

Ciencias Naturales-Quimica-CLEI 5-

Periodo1º

1 1. Toda la materia que constituye el universo está formada por Átomos-elementos. El núcleo del átomo tiene carga eléctrica positiva porque posee:

- ☐ a. Electrones.
- ☐ b. Neutrones
- ☐ c. Protones.
- ☐ d. Corteza

2 2. Una definición científica de los grupos o familias de elementos en la tabla periódica es:

- ☐ a. Es el conjunto de elementos clasificados por orden creciente de sus números atómicos
- ☐ b. Es el conjunto de elementos clasificados debido al nivel energético y esto se representa en sus números atómicos
- ☐ c. Son el conjunto de elementos que tienen configuración externa semejante, esto es debida a que los elementos que lo integran tienen el mismo número de electrones en el último nivel de energía
- ☐ d. Tanto la respuesta A como la C son correctas

3 3. La diferencia entre un elemento y un compuesto, además de sus propiedades físicas y químicas, es que:

- ☐ a. Los primeros se representan por símbolos químicos y los segundos mediante fórmulas químicas
- ☐ b. Se presentan en el estado sólido, líquido y gaseoso
- ☐ c. Ambos afectan el ambiente
- ☐ d. Tanto elementos y compuestos forman enlaces químicos

4. Para determinar experimentalmente la densidad de un líquido, un grupo de estudiantes decide determinar primero la masa, uno de ellos propone determinar la masa de la sustancia utilizando la probeta, pero su compañero de grupo insiste en determinarla con el beaker, ante este hecho usted decide recomendarles lo siguiente:

- ☐ a. La probeta es el instrumento indicado ya que resulta ser el instrumento de medida más exacto que el Beaker
- ☐ b. El Beaker es el más recomendado para determinar la masa de la sustancia ya que este resulta ser el instrumento de medida exacto
- ☐ c. Ninguno de los dos está en lo correcto, ya que estos instrumentos de medida se utilizan para determinar el volumen de la sustancia
- ☐ d. Con cualquiera de estos instrumentos se puede determinar la masa de la sustancia con exactitud.

5. El estado de la materia donde las partículas adoptan la forma del recipiente que la contiene recibe el nombre de:

- ☐ a. Estado Gaseoso
- ☐ b. Estado Líquido
- ☐ c. Estado Sólido
- ☐ d. Estado Plasma

6. Es un cambio físico:

- ☐ a. Congelar agua
- ☐ b. Quemar una vela
- ☐ c. Asar un pedazo de carne
- ☐ d. Encender un fosforo

7. Es un cambio químico:

- ☐ a. Hervir agua
- ☐ b. Moldear plastilina
- ☐ c. Quemar un papel
- ☐ d. Descongelar un hielo.

8

8. La propiedad que permite a ciertos metales estirarse en forma de hilo, generando más posibilidad de uso en la industria metalúrgica, se conoce como:

- ☐ a. Ductilidad
- ☐ b. Maleabilidad
- ☐ c. Tenacidad
- ☐ d. Impenetrabilidad

9

9. Sabemos que la materia está hecha de átomos-elementos. En el estado sólido, estos átomos

- ☐ a. Se mueven de un punto a otro
- ☐ b. Vibr/an en el mismo punto
- ☐ c. No se mueven
- ☐ d. Ninguna de las anteriores

10

10. La principal diferencia entre una sustancia inorgánica y orgánica puede ser que:

- ☐ a. Ambas sustancias pueden formar óxidos y bases
- ☐ b. Las primeras se obtienen de los minerales y las orgánicas están constituidas principalmente por Carbono que forma parte de células y tejidos en los seres vivos
- ☐ c. El mundo orgánico por evolución dio origen a las sustancias inorgánicas
- ☐ d. Ambas sustancias constituyen las diferentes formas de vida