Atombau & Ionenbildung

1. Ergänzen Sie die folgende Tabelle !

Element	Symbol	Anzahl der Elektronen	Anzahl der Protonen	Schalen-zahl	Anzahl der Außen-elektronen
				2	6
		56			
	Cl				
				3	5
	He				
Blei	Pb				

2. Welche Elemente(Atomarten) sind gemeint? (Symbol reicht...)

a) Meinen Atomkern umkreisen 10 Elektronen...

b) In meiner äußeren Schale sind noch 3 Elektronen, sie ist die 4. !

c) Meine Kernladungszahl beträgt 103.

d) Ich habe genau so viele Elektronen wie Cäsium(^{55}Cs) Elektronen-Schalen hat...

e) Mein Ion hat die Ladung 2+ und besitzt da noch 3 Elektronenschalen!

f) Meine Atome bilden keine Ionen und haben 4 Schalen.

a)	
b)	
c)	
d)	
e)	
f)	

3. Zeichnen Sie ein Aluminiumatom nach ...

Dalton	***Thompson**	**Rutherford**	**Bohr**

4. Ergänzen Sie diese Tabelle für die Ionen der Elemente

Element	Symbol	Anzahl der Protonen	Anzahl der Elektronen	Schalen-zahl	Anzahl der Außen-elektronen
Magnesiumion					
Sauerstoffion					
	Cl^-				
	Na^+				
		16	18		
		13	10		
		7	10		

5. Gib die Ionenformeln für ^{33}As, ^{82}Pb, ^{9}F, ^{3}Li, ^{54}Xe, ^{31}Ga, ^{35}Br, ^{37}Rb, ^{56}Ba, ^{81}Tl und ^{5}B an!