



- 1- Defina con sus palabras que es la química.
- 2- Realice un resumen de las partículas subatómicas.
- 3- Realice un cuadro comparativo colocándolas diferencias entre las partículas subatómica.
- 4- Confeccione un cuadro indicando filósofo o científico, modelo propuesto y representación del átomo.
- 5- Relaciona las siguientes conclusiones experimentales con el modelo atómico a que dieron lugar (marca con una cruz):

“ Realizó experiencia que demostraron la existencia de partículas con cargas negativas y masa definida.”

- ___ Teoría Atómica de Dalton
 ___ Modelo Atómico de Thomson
 ___ Modelo Atómico de Rutherford
 ___ Modelo Atómico de Bohr

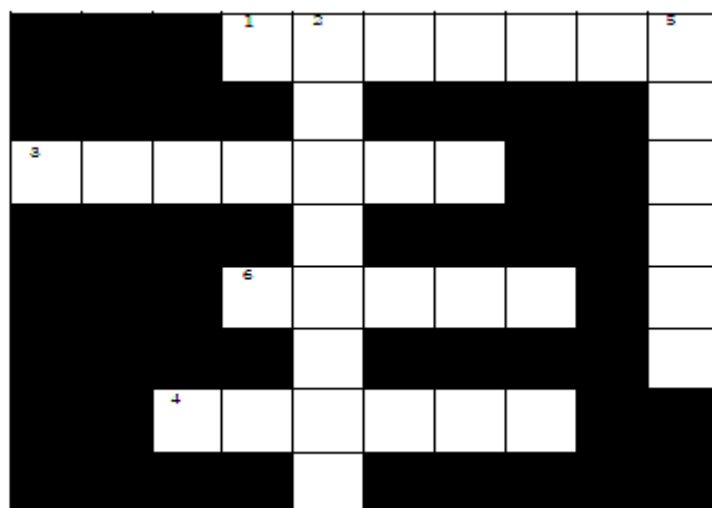
“ Cuando los electrones absorben energía pasan a un nivel de energía superior y cuando la pierden pasan a un nivel de energía inferior.”

- ___ Teoría Atómica de Dalton
 ___ Modelo Atómico de Thomson
 ___ Modelo Atómico de Rutherford
 ___ Modelo Atómico de Bohr

“ Todos los átomos de un mismo elemento químico son iguales entre sí y tienen características propias, como la masa.”

- ___ Teoría Atómica de Dalton
 ___ Modelo Atómico de Thomson
 ___ Modelo Atómico de Rutherford
 ___ Modelo Atómico de Bohr.

- 6- Completa el crucigrama



1. Partícula subatómica sin carga
2. Partícula subatómica de carga negativa
3. Parte externa del átomo en los modelos de Rutherford y Bohr
4. Partícula subatómica de carga positiva
5. Parte central del átomo en los modelos de Rutherford y Bohr
6. Parte más pequeña de la materia

7- **Determiná** para los átomos de SODIO, CLORO, OXIGENO y HIERRO la cantidad de protones, neutrones y electrones que poseen los mismos.

8- Un átomo posee 32 protones y su $A = 73$. **Indicá** para éste átomo:

- a- su cantidad de electrones y de neutrones
- b- su nombre y su símbolo
- c- su Z d- su clasificación y ubicación en la Tabla Periódica

9- Un átomo posee 6 neutrones y 5 electrones. **Indicá** para dicho átomo:

- a- su cantidad de protones
- b- su Z y su A

c- su nombre y su símbolo

d- su clasificación y su ubicación en la Tabla Periódica

10- Escriba la configuración electrónica aplicando las reglas de las diagonales a los siguientes elementos:

- a-Na e-S
- b-Ca f-Br
- c-Fe g-Mg
- d-B h-Ni

11-Indique a que elementos pertenecen las siguientes configuraciones electrónicas.

- a- $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6$
- b- $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6$
- c- $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^5 4s^1$

12-Dado los siguientes compuestos, agrupar de acuerdo a si tienen enlace covalentes.

- 1. H_2 2. Cl_2 3. O_2 4. N_2 5. F_2
- 6. CO_2 7. H_2O 8. HNO_2 9. HCl 10. CO

13-La unión covalente se forma cuando:

- a) Se comparten electrones aportados por un solo elemento.
- b) Un átomo pierde electrones y el otro lo recibe.
- c) Se comparten electrones entre dos átomos, aportando electrones cada elemento.
- d) Existen iones en un compuesto.

14 Representar las uniones que se producen en los siguientes compuestos iónicos:

- a- $Na_2 O$ b- $Al F_3$ c- $Na Cl$ d- $Mg S$ e- $Al_2 O_3$

15- Uní con flechas las siguientes propiedades con el tipo de compuesto al que corresponde:

- Son solubles en agua
 - Tienen brillo
 - Están formados solo por metales
 - Son malos conductores de la corriente eléctrica
 - Son sólidos
 - Son poco solubles en agua
 - Son buenos conductores del calor
 - Disueltos en agua conducen la corriente eléctrica
 - Tienen bajos puntos de ebullición
 - Están formados solo por no metales
 - Tienen elevados puntos de fusión
 - Forman moléculas
- IONICOS**
- COVALENTES**
- METALICOS**

ACTIVIDADES 2° TRIMESTRE

1-Completa el siguiente cuadro según corresponda

Fórmula	Metal y número de oxidación	Nomenclatura Stock	Nomenclatura tradicional
MgO			
Li ₂ O			
Ag ₂ O			
Fe ₂ O ₃			
TiO ₂			
ZnO			
Hg ₂ O			
SnO			
Rb ₂ O			
BaCl			

2- Escribir las ecuaciones de formación de los siguientes óxidos:

- a) Óxido de plata
- b) Óxido áurico
- c) Óxido mercurioso
- d) Óxido mercúrico
- e) Óxido hipobromoso
- f) Óxido cloroso
- g) Óxido yódico
- h) Óxido perbrómico

Instrucciones: Dentro del paréntesis escribe el número que identifica al compuesto por su nombre.

- 1. N₂O₅ () Óxido de fósforo (V)
- 2. B₂O₃ () Anhídrido nítrico
- 3. Cl₂O () Anhídrido de hipocloroso
- 4. SeO () Óxido de carbono (II)
- 5. CO₂ () Anhídrido hiposelenoso
- 6. P₂O₅ () Óxido de boro

3) Teniendo en cuenta que el número de oxidación del oxígeno en los siguientes compuestos es -2; completar la siguiente tabla :

Óxidos	Número de oxidación	Nomenclatura			Clasificación
		Tradicional	Atomicidad	Numeral de stock	
Al_2O_3					
CaO					
K_2O					
FeO					
Fe_2O_3					
Bi_2O_5					
Cl_2O					
Br_2O_5					
Br_2O_7					
I_2O_3					
I_2O_5					
SO_2					
SO_3					