



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

## VIII. Hauptgruppe - Überblick

	VIII. Hauptgruppe	1. Überblick	Namen
Edelgase	He		
	Ne		
	Ar		
	Kr		
	Xe		
	Rn		

- 1 Bestimme die Schmelztemperaturen der Edelgase.
- 2 Entscheide, welche Elemente zu den Edelgasen gehören.
- 3 Ordne den einzelnen Edelgasnamen die griechische Bedeutung zu.
- 4 Beschreibe die Dichte der Edelgase.
- 5 Beschreibe die Eigenschaften von Edelgasen.
- 6 Erkläre, wie man die Edelgase voneinander unterscheiden könnte.
- + mit vielen Tipps, Lösungsschlüsseln und Lösungswegen zu allen Aufgaben

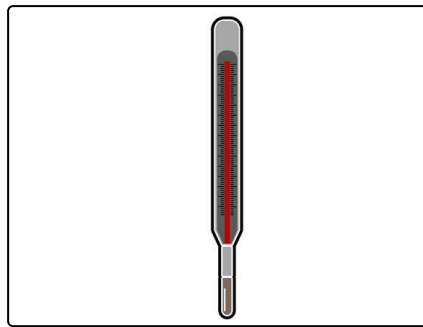


Das komplette Paket, inkl. aller Aufgaben, Tipps, Lösungen und Lösungswege gibt es für alle Abonnenten von [sofatutor.com](https://www.sofatutor.com)



## Bestimme die Schmelztemperaturen der Edelgase.

Sortiere die Elemente aufsteigend nach ihrer Schmelztemperatur.



Five boxes containing noble gas information, each with a letter label (A-E) in a black circle:

- A**:  $2$  He Helium
- B**:  $86$  Rn Radon
- C**:  $54$  Xe Xenon
- D**:  $10$  Ne Neon
- E**:  $18$  Ar Argon

RICHTIGE REIHENFOLGE



## Unsere Tipps für die Aufgaben

1  
von 6

### Bestimme die Schmelztemperaturen der Edelgase.

#### 1. Tipp

Sinkt oder steigt die Siedetemperatur innerhalb der Hauptgruppe von oben nach unten?

---

#### 2. Tipp

Die Heliumatome sind die Leichtesten in der Hauptgruppe.

---

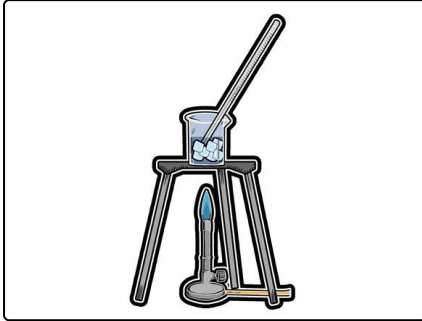


## Lösungen und Lösungswege für die Aufgaben

1  
von 6

### Bestimme die Schmelztemperaturen der Edelgase.

Lösungsschlüssel: A, D, E, C, B



Die Edelgase haben sehr niedrige Siede- und Schmelztemperaturen. Helium schmilzt zum Beispiel bei ungefähr -272,2 °C und selbst Radon, das die höchste Schmelztemperatur bei den Edelgasen besitzt, schmilzt bei -71°C. Die Schmelztemperaturen steigen innerhalb der Hauptgruppe von oben nach unten. Bei den Edelgasen liegen Schmelz- und der Siedepunkt sehr dicht beieinander. Das bedeutet, der Temperaturbereich, in dem ein Edelgas flüssig ist, ist sehr gering.