

Fisa de lucru

1. Scrie simbolurile corespunzătoare denumirilor:

potasiu=

fluor=

azot=

sulf =

fier=

carbon =

sodiu=

calciu=

cupru=

fosfor=

clor =

argint

2. Precizati grupa si perioada in care sunt situate cele doua elemente inscrise in Tabelul periodic de mai jos, precum si caracterul chimic.

--	--

IA	IIA											IIIA	IVA	VA	VIA	VIIA	VIIIA
		IIIB	IVB	VB	VIB	VIIIB	VIIIB	VIIIB	IB	IIB							
														As ³³			
					Mo ⁴²												

3. Completati enunturile:

a) a) Izotopul elementului chimic neon, care are în nucleul atomic 22 nucleoni și sarcina nucleară +10, are simbolul chimic($^{12}_{10}\text{Ne}$ / $^{22}_{10}\text{Ne}$)

b) Speciile chimice $^{35}_{17}\text{Cl}$ și $^{37}_{17}\text{Cl}$ au același număr de(protoni / neutroni).

c) Suma dintre numărul de protoni și numărul dedin nucleul atomic se numește număr de masă (electroni / neutroni).

d) Toate elementele unei grupe au același număr de.....(straturi/ electroni pe ultimul strat)

e) Elementele situate in grupele I A, IIA, IIIA au valenta egala cu

f) Nemetaele din grupa a V-a A au valenta fata de H egala cu

g) Nemetaele din grupa a VII-a au valenta fata de O

4. Se dau elementele S (Z=16, A=34) și Mg(Z = 12, A= 25)

a) modelati structura atomului si configuratia electronica

b) precizati pozitia in sistemul periodic

c) completati tabelul dat cu cele doua elemente

d) precizati toate valentele celor doua elemente

6. Afla numarul atomic pentru elementul situat in perioada a 3-a, grupa a VI-a A.