

Arbeitsauftrag vom 18.05. bis 20.05.

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

Atom	Element-symbol	Ordnungs-zahl (Protonenzahl)	Atommasse in u	Anzahl der Protonen	Anzahl der Elektronen	Anzahl der Neutronen
Stickstoff						
Chlor						
Iod						
Neon						
Krypton						
Eisen						
Rubidium						

Schaut euch nochmal ganz genau das PSE (Periodensystem der Elemente) an!

Das Periodensystem der Elemente zeigt die Anordnung der chemischen Elemente basierend auf ihrer Ordnungszahl (Z) und ihren physikalischen Eigenschaften. Die Hauptgruppen sind mit römischen Ziffern I bis VIII beschriftet. Ein Pfeil weist auf die erste Hauptgruppe (I) in der zweiten Periode hin.

← Hauptgruppen (in römische Zahlen geschrieben: I, II, III, IV, V, VI, VII, VIII)

I = 1. Hauptgruppe, II = 2. Hauptgruppe, III = 3. Hauptgruppe, ...



Perioden (1,2,3,4,5,6,7)

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

→ Stickstoff

Probiert es nun selbst!

- a) II. Hauptgruppe und 3. Periode
- b) I. Hauptgruppe und 2. Periode
- c) VII. Hauptgruppe und 4. Periode

Bitte **sendet** mir bis spätestens **Samstag (23.5.)** ein Bild eurer Hausaufgabe per email zu!

→ b.koegel@burgfeldschule-speyer.de