



COLEGIO MOZART
Departamento de Ciencias.
Educar Con Calidad y Calidez.
“Plan de estudio en el hogar 1^o Medio:
“Configuración electrónica y Electrones de valencia”
Clase 3: Martes 31 de marzo
Profesora: Marcía Orrego Leyton

Objetivos:

.- Reforzar los conocimientos tratados.

Instrucciones: esta guía se debe desarrollar en 60 min, debe enviar un archivo, escanear o sacar foto sólo con las respuestas en día Miércoles 1 de abril, las dudas las puede enviar al siguiente correo: profesoramarciamozart@gmail.com



¡¡Ahora a colocar tus conocimientos a prueba!!!

Resuelva los siguientes ejercicios:

1.- Complete la siguiente tabla:

Especie atómica	Símbolo	Número Atómico	Número másico	p+	e-	n
	B	5	11			
Aluminio				13		14
Argón		18				22
	Be		9		4	
Cobre				29		34

2.-Calcula el número de protones, neutrones y electrones tienen estos átomos:

- a) O (Z=8, A=16)
- b) Cl (Z= 17 , A= 37)
- c) Al (Z= 13 , A= 27)
- d) Na (Z=11, A=23)

3. Completa las frases con un número y/o un signo:

- a) El número atómico del hierro es 26. Esto significa que todos los átomos de hierro tienen _____ protones y, si son eléctricamente neutros, _____ electrones.
- b) Cuando un átomo de hierro cede 3 electrones, el número de electrones que tiene es _____ y adquiere una carga _____
- c) Cuando el átomo de flúor se combina, lo hace captando un electrón para quedarse con 10 electrones y una carga de _____.El número atómico del flúor es _____.

d) Cuando cede un electrón, el átomo de sodio se queda con 10 electrones y una carga _____. Su número atómico es _____.

4. Escribe las configuraciones electrónicas (total y abreviada)de los siguientes elementos:

a. F

b. Ca^{2+}

c. O^{2-}

d. Co^{3+}

e. Fe^{2+}

f. N^{3+}

g. Br

h. Sr

i.-Au

j. Be

k. Xe

l. K

m.S

n. Sb

5.- Determine los electrones de valencia de los siguientes elementos:

a) F (Z=9)

b) Ca (Z=20)

c)As(Z=33)

d) Rb (Z=37)

e) Zn(z=30)

f) Cl (z= 17)