Periodensystem und Atomaufbau

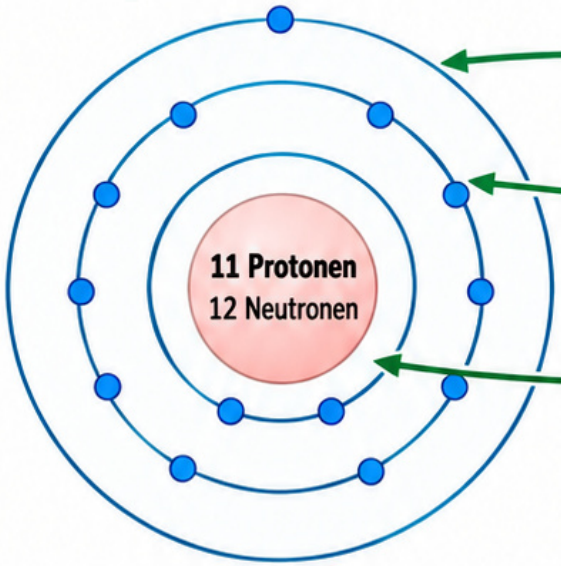
Elemente lesen – Atome verstehen

11
Na
Natrium
22,99

- **Ordnungszahl:** 11 Protonen
- **Symbol:** Na
- **Name:** Natrium
- **Mittlere Atommasse:** 22,99 u

- **Proton:** positiv (+) · im Kern
- **Neutron:** neutral (0) · im Kern
- **Elektron:** negativ (–) · in der Hülle

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.

Manggers Lernmaterialien