



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

Das Periodensystem und der Aufbau der Atome

- 1 **Benenne das beschriebene Element.**
- 2 Vervollständige den Text zur Entwicklung des Periodensystems.
- 3 Bestimme die Aussagen, die auf das Periodensystem zutreffen.
- 4 Leite Eigenschaften hinsichtlich des Atomaufbaus anhand des Periodensystems her.
- 5 Entscheide, welche Gemeinsamkeiten die Elemente haben.
- 6 Vergleiche die Ordnungszahlen der Elemente anhand ihrer Position im Periodensystem.
- + 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 das beschriebene Element.

Verbinde das Element mit der passenden Beschreibung.

Es handelt sich um das Element mit der kleinstmöglichen Ordnungszahl. **A**

Es hat eine kleinere Ordnungszahl als Sauerstoff (*O*), aber eine größere als Kohlenstoff (*C*). **B**

Es steht in derselben Hauptgruppe wie Kalium (*K*), hat aber eine Elektronenschale weniger. **C**

Im Periodensystem findest du es in der *III.* Hauptgruppe und *2.* Periode. **D**

1 Natrium (*Na*)

2 Stickstoff (*N*)

3 Magnesium (*Mg*)

4 Neon (*Ne*)

5 Bor (*B*)

6 Wasserstoff (*H*)



Unsere Tipps für die Aufgaben

1
von 6

Benenne das beschriebene Element.

1. Tipp

Die Gruppen sind die Spalten im Periodensystem und die Perioden die Zeilen.

2. Tipp

Die Ordnungszahl erhöht sich innerhalb einer Periode von links nach rechts immer um 1.



Lösungen und Lösungswege für die Aufgaben

1
von 6

Benenne das beschriebene Element.

Lösungsschlüssel: A—6 // B—2 // C—1 // D—5

Wir können wie folgt zu ordnen:

- Das Element mit der kleinstmöglichen Ordnungszahl (1) ist **Wasserstoff (H)**. Es steht ganz oben links in der ersten Hauptgruppe und Periode.
- **Stickstoff (N)** hat mit (7) eine kleinere Ordnungszahl als Sauerstoff ($OZ(O) = 8$), aber eine größere als Kohlenstoff ($OZ(C) = 6$). Alle drei Elemente stehen in der dritten Periode. Kohlenstoff in der IV., Stickstoff in der V. und Sauerstoff in der VI. Hauptgruppe.
- **Natrium (Na)** steht in derselben Hauptgruppe wie Kalium (**K**), hat aber eine Elektronenschale weniger. Beide befinden sich in der I. Hauptgruppe, Natrium in der 3. und Kalium in der 4. Periode.
- Im Periodensystem findest du **Bor** in der III. Hauptgruppe und 2. Periode.