

Nom:

Curs: 3r ESO

Instructions:

1. Llegeix bé els enunciats i fes les mateixes passes que a les fitxes del tema.
2. L'has d'entregar, al liveworksheet, abans de l'examen per poder pujar 0,5 punts.
3. Ho pots fer totes les vegades que vulguis.
4. Només puja 0,5 punts si la nota és igual o superior a 6.

1. Completa

Símbol	Nom
Ne	
Mg	
	Mercuri
Ca	
	Arsènic
	Coure
Ni	

Símbol	Nom
	Magnesi
N	
Co	
	Potasi
Sn	
	Flúor
	Radi

- 2.** Calcula la massa atòmica d'un element X que té dos isòtops. L'abundància d'un és del 85 % i té una massa de 38,05 uma i l'altre té una massa de 41,93 uma.

- 3.** Fes les configuracions electròniques dels següents àtoms:
- a. Si ($Z=14$)
 - b. Br ($Z=35$)

c. Zn^{2+} ($Z=30$)

d. Te^{2-} ($Z=54$)

e. Na ($Z=11$)

4. Completa la taula:

Símbol	Càrrega	Catió/Anió	Z	A	p^+	n^0	e^-
$^{41}_{20}\text{Ca}^{2+}$							
$^{108}_{47}\text{Ag}^+$							
$^{56}_{26}\text{Fe}$							
$^{31}_{15}\text{P}^{3-}$							
$^{25}_{12}\text{Mg}$							
$^{35}_{17}\text{Cl}^-$							

5. Selecciona la resposta correcta:

a. En el subnivell 'd' hi pot haver:

- 2 electrons
- 6 electrons
- 10 electrons
- 14 electrons

b. Hi ha com a màxim 14 electrons al subnivell:

- f
- s
- d
- p

c. Són partícules de l'àtom:

- electró
- protó
- neutró
- totes les anteriors

d. Els electrons tenen càrrega elèctrica:

- negativa
- estable
- neutra
- positiva

e. El nombre de protons que conté un àtom que es simbolitza per z es denomina:

- nombre màssic
- nombre catiònic
- nombre iònic
- nombre atòmic

f. Els neutrons posseeixen carga elèctrica:

- negativa
- neutra
- estable
- positiva

g. L'àtom que perd o guanya electrons es denomina:

- isòtop
- anió
- ió
- catió

h. L'àtom neutre que perd un o més electrons adquireix càrrega elèctrica positiva, per la qual cosa se li diu:

- ió
- ió positiu
- anió
- isòtop

6. Ordena

Model atòmic de Dalton	Model atòmic de Rutherford	Model atòmic de Thomson	Proposat en 1904	Model de puding de panses	Proposat en 1910
Esferes llises sense poder dividir-se en més petites.	Model atòmic de Bohr	L'àtom està format per dos regions: el nucli i l'escorça	Les partícules negatives es troben i giren en regions fora del nucli.	Proposat en 1913	Proposat en 1908



Modelo atómico 1



Modelo atómico 2



Modelo atómico 3



Modelo atómico 4