Unidad Educativa "Rafael Aguilar Pesántez"	**INSTRUMENTO DE EVALUACIÓN DIAGNÓSTICA**	**AÑO LECTIVO** 2021-2022

Dimensión: *D.2 Gestión Pedagógica*
Estándar: *D2.C1.GE.12*

NIVEL:	*Bachillerato general unificado.*	***CURSO:***	*Tercero*	***PARALELOS:***	A	**JORNADA:**	Vespertina
ÁREA:	*Ciencias Naturales.*		***ASIGNATURA:***	*Química.*			
DOCENTES:	*Mtr. Jorge Luis Campoverde Tenesaca.*						

INDICADORES DE EVALUACIÓN:

I.CN.Q.5.1.1. *Explica las propiedades y leyes de los gases, reconoce los gases cotidianos, identifica los procesos físicos y su incidencia en la salud y el ambiente. (J.3., I.2.)*

I.CN.Q.5.6.1. *Deduce la posibilidad de que se efectúen las reacciones químicas de acuerdo con la transferencia de energía y a la presencia de diferentes catalizadores; clasifica los tipos de reacciones y reconoce los estados de oxidación de los elementos y compuestos, y la actividad de los metales; y efectúa la igualación de reacciones químicas con distintos métodos, cumpliendo con la ley de la conservación de la masa y la energía para balancear las ecuaciones. (I.2.)*

I.CN.Q.5.12.1. *Determina y explica la importancia de las reacciones ácido-base y de la acidez en la vida cotidiana, y experimenta con el balance del pH en soluciones comunes y con la de desalinización del agua.*

ESTUDIANTE:	**FECHA:**

DESTREZAS CON CRITERIOS DE DESEMPEÑO	ITEMS	VALOR
CN.Q.5.1.28. *Determinar y comparar la velocidad de las reacciones químicas mediante la variación de factores como la concentración de uno de los reactivos, el incremento de temperatura y el uso de algún catalizador, para deducir su importancia.*	**En cada una de las siguientes preguntas seleccionar con un check (✓) la respuesta correcta.** **1. Cuando disminuimos el volumen de un gas:** ☐ Aumenta la masa. ☐ Aumenta la presión. ☐ Disminuye la presión. **2. Señale la ecuación que representa la ley de Charles:** ☐ $P_1V_1 = P_2V_2 = P_3V_3$ ☐ $V_1/T_1 = V_2/T_2$ ☐ $(P_1V_1)/T_1 = (P_2V_2)/T_2$	/1 /1
CN.Q.5.1.2. *Examinar las leyes que rigen el comportamiento de los gases desde el análisis experimental y la interpretación de resultados, para reconocer los procesos físicos que ocurren en la cotidianidad.*	**3. De las siguientes palabras que se encuentran en el recuadro arrástreles hacia su significado correcto.** **Normalidad** | **Molalidad** | **Molaridad** • ..... es el número de moles de dicho componente por litro de disolución. • .....relación entre el número de moles del soluto respecto a kilogramos del solvente	/3

LIVEWORKSHEETS

	• ..... es la relación entre los equivalentes de una sustancia respecto al volumen en litros de una solución.	
CN.4.2.3. Explicar, con apoyo de modelos, el sistema inmunitario, identificar las clases de barreras inmunológicas, interpretar los tipos de inmunidad que presenta el ser humano e infiere sobre la importancia de la vacunación.	**Resuelva los siguientes ejercicios y en cada una de las siguientes preguntas seleccionar con un check (✓) la respuesta correcta.** **4.** Calcular la molaridad de una disolución de 63 gramos de ácido nítrico (HNO_3) en 1/2 litros de agua. ☐ 4 ☐ 2 ☐ 1 **5. Calcular la normalidad de 3,5 gramos de NaCl en 2litros de solución. (Dato: peso molecular del NaCl = 58,4).** ☐ 0,06 ☐ 0,03 ☐ 0,6	/1 /1
CN.Q.5.3.4. *Analizar y deducir a partir de la comprensión del significado de la acidez, la forma de su determinación y su importancia en diferentes ámbitos de la vida, como la aplicación de los antiácidos y el balance del pH estomacal, en la industria y en la agricultura, con ayuda de las TIC.*	**En cada una de las siguientes preguntas seleccionar con un check (✓) la respuesta correcta.** **6. La siguiente sustancia H2SO4 es un:** ☐ Acido ☐ Sal ☐ Base (hidróxido) **7. El siguiente compuesto Na(OH) es un:** ☐ Acido ☐ Sal ☐ Base (hidróxido) **8. La reacción de un hidróxido y un ácido produce:** ☐ Sal y agua ☐ Sal ☐ Agua	/1 /1 /1
TOTAL		/10
EQUIVALENCIA (sobre 10)		/10

ELABORADO	REVISADO	APROBADO
DOCENTE: Mtr. Jorge Luis Campoverde T.	**VICERRECTORA:** Mgst. Lucia Gia	**JUNTA ACADÉMICA:** Mtr. Bella Morán V.
Firma: Fecha: 24/08/2021	Firma: Fecha:	Firma: Fecha:

LIVEWORKSHEETS