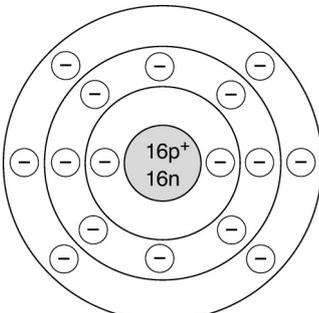


Aus den Zahlen im Periodensystem kann man viele Informationen über den Bau der Atome herauslesen.

<p>Massenzahl ————— 32</p> <p>Ordnungszahl ————— 16 = Kernladungszahl</p> <p>S</p> <p>Schwefel</p>		<p>3. Schale als Außenschale ↓ 3. Periode 6 Außenelektronen ↓ 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	= Zahl der Außenelektronen
Nummer der Periode	= Zahl der besetzten Elektronenschalen

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

Es sind 16 Protonen, 16 Elektronen und $(32 - 16 =)$ 16 Neutronen.

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

Die negativen und positiven elektrischen Ladungen müssen ausgeglichen sein.

4. Ergänze die fehlenden Angaben in der Tabelle:

Element	Symbol	Massenzahl	Ordnungszahl	Protonenzahl	Elektronenzahl	Neutronenzahl
Kalium	K	39	19	19	19	20
Argon	Ar	40	18	18	18	22
Phosphor	P	31	15	15	15	16
Beryllium	Be	9	4	4	4	5
Fluor	F	19	9	9	9	10