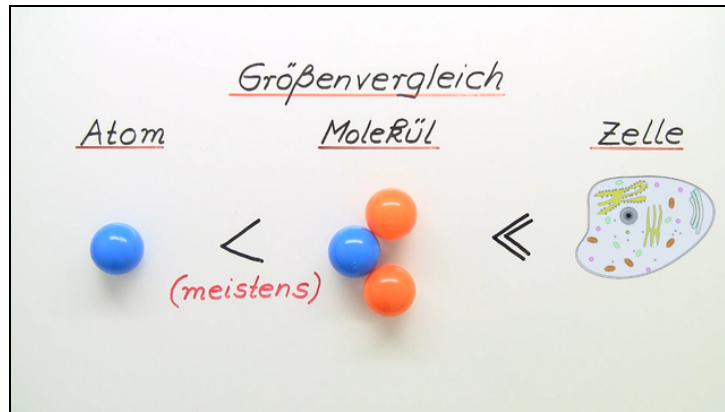




Arbeitsblätter zum Ausdrucken von [sofatutor.com](https://www.sofatutor.com)

# Atome und Moleküle



- 1 Erkläre, warum Elektronen nicht in den Kern stürzen.
- 2 Nenne die ungefähre Anzahl an Atomen, die in einem Gramm Aluminium stecken.
- 3 Beschreibe den Aufbau eines Atoms.
- 4 Bestimme die Größe folgender Bestandteile.
- 5 Gib an, bei welchen der angegebenen Stoffe es sich um Elementmoleküle handelt.
- 6 Vergleiche die Größen folgender Moleküle.
- + 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)



## Erkläre, warum Elektronen nicht in den Kern stürzen.

Wähle die richtige Erklärung aus.

Die Elektronen sind auf der Hülle fixiert.

A

Die Elektronen bewegen sich sehr schnell und verlieren dabei keine Energie.

B

Die Elektronen werden vom Kern abgestoßen.

C

Die Elektronen sind zu klein.

D



## Unsere Tipps für die Aufgaben

1  
von 6

### Erkläre, warum Elektronen nicht in den Kern stürzen.

#### 1. Tipp

Elektronen kreisen um den Kern.

---



## Lösungen und Lösungswege für die Aufgaben

1  
von 6

### Erkläre, warum Elektronen nicht in den Kern stürzen.

**Lösungsschlüssel:** B

Die kleinen Elektronen befinden sich rund um den Kern herum. Dabei sitzen sie aber nicht fest auf einem Platz, sondern sie bewegen sich um den Kern herum. Das tun sie ziemlich schnell und so, dass sie dabei keine Energie verlieren. Sie bewegen sich also wie auf Bahnen rund um den Kern.