COLEGIO DE BACHILLERATO RICAURTE

Instrumento de Evaluación Diagnostica

NIVEL: BACHILLERATO	**ÁREA: CIENCIAS NATURALES**	**ASIGNATURA: QUIMICA**	**AÑO LECTIVO** 2021-2022
CURSO: TERCERO	**ESPECIALIDAD: MECATRÓNICA**	**PARALELOS: "A"**	
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.

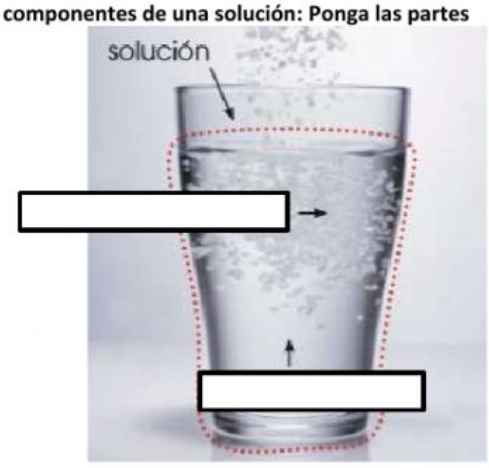
CE.CN.Q.5.11. Analiza las características de los sistemas dispersos según su estado de agregación y compara las disoluciones de diferente concentración en las soluciones de uso cotidiano a través de la experimentación sencilla.

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.

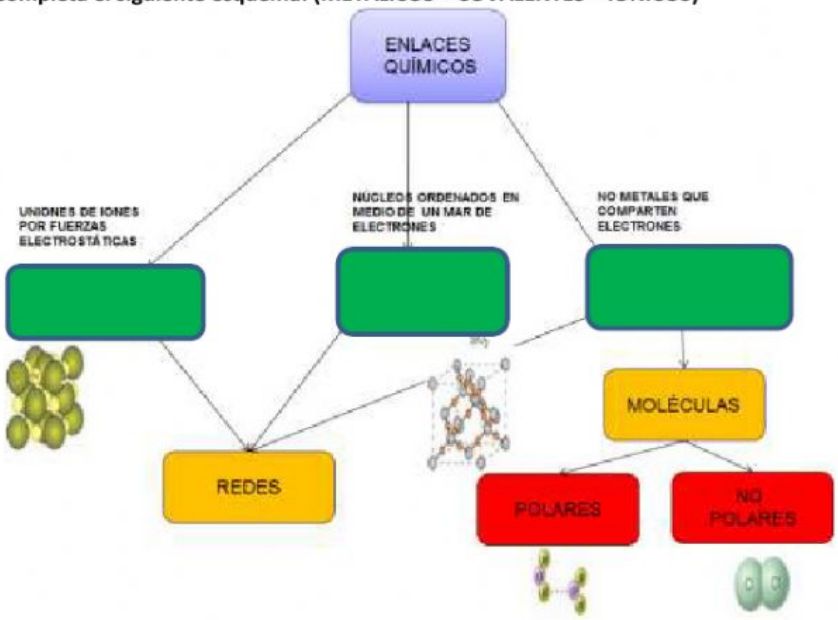
ESTUDIANTE:	**FECHA:**

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.	**1. - Señale Cuatro elementos químicos más abundantes en la naturaleza y que son parte principal de los compuestos orgánicos:** Yodo — Oxigeno — Nitrógeno Fierro — Mercurio — Azufre Carbono — Oro — Hidrogeno **2.- Completa el enunciado.** 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. **a) materia – átomos – simple – protones** **b) sustancia – elementos – simple – gramos** **c) material – cationes – compleja – átomos** **d) mezcla – sustancias – reducida – protones** **3. Cuáles son los componentes de una solución: Ponga las partes** 	1 punto cada una

LIVEWORKSHEETS

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

LIVEWORKSHEETS