

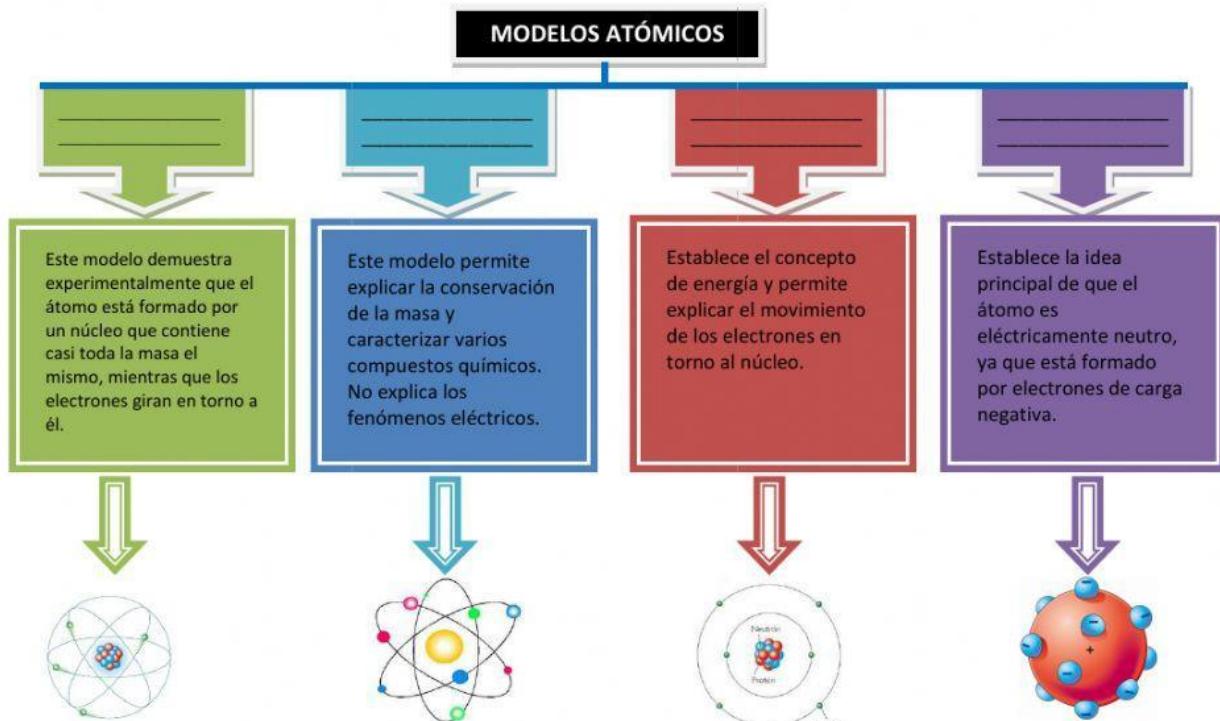
CIENCIAS 3º-ÉNFASIS EN QUÍMICA
EXAMEN DEL SEGUNDO TRIMESTRE



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

1. Son procesos de transformación de las sustancias.
a) Reacciones químicas b) Reactivos c) Productos d) Sustancias
2. 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
3. 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
4. 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
5. 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
6. 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) Encajes iónicos
 - c) Enlaces metálicos
9. Son los enlaces formados por moléculas, cuyos átomos comparten electrones.
 - a) Enlaces covalentes
 - b) Encajes iónicos
 - c) Enlaces metálicos
10. Son los enlaces que resultan de las interacciones entre iones.
 - a) Enlaces covalentes
 - b) Encajes 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 |

