

TEST ETAPĂ

Atom. Element chimic.

1. ***Precizaţi dacă următoarele afirmaţii sunt adevărate sau false, A/F:***
   a. Numărul atomic Z indică numărul de electroni din nucleu.
   b. Un atom poate avea cinci protoni şi cinci electroni.
   c. Neutralitatea atomului este asigurată de prezenţa neutronilor.
   d. Numărul de masă A este egal cu suma numărului de protoni şi de electroni.
   e. „Cu" este simbolul cuprului
   f. Totalitatea atomilor de acelaşi tip formează un element chimic. **12p**

2. ***Completează cu cuvintele potrivite:***
   a. Nucleul are volum datorită forţelor de care acţionează între
   b. Numărul protonilor este cu numărul electronilor. **12p**

3. ***Indicaţi prin săgeţi corespondenţa dintre denumirile şi notaţiile particulelor componente ale atomului:*** **6p**

$_{+1}^{1}p$	electron	⊕
$_{0}^{1}n$	proton	⊖
$_{-1}^{0}e$	neutron	◯

4. ***Stabiliţi simbolurile chimice ale elementelor cu următoarele denumiri:*** **12p**

a) carbon -	e) aluminiu-	i) azot -
b) hidrogen –	f) cupru -	j) sulf -
c) heliu –	g) fier-	k) brom-
d) sodiu –	h) argint -	l) fosfor-

5. ***Notează chimic:***

a. un atom de calciu	cinci atomi de hidrogen	
b. patru atomi de carbon	doi atomi de sodiu	
c. trei atomi de azot	noua atomi de bariu	**12p**

6. ***Daţi 3 exemple de elemente ale căror denumire începe cu litera C.*** **3p**

LIVEWORKSHEETS

7. 60,23. 10^{23} atomi de S sunt cuprinşi în:

a) 0,1 moli S
b) 10 moli S
c) 5 moli S **10p**

8. Ce deosebire există între numărul de masă A şi masa atomică relativă a unui element chimic ? **3p**

9. Cunoscând masele atomice, alegeți prin drag and drop varianta corectă: **10 p**

a) 1,5 moli Ca = *g*

1. 60g 2. 15g 3. 80g 4. 50g

b) 780g K = *moli*

1. 200 moli 2. 20 moli 3. 2 moli 5. 2000 moli

10. Accesând link-ul de mai jos se va deschide o pagină de web cu informații despre atom. Citiți cu atenție și răspundeți la următoarele întrebări: **10 p**

a. Ce este atomul?

b. Care este structura atomului?

Timp de lucru: 40 min. **Se acordă din oficiu:10p**

Se dau masele atomice: S(A=32), Ca(A=40), K(A=39)

SUCCES!

LIVEWORKSHEETS