

Das Periodensystem Schritt für Schritt lesen

1 · Das Kästchen

Ordnungszahl = Zahl der Protonen.

Neutrales Atom: gleich viele Elektronen.

C heißt Kohlenstoff, Na heißt Natrium.

2 · Der Platz

Waagerecht: Periode (Zeile).

Senkrecht: Gruppe (Spalte).

Na: Periode 3, Gruppe 1.

3 · Die Teilchen

Neutronen = Massenzahl – Ordnungszahl.

Nur mit der Massenzahl eines bestimmten Isotops!

Kohlenstoff-14: $14 - 6 = 8$ Neutronen.

Jetzt du

O hat Ordnungszahl 8. Wie viele Protonen?

Na⁺ hat 11 Protonen. Wie viele Elektronen?

Lösungen: O hat 8 Protonen. Na⁺ hat 10 Elektronen.

Mehr: lerntwin.de/blog/periodensystem