

Arbeitsauftrag vom 18.05. bis 20.05.    **Lösungen**

Zur Erinnerung: Neutronenanzahl = **Massenzahl (Atommasse)** - **Protonenzahl**

Atom	Element-symbol	Ordnungs-zahl ( <b>Protonenzahl</b> )	<b>Atommasse</b> in u	Anzahl der Protonen	Anzahl der Elektronen	Anzahl der Neutronen
Stickstoff	N	7	14u	7	7	7
Chlor	Cl	17	35u	17	17	18
Iod	I	53	127u	53	53	74
Neon	Ne	10	20u	10	10	10
Krypton	Kr	36	84u	36	36	48
Eisen	Fe	26	56u	26	26	30
Rubidium	Rb	37	85u	37	37	48

Welches Element steht an der Stelle V. Hauptgruppe und 2. Periode?

→ Stickstoff

Probiert es nun selbst!

- a) II. Hauptgruppe und 3. Periode → Magnesium
- b) I. Hauptgruppe und 2. Periode → Lithium
- c) VII. Hauptgruppe und 4. Periode → Brom