

Aufgaben für den Zeitraum vom 11.05.-22.05.

Witajće moji lubi,

erinnert ihr euch noch an die Zusammenhänge zwischen PSE und Atombau? Ich weiß, ist gefühlt schon wieder Ewigkeiten her. Deshalb ist es auch an der Zeit, unser Wissen darüber aufzufrischen! Bitte nehmt euch euren Hefter zur Hand und sucht nach folgender Überschrift: *Der Atombau und das PSE*. Diese Aufzeichnungen und die durchgeführten Übungen werden euch helfen das beigefügte Arbeitsblatt bearbeiten zu können. Das Arbeitsblatt dient euch also zur Wiederholung und Festigung.

Bitte denkt auch an eure Tabelle mit den Elementnamen/Verbindungen und den entsprechenden Symbolen/ Formeln, die ihr aus dem Kopf lernen sollt.

Falls es irgendwelche Fragen gibt, meldet euch einfach bei mir.

Lubje strowi was knjeni Dubawina.

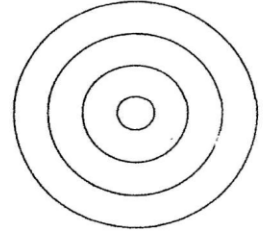
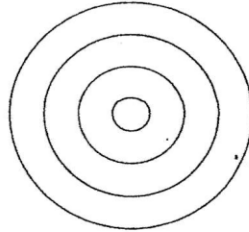
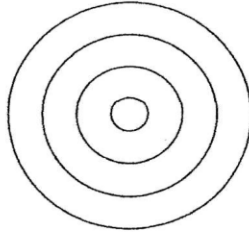
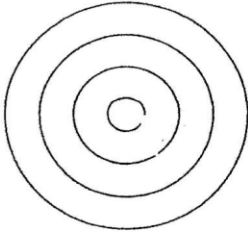
1. Trage in die Schalenmodelle die Anzahl der Protonen sowie die Elektronenverteilung in der Atomhülle der betreffenden Elemente ein.

a) Kohlenstoff

b) Aluminium

c) Phosphor

d) Helium



2. Fülle die folgende Tabelle aus.

Name des Elements	Wasserstoff			
Symbol			Fe	
Protonenanzahl				
Ordnungszahl		7		
Elektronenanzahl				35

3. Unterscheide die Begriffe Massenzahl und Ordnungszahl und fülle die Lücken aus.

Massenzahl (MZ)
Elementsymbol
 Ordnungszahl (OZ)

→ = Anzahl der Nukleone im Atomkern (Protonen + Neutronen)

7	Li	19	16
---	----	----	----

→ = Anzahl der Protonen + e⁻

S	24	201
---	----	-----

4. Fülle die folgende Tabelle aus und finde drei wesentliche Zusammenhänge zwischen Atombau und PSE heraus. (Ae⁻ = Außenelektron; PZ = Protonenanzahl)

Atom des Elements	Symbol im PSE	Atombau: PZ	PSE: OZ	Atombau: Ae ⁻	PSE: HG	Atombau: Schale	PSE: Periode
Stickstoff							
		11					
				4		3	
					2		4
			53				
Xenon							
Zusammenhänge: (Verallgemeinerung)		1.		2.		3.	