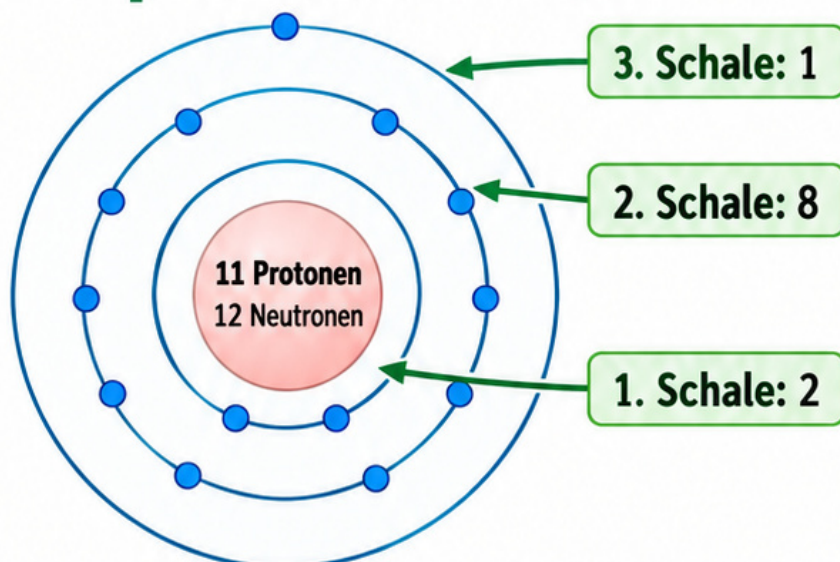


Periodensystem und Atomaufbau

Elemente lesen – Atome verstehen

11 Na Natrium 22,99	Ordnungszahl: 11 Protonen	 Proton: positiv (+) · im Kern
	Symbol: Na	 Neutron: neutral (0) · im Kern
	Name: Natrium	 Elektron: negativ (-) · in der Hülle
	Mittlere Atommasse: 22,99 u	

Beispiel: Natrium-23



11 Elektronen:
2 | 8 | 1

Das Schalenmodell ist eine vereinfachte Darstellung.

Periode = Zeile

Natrium steht in der 3. Periode und besitzt drei besetzte Schalen.

Hauptgruppe = Spalte

Natrium gehört zur 1. Hauptgruppe und besitzt ein Außenelektron.

Zeichne selbst

Kohlenstoff: 2 | 4 · **Sauerstoff:** 2 | 6 · **Chlor:** 2 | 8 | 7

Bis Argon: höchstens drei besetzte Schalen.