



Evaluación Formativa Ciencias Naturales 7° básico

U.T. P.

Nombres:		Apellidos:		RUN:	Curso: 7° Letra:
Fecha: Semana 9 del 25 al 29 de mayo	60% de exigencia	Puntaje Maximo: 9 pts.	Puntaje Aprobatorio: 5 pts	Puntaje Obtenido	Nota:

Tiempo considerado: 60 minutos.

Objetivo:

OA 13 Investigar experimentalmente y explicar el comportamiento de gases ideales en situaciones cotidianas, considerando: Factores como presión, volumen y temperatura, Las leyes que los modelan, La teoría cinético-molecular.

OA 14 Investigar experimentalmente y explicar la clasificación de la materia en sustancias puras y mezclas.

Instrucciones: Lee atentamente cada pregunta y luego responde pintando la letra correcta en el cuadro que está al final de la hoja.

<p>1.- ¿Qué sucede con las partículas de un gas cuando la temperatura aumenta?</p> <p>a) Disminuye el movimiento de sus partículas y por lo tanto el volumen también disminuye b) Aumenta el movimiento de sus partículas y por lo tanto el volumen también c) Mantienen un movimiento mínimo d) Ninguna de las anteriores</p>	<p>2.- “Corresponde a la capacidad que tienen los gases para mezclarse con otro”, por ejemplo el escape de gas en la cocina . De acuerdo a esto la propiedad de los gases que se describe es:</p> <p>a) Difusión b) Compresión c) Resistencia d) Ninguna de las anteriores</p>
<p>3.-Corresponde a la disminución del volumen de un gas por el acercamiento de las moléculas entre sí debido a la presión aplicada, un ejemplo de esto lo puedes observar en el gas contenido al interior de un encendedor. De acuerdo a esto la propiedad de los gases que se describe es:</p> <p>a) fluidez b) difusión c) resistencia d) compresión</p> 	<p>4.- Al introducir una botella con un globo en su extremo en agua caliente ¿Que sucede con el volumen del gas?</p> <p>a) Aumenta el volumen del gas. b) No aumenta ni disminuye el volumen c) No se puede predecir nada d) Disminuye el volumen del gas.</p> 
<p>5.- Se tiene una jeringa luego se tapa su extremo superior y se comienza a presionar el embolo ¿Qué sucede con el volumen de gas y la presión?</p>  <p>a) Disminuye el volumen de gas y aumenta la presión b) Aumenta el volumen de gas y disminuye la presión c) Aumenta la presión y aumenta el volumen de gas. d) No se puede determinar</p>	<p>6.- Antonio y Sara están preparando distintas mezclas. ¿Qué tipo de mezcla es la que prepara Sara?</p>  <p>a) Un compuesto heterogéneo b) Una mezcla heterogénea c) Una mezcla homogénea d) Ninguna de las anteriores</p>

<p>7.- Es un ejemplo de mezcla heterogénea:</p> <p>a) Agua con azúcar b) Agua con alcohol c) Leche con cereales d) Ninguna de las anteriores.</p>	<p>8.- Al prepararnos en la casa una taza de té ¿qué tipo de separación de mezclas estamos usando?</p> <p>a) Decantación b) Filtrado c) Tamizado d) Destilación</p>
<p>9.- ¿Cuál de los siguientes cambios es físico?</p> <p>a) Leche avinagrada b) Cortar genero c) Quemar papel d) Metal oxidado</p>	

CUADRO DE RESPUESTAS

PREGUNTA	ALTERNATIVAS (PINTA LA ALTERNATIVA CORRECTA)			
Pregunta 1	A	B	C	D
Pregunta 2	A	B	C	D
Pregunta 3	A	B	C	D
Pregunta 4	A	B	C	D
Pregunta 5	A	B	C	D
Pregunta 6	A	B	C	D
Pregunta 7	A	B	C	D
Pregunta 8	A	B	C	D
Pregunta 9	A	B	C	D

SI NO TIENES LA GUÍA IMPRESA, PUEDES COPIAR SÓLO EL CUADRO DE RESPUESTAS EN TU CUADERNO DE CIENCIAS Y RESPONDER AHÍ.

Una vez terminado, tómale 1 fotografía sólo al cuadro de respuestas (desde un celular) lo más NÍTIDA POSIBLE y envíala según corresponda:

7°A Al whatsapp +56966511961 Profesora Edna Espinoza **no olvides ponerle tu nombre y el curso al cual perteneces, recibirás la respuesta de tu evaluación por este mismo medio**

7°B y C Al whatsapp +56935202456 o al correo juancarlos.pina@colegio-moisesmussa.cl Profesor Juan Carlos Piña **no olvides ponerle tu nombre y el curso al cual perteneces, recibirás la respuesta de tu evaluación por este mismo medio**

¡ESTAREMOS ESPERANDO TU MENSAJE!