

**ACTIVIDADES 1º TRIMESTRE – QUIMICA-**

- 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

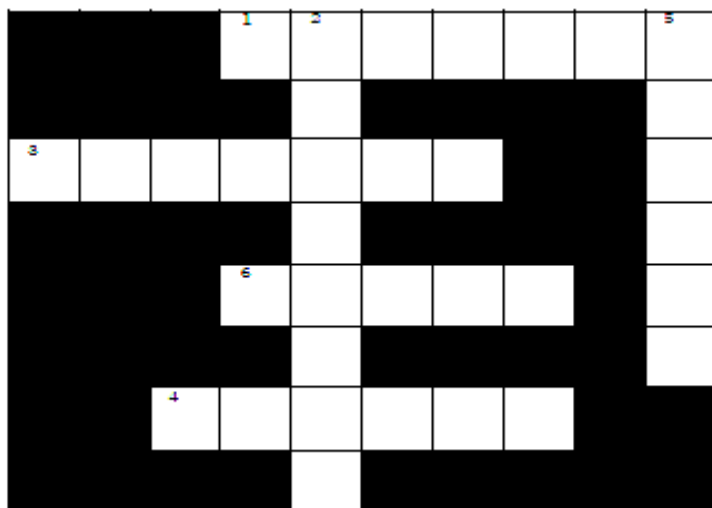
*“ Cuando los electrones absorben energía pasan a un nivel de energía superior y cuando la pierden pasan a un nivel de energía inferior.”*

- 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**