

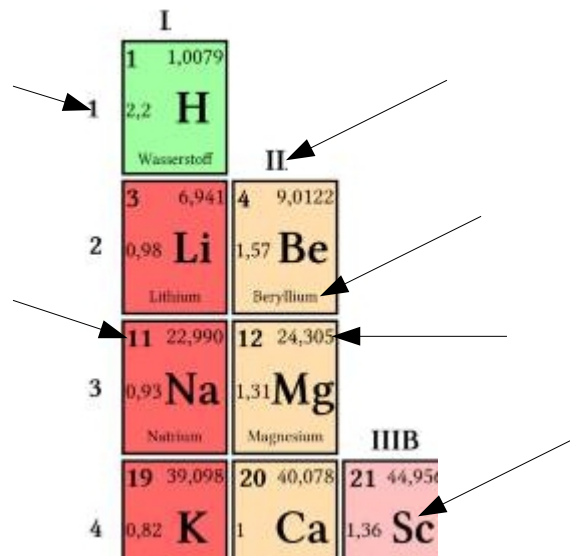
Periodensystem der Elemente und Atombau

1. Ergänze den Lückentext!

Ein Atom besteht aus dem _____ und der _____. Der _____ enthält die _____ geladenen _____. In der Atomhülle bewegen sich die _____ geladenen _____. Sie bewegen sich auf sogenannten _____ um den Atomkern. Die _____ auf der äußersten _____ nennt man _____.

(Außenelektronen, Elektronen, Protonen, Atomkern, Schalen, positiv, negativ, Atomhülle, Atomkern, Elektronen, Schale)

2. Das Periodensystem der chemischen Elemente (PSE) enthält viele Angaben zu jedem chemischen Element. Ergänze!



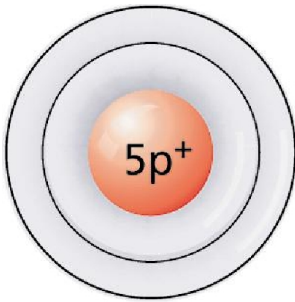
3. Vervollständige folgende Tabelle!

Name	Symbol	Periode	Atom-masse
	Be		
		52	
		5	126,9
		6	III
			226,03
Selen			



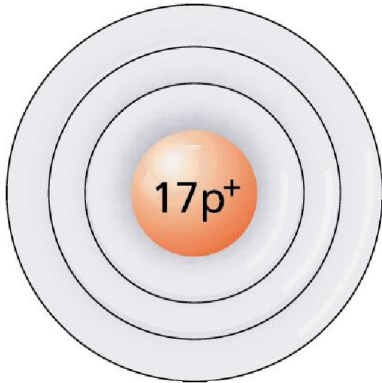
4. Vervollständige die Atommodelle und Bezeichnungen

Hilfe:
Ordnungszahl = Anzahl Protonen (p+) und Elektronen (e-)
Periode = Anzahl Schalen
Hauptgruppe = Anzahl Außenelektronen



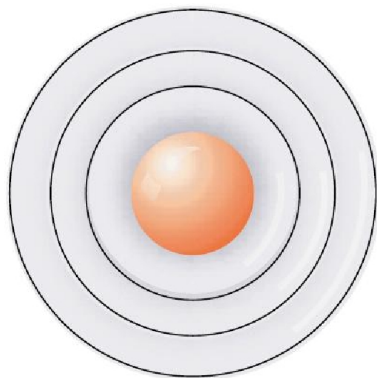
Name: _____

Symbol: _____



Name: _____

Symbol: _____



Name: _____ Phosphor _____

Symbol: _____

5. a) Zeichne die Atommodelle von Sauerstoff und Fluor nebeneinander!

b) Nenne eine Gemeinsamkeit und drei Unterschiede im Bau der beiden Atome!

.....
.....
.....
.....

