

Aus den Zahlen im Periodensystem kann man viele Informationen über den Bau der Atome herauslesen.

<p><b>Massenzahl</b> ————— <b>32</b></p> <p style="text-align: center;"><b>S</b></p> <p><b>Ordnungszahl</b> ————— <b>16</b></p> <p>= Kernladungszahl</p> <p style="text-align: right;">Schwefel</p>		<p>3. Schale als Außenschale</p> <p style="text-align: center;">↓</p> <p>3. Periode</p> <p>6 Außenelektronen</p> <p style="text-align: center;">↓</p> <p>VI. (= 6.) Hauptgruppe</p>
---	--	---

1. Ergänze die fehlenden Angaben in der Tabelle:

Periodensystem	Atombau
Ordnungszahl	= Anzahl der Protonen im Kern
Ordnungszahl	= Anzahl der Elektronen in der Hülle
Massenzahl	= Anzahl der Protonen + Anzahl der Neutronen
Nummer der Hauptgruppe	
Nummer der Periode	

2. Wie viele Protonen, Elektronen und Neutronen besitzt das Schwefel-Atom?

---

3. Inwiefern ist es bei einem ungeladenen Atom logisch, dass es gleich viele Elektronen wie Protonen gibt?

---

4. Ergänze die fehlenden Angaben in der Tabelle:

Element	Symbol	Massenzahl	Ordnungszahl	Protonenzahl	Elektronenzahl	Neutronenzahl
Kalium				19	19	20
Argon		40	18			
	P		15			16
Beryllium	Be	9		4		
	F			9		10