 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.	<p>En cada una de las siguientes preguntas seleccionar con un check (✓) la respuesta correcta.</p> <p>1. Cuando disminuimos el volumen de un gas:</p> <p><input type="checkbox"/> Aumenta la masa.</p> <p><input type="checkbox"/> Aumenta la presión.</p> <p><input type="checkbox"/> Disminuye la presión.</p> <p>2. Señale la ecuación que representa la ley de Charles:</p> <p><input type="checkbox"/> $P_1V_1 = P_2V_2 = P_3V_3$</p> <p><input type="checkbox"/> $V_1/T_1 = V_2/T_2$</p> <p><input type="checkbox"/> $(P_1V_1)/T_1 = (P_2V_2)/T_2$</p>	<p>/1</p> <p>/1</p>			
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.	<p>3. De las siguientes palabras que se encuentran en el recuadro arrástreles hacia su significado correcto.</p> <table border="1"> <tr> <td>Normalidad</td> <td>Molalidad</td> <td>Molaridad</td> </tr> </table> <ul style="list-style-type: none"> 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 	Normalidad	Molalidad	Molaridad	/3
Normalidad	Molalidad	Molaridad			

	<ul style="list-style-type: none"> es la relación entre los equivalentes de una sustancia respecto al volumen en litros de una solución. 	
<p>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.</p>	<p>Resuelva los siguientes ejercicios y en cada una de las siguientes preguntas seleccionar con un check (✓) la respuesta correcta.</p> <p>4. Calcular la molaridad de una disolución de 63 gramos de ácido nítrico (HNO₃) en 1/2 litros de agua.</p> <p><input type="checkbox"/> 4</p> <p><input type="checkbox"/> 2</p> <p><input type="checkbox"/> 1</p> <p>5. Calcular la normalidad de 3,5 gramos de NaCl en 2litros de solución. (Dato: peso molecular del NaCl = 58,4).</p> <p><input type="checkbox"/> 0,06</p> <p><input type="checkbox"/> 0,03</p> <p><input type="checkbox"/> 0,6</p>	<p>/1</p> <p>/1</p>
<p>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.</p>	<p>En cada una de las siguientes preguntas seleccionar con un check (✓) la respuesta correcta.</p> <p>6. La siguiente sustancia H₂SO₄ es un:</p> <p><input type="checkbox"/> Acido</p> <p><input type="checkbox"/> Sal</p> <p><input type="checkbox"/> Base (hidróxido)</p> <p>7. El siguiente compuesto Na(OH) es un:</p> <p><input type="checkbox"/> Acido</p> <p><input type="checkbox"/> Sal</p> <p><input type="checkbox"/> Base (hidróxido)</p> <p>8. La reacción de un hidróxido y un ácido produce:</p> <p><input type="checkbox"/> Sal y agua</p> <p><input type="checkbox"/> Sal</p> <p><input type="checkbox"/> Agua</p>	<p>/1</p> <p>/1</p>
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: 	Firma:	Firma:
Fecha: 24/08/2021	Fecha:	Fecha: