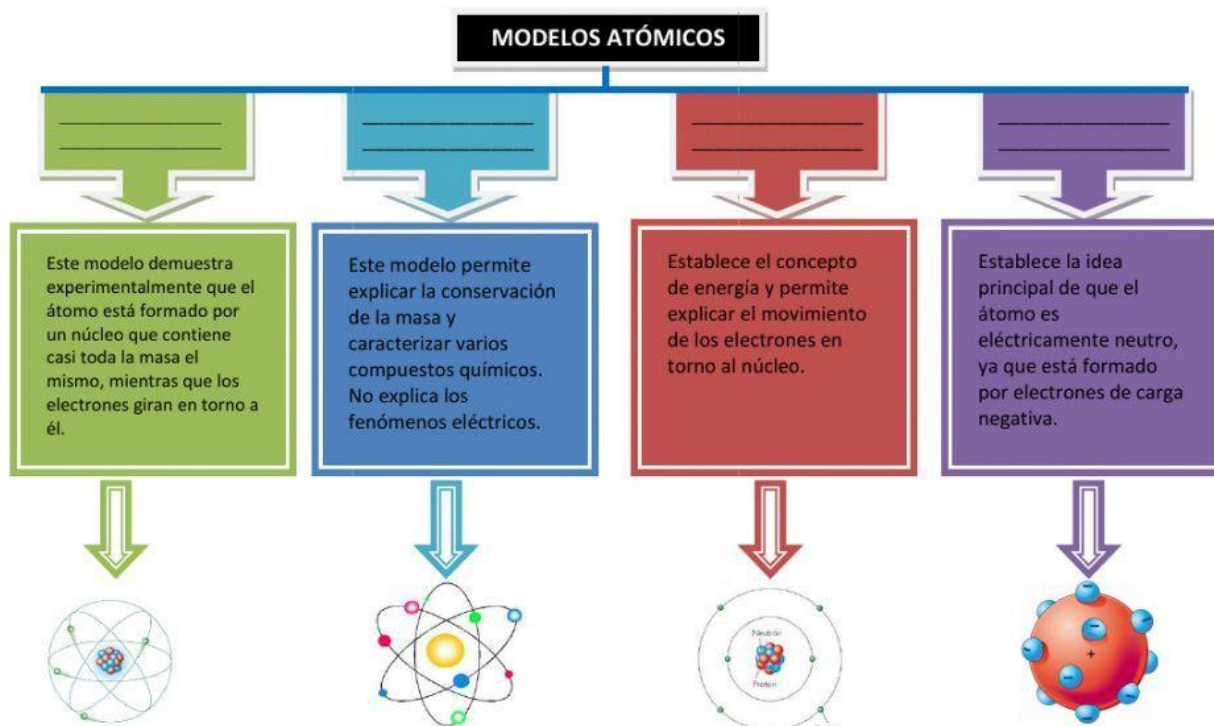


CIENCIAS 3°-ÉNFASIS EN QUÍMICA  
EXAMEN DEL SEGUNDO TRIMESTRE

Nombre del alumno (a): \_\_\_\_\_ Fecha: \_\_\_\_\_

**INSTRUCCIONES:** En tu cuaderno harás una hoja de respuestas (como la que se muestra al final de este documento) y será la que vas a enviar como evidencia, NO SE TE OLVIDE PONER TU NOMBRE, MATERIA Y ENUMERAR LAS RESPUESTAS.

**I. COMPLETA EL SIGUIENTE DIAGRAMA.**



**II. SELECCIONA LA RESPUESTA CORRECTA DE CADA PREGUNTA**

- Son procesos de transformación de las sustancias.  
a) Reacciones químicas      b) Reactivos      c) Productos      d) Sustancias
- Son los que se originan después de una reacción química y tienen una estructura diferente, por lo tanto, distintas propiedades físicas y químicas.  
a) Reacciones químicas      b) Reactivos      c) Productos      d) Sustancias
- En las reacciones químicas, son las sustancias que había antes de una transformación que poseen una estructura determinada.  
a) Reacciones químicas      b) Reactivos      c) Productos      d) Sustancias
- Se forman en la interacción de dos átomos. Es una nueva entidad generada por la unión de dos o más átomos que comparten electrones.  
a) Moléculas      b) Valencia      c) Iones      d) Subíndices
- En las fórmulas químicas, señalan la cantidad de átomos de cada elemento que forman el compuesto, o bien el número de átomos que integran la molécula de un elemento.  
a) Moléculas      b) Valencia      c) Iones      d) Subíndices
- Se forman en la interacción de dos átomos, cuando un átomo atrae con tanta fuerza al electrón del otro átomo y que lo gane.  
a) Moléculas      b) Valencia      c) Iones      d) Subíndices

7. En las fórmulas químicas, indica el número de enlaces sencillos que puede formar un átomo.

- a) Moléculas      b) Valencia      c) Iones      d) Subíndices

8. Se forman por átomos de metales y sus electrones forman este tipo de enlaces.

- a) Enlaces covalentes      b) Enlaces iónicos      c) Enlaces metálicos

9. Son los enlaces formados por moléculas, cuyos átomos comparten electrones.

- a) Enlaces covalentes      b) Enlaces iónicos      c) Enlaces metálicos

10. Son los enlaces que resultan de las interacciones entre iones.

- a) Enlaces covalentes      b) Enlaces iónicos      c) Enlaces metálicos

### III. RELACIONA LAS COLUMNAS ESCRIBIENDO LA LETRA SOBRE EL GUIÓN SEGÚN CORRESPONDA

\_\_\_ Se le conoce de esta manera a los electrones que hacen posible la capacidad de combinación de un átomo.

\_\_\_ Tienen carga positiva y se encuentra dentro del núcleo. Su masa es 1836 veces la del electrón

\_\_\_ Es el número de protones en el núcleo de un átomo

\_\_\_ Se le conoce de esta manera a la liberación de gas en una disolución, la cual se debe a un cambio químico.

\_\_\_ Es el fenómeno que provoca que algunos cambios químicos que producen luz no aumente la temperatura del sistema.

\_\_\_ Es el fenómeno que consiste en la emisión de luz que provocan algunos materiales al calentarse.

\_\_\_ No tienen carga y se encuentran dentro del núcleo. Su masa es aproximada a la del protón.

\_\_\_ Sustancia que, en disolución, libera iones hidrógeno.

\_\_\_ Sustancia que, en disolución, acepta iones hidrógeno.

\_\_\_ Este cambio se da cuando dos sustancias interactúan y como resultado se obtienen nuevas sustancias con otras propiedades diferentes a las iniciales.

\_\_\_ Su masa es muy pequeña, se encuentran fuera del núcleo y tienen carga negativa.

**A.** INCANDESCENCIA

**B.** EFERVESCENCIA

**C.** LUMINISCENCIA

**D.** BASE

**E.** ÁCIDO

**F.** PROTÓN

**G.** ELECTRÓN

**H.** NEUTRÓN

**I.** NÚMERO ATÓMICO

**J.** CAMBIO QUÍMICO

**K.** ELECTRONES DE VALENCIA

