



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

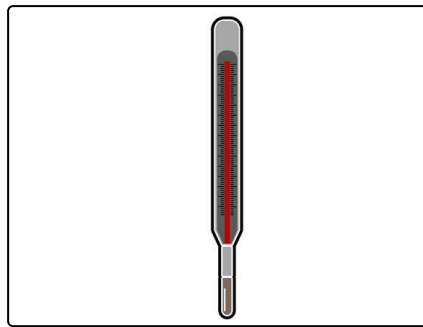


Das komplette Paket, inkl. aller Aufgaben, Tipps, Lösungen und Lösungswege gibt es für alle Abonnenten von [sofatutor.com](https://www.sofatutor.com)



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.

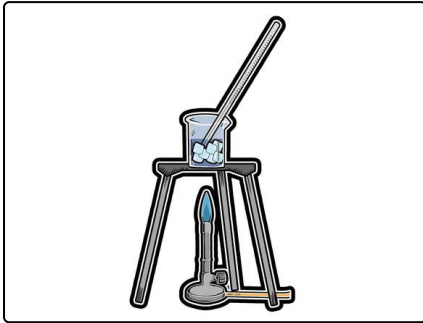


Lösungen und Lösungswege für die Aufgaben

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.