


|   |                          |   |             |               |
|---|--------------------------|---|-------------|---------------|
|    |                          | <b>COLEGIO DE BACHILLERATO RICAURTE</b><br><b>Instrumento de Evaluación</b><br><b>Diagnostica</b> |             | Página 1 de 2 |
| NIVEL: BACHILLERATO   | ÁREA: CIENCIAS NATURALES | ASIGNATURA: QUIMICA   | AÑO LECTIVO |               |
| CURSO: PRIMERO  | ESPECIALIDAD:            | PARALELO:   | 2021-2022   |               |
| DOCENTE: LCDA. ELENA AGILA  |                          | CORREO: lenaagilah@gmail.com  |             |               |
| CRITERIOS DE EVALUACIÓN<br>CE.CN.4.9. Explica, a partir de la experimentación, la relación entre densidad de objetos (sólidos, líquidos y gaseosos), la flotación o hundimiento de objetos, el efecto de la presión sobre los fluidos (líquidos y gases). Expone el efecto de la presión atmosférica sobre diferentes objetos, su aplicación y relación con la presión absoluta y la presión manométrica.<br>CE.CN.4.11. Determina las características y propiedades de la materia orgánica e inorgánica en diferentes tipos de compuestos y reconoce al carbono como elemento fundamental de las biomoléculas y su importancia para los seres vivos. |                          |   |             |               |
| ESTUDIANTE:   |                          |   | FECHA:      |               |

### EVALUACIÓN DIAGNOSTICA

| DCD  | ITEMS  | VALOR       |
|--|--|-------------|
| Describir las características de las sustancias simples y compuestas desde la identificación, relación y la comparación de las propiedades físicas que presentan | <b>1.- Señale si es verdadero (v) o falso (f).</b><br><br>a) Las estrellas, el suelo, las plantas, el océano, tu cuerpo y otras son manifestaciones de la materia. (____)<br><br>b) El trabajo científico es aquel que es llevado siempre por una persona. (____)<br><br>c) Medir es comparar la magnitud física que se desea cuantificar con una cantidad patrón que se denomina UNIDAD. (____)<br><br>d) Un elemento químico tiene composición fija y se caracteriza por una serie de propiedades específicas y puede dividirse descomponerse en otras más sencillas que ella. (____)<br><br><b>2. Cuáles son los TRES principales estados de la materia</b><br><br>a)..... b) ..... c) .....<br><br><b>3. Identifique y escriba en cada ejemplo, qué tipo de sustancia es: <u>sustancia pura, mezcla homogénea o mezcla heterogénea</u>. (incluir tildes)</b><br><br>a. Sal de mesa <input type="text"/><br><br>b. Pastel <input type="text"/><br><br>c. Leche chocolatada <input type="text"/><br><br>d. Ensalada de frutas <input type="text"/><br><br>e. Encebollado <input type="text"/><br><br>f. Gaseosa <input type="text"/> | 1 punto c/u |
| Determinar e identificar sustancias mediante la estimación de ciertas propiedades de estos mediante mediciones físicas.  |    |             |

comparación, e interpretación de los modelos atómicos.

Relacionar las propiedades de los elementos químicos con el número atómico y el número de masa, desde la identificación, descripción, comparación e interpretación de las características de los elementos representados en la tabla periódica.

**4.- Relaciona las magnitudes básicas en el sistema internacional (SI) con sus símbolos. Y selecciona la respuesta correcta.**

| Nombre         | Símbolo |
|----------------|---------|
| 1. masa        | a) K    |
| 2. temperatura | b) s    |
| 3. kilogramo   | c) m    |
| 4. segundo     | d) t    |
| 5. kelvin      | e) T    |
| 6. mol         | f) kg   |
| 7. tiempo      | g) mol  |

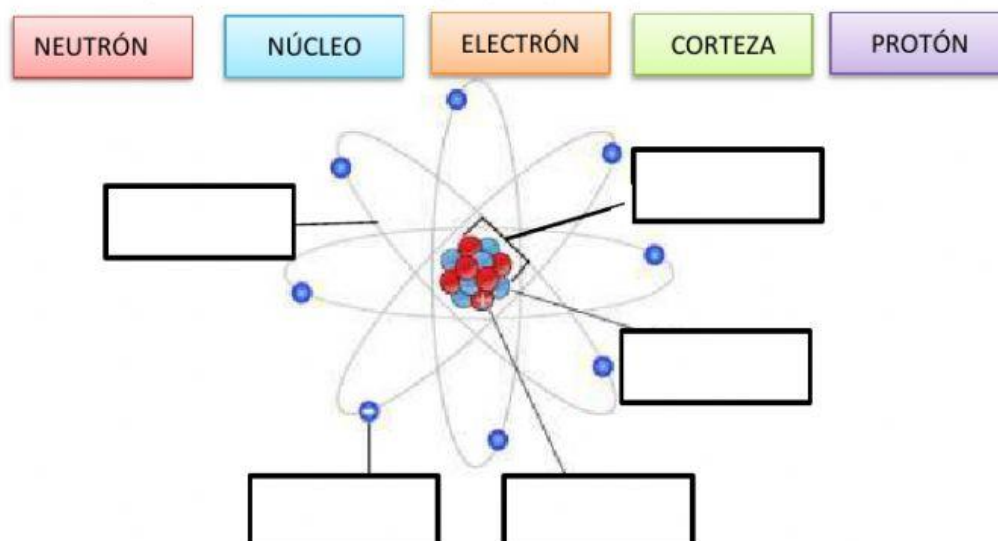
**A) 1a,2b,3c,4d,5e,6f,7g**

**B) 1f,2d,3a,4e,5f,6g,7e**

**C) 1c,2e,3f,4b,5a,6g,7d**

**D) Ninguna**

**6. Observe el gráfico del ÁTOMO e Identifique y coloque sus partes correctamente**



OPORTUNIDADES 19 dif.  
CALIFICACION 10/10

| ELABORADO                 | VALIDADO                              | VISTO BUENO                        |
|---------------------------|---------------------------------------|------------------------------------|
| DOCENTE: MSc. Elena Agila | DIRECTOR(A) DE ÁREA: MSc. Jorge Ávila | VICERRECTORA: Lcda. Lucrecia Rojas |
| Firma:                    | Firma:                                | Firma:                             |