



# COLEGIO DE BACHILLERATO RICAURTE

## Instrumento de Evaluación Diagnostica

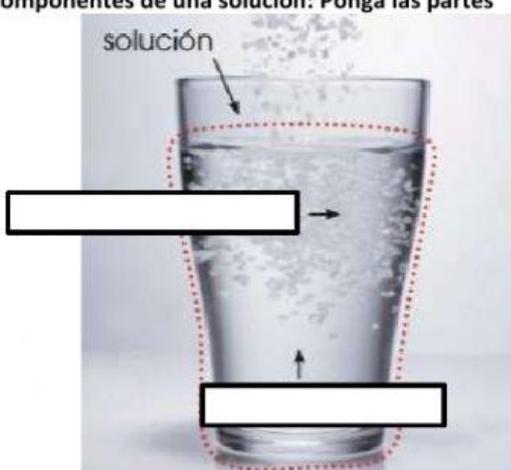
Página 1 de 2

NIVEL: BACHILLERATO	ÁREA: CIENCIAS NATURALES	ASIGNATURA: QUIMICA	AÑO LECTIVO
CURSO: TERCERO	ESPECIALIDAD: MECATRÓNICA	PARALELOS: "A"	2021-2022
DOCENTE: LCDA. ELENA AGILA		BLOQUE CURRICULAR:	
CRITERIOS DE EVALUACIÓN: CE.CN.Q.5.3. Analiza la estructura electrónica de los átomos a partir de la posición en la tabla periódica, la variación periódica y sus propiedades físicas y químicas, por medio de experimentos sencillos. CE.CN.Q.5.11. Analiza las características de los sistemas dispersos según su estado de agregación y compara las disoluciones de diferente concentración en las soluciones de uso cotidiano a través de la experimentación sencilla. CE.CN.Q.5.4. Argumenta con fundamento científico que los átomos se unen debido a diferentes tipos de enlaces y fuerzas intermoleculares y que tienen la capacidad de relacionarse de acuerdo a sus propiedades al ceder o ganar electrones.			
ESTUDIANTE:			FECHA:

Da lo mejor de ti en cada cosa que hagas, de esta manera te sentirás satisfecho con los resultados, sigue adelante. Tú puedes.

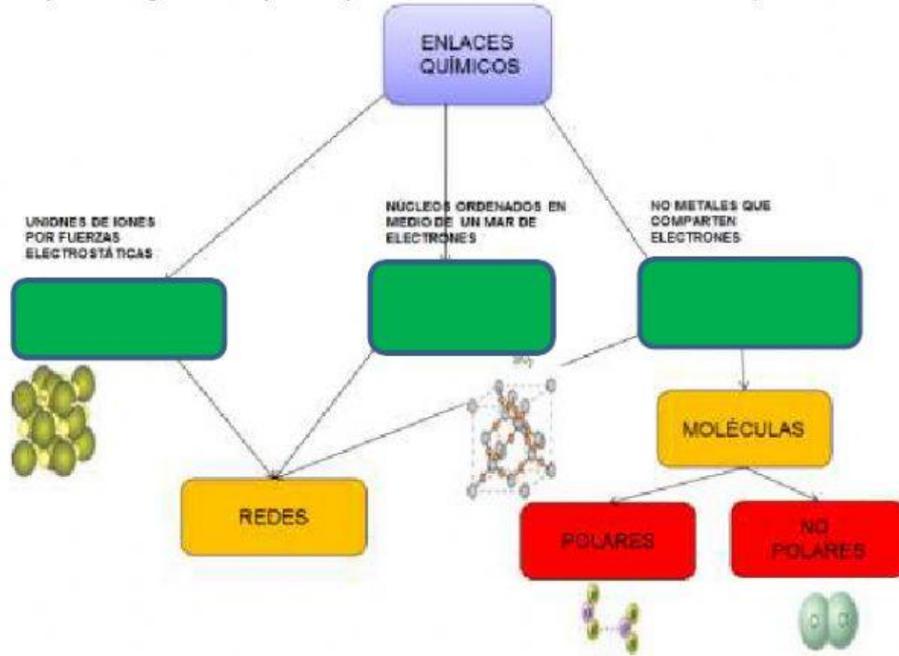


### EVALUACIÓN DIAGNÓSTICA

DCD	ITEMS	VALOR									
CN.Q.5.1.6. Relacionar la estructura electrónica de los átomos con la posición en la Tabla periódica, para deducir las propiedades químicas de los elementos.	<p><b>1. - Señale Cuatro elementos químicos más abundantes en la naturaleza y que son parte principal de los compuestos orgánicos:</b></p> <table border="0"> <tr> <td>Yodo</td> <td>Oxígeno</td> <td>Nitrógeno</td> </tr> <tr> <td>Fierro</td> <td>Mercurio</td> <td>Azufre</td> </tr> <tr> <td>Carbono</td> <td>Oro</td> <td>Hidrogeno</td> </tr> </table> <p><b>2.- Completa el enunciado.</b></p> <p>Un elemento químico es un tipo de ..... Constituida por ..... de la misma clase. En su forma más ..... posee un número determinado de ..... en su núcleo, haciéndolo pertenecer a una categoría única.</p> <p>a) materia – átomos – simple – protones          b) sustancia – elementos – simple – gramos          c) material – cationes – compleja – átomo          d) mezcla – sustancias – reducida – protones</p> <p><b>3. Cuáles son los componentes de una solución: Ponga las partes</b></p>  <p>The diagram shows a glass of water with bubbles. A label 'solución' points to the liquid. A red dashed line outlines the liquid. A white box with an arrow points to the bubbles. Another white box with an arrow points to the bottom of the glass.</p>	Yodo	Oxígeno	Nitrógeno	Fierro	Mercurio	Azufre	Carbono	Oro	Hidrogeno	1 punto cada una
Yodo	Oxígeno	Nitrógeno									
Fierro	Mercurio	Azufre									
Carbono	Oro	Hidrogeno									

4.- Completa el siguiente esquema: (METÁLICOS – COVALENTES – IÓNICOS)

• CN.Q.5.1.9. Observar y clasificar el tipo de enlaces químicos y su fuerza partiendo del análisis de la relación existente entre la capacidad de transferir y compartir electrones y la configuración electrónica; en base a los valores de la electronegatividad.



OPORTUNIDADES 13  
calificación 10/10

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