

# Trabajo Práctico Integrador

## Módulo 4

Nombre:.....Fecha:.....

Sede:.....

1.- Repasando.....complete el siguiente cuadro utilizando la tabla periódica:

Elemento	Símbolo	Grupo	Período	N° Atómico (Z)	N° Másico (A)	N° Protones	N° Electrones	N° Neutrones
Calcio								
Fósforo								
Azufre								
Potasio								

2.- ¿Por qué se unen los átomos?

.....  
.....  
.....

3.- Enlaces químicos ¿Qué tipos hay? Explique cada uno.

.....  
.....  
.....  
.....  
.....  
.....  
.....

4.- En el enlace iónico:

El átomo que pierde electrones se llama.....y el que gana electrones, se llama.....

Sabiendo que:

Calcio

Oxígeno

Z=20 A=40

Z=8 A=16

a.- Graficar cada uno de los átomos anteriores indicando número de protones, electrones y neutrones. Colocar los electrones en los distintos niveles de energía.

b.- Estos dos átomos ¿Qué enlace formarán? ¿Qué tipo de ión formará cada uno? ¿Por qué?

5.- ¿Cómo se clasifica el enlace covalente? Explique.

.....  
.....  
.....  
.....

6.- Teniendo en cuenta su electronegatividad ¿Qué tipo de unión se producirá entre los siguientes elementos? Explique ¿Por qué?

Entre C y O (para formar CO<sub>2</sub>).....

Entre Mg y O.....

Entre dos átomos de P.....

7.- Clasifique los siguientes compuestos: diga si son óxidos ácidos, básicos, hidruros, hidróxidos o ácidos:

Fórmula	Tipo de compuesto
MgO	
HNO <sub>3</sub>	
Fe (OH) <sub>2</sub>	
Cl <sub>2</sub> O	
FH	
Al (OH) <sub>3</sub>	
HClO <sub>4</sub>	

8.- ¿Cómo se forma una sal? Ejemplos.

.....  
.....  
.....

9.- Realice un mapa conceptual de todos los compuestos inorgánicos como figura en la actividad 25 del módulo.

11.- ¿Cuál es la diferencia entre los compuestos orgánicos e inorgánicos?

.....

.....

.....

.....

.....

12.- Complete el siguiente cuadro explicando la estructura, función y en que alimentos se encuentran cada una de las biomoléculas:

Biomoléculas	Estructura	Función	Alimentos donde se encuentran