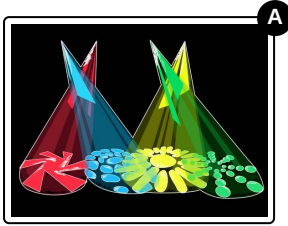


Das komplette Paket, **inkl. aller Aufgaben, Tipps, Lösungen und Lösungswege** gibt es für alle Abonnenten von [sofatutor.com](https://www.sofatutor.com)



## Gib an, in welchen Bereichen Neon Anwendung findet.

Wähle die richtigen Verwendungszwecke aus.





## Unsere Tipps für die Aufgaben

1  
von 6

**Gib an, in welchen Bereichen Neon Anwendung findet.**

**1. Tipp**

Neon ist nicht brennbar.

---

**2. Tipp**

Die erste Erfindung die Neon betraf, war die Neonlampe.

---



## Lösungen und Lösungswege für die Aufgaben

1  
von 6

### Gib an, in welchen Bereichen Neon Anwendung findet.

**Lösungsschlüssel:** A, C, D, G

Als Neon entdeckt wurde, dauerte es nicht lange, bis erkannt wurde, dass dieses Element zum Leuchten angeregt werden kann. Daher stammen auch heute noch viele Verwendungen von Neon aus dem Bereich der Lichttechnik. So werden Leuchtreklamen oft mit Neon betrieben.

Beim Tauchen kann der Stickstoff der Luft ersetzt werden. Stickstoff würde bei einem zu schnellen Aufsteigen aus der Tiefe anfangen als Gas aus dem Blut aufzusteigen. Das kann zum Tod führen. Durch den Einsatz von Neon im Atemgas kann das Aufsteigen beschleunigt werden.