

ASIGNATURA: Ciencias Naturales 8° DOCENTE: Manuel Caballero GRADO: 8°

TRIMESTRE: II SEMANA DE: Del 5 al 9 de agosto de 2019

“La ciencia tiene una característica maravillosa, y es que aprende de sus errores” Ruy Perez Tamayo.

Magíster: **Yoisy Atencio**, Directora, Subdirectores: **Prof. Edgar Víquez** y **Yamibel Arauz**

MISIÓN: Formar integralmente, individuos que sean líderes, incrementando su potencial a través de la educación y el trabajo en equipo para promover el desarrollo de la sociedad panameña.

VISIÓN: Ser una institución educativa basada en la calidad, que permita la formación de individuos orientados hacia una cultura de cambio y superación permanente para el desempeño de funciones en su vida profesional.

Área 3: La Materia y la Energía: Sus Interacciones y Cambios en la Naturaleza.

Objetivo General: Valorar los aportes científicos en el campo de la Teoría Cinética Molecular, y las aplicaciones de la Teoría de la Relatividad y la Energía Atómica.

LOGRO DE APRENDIZAJE	INDICADORES DE LOGROS	Tema 7: Cambios y Transformaciones de la materia EVALUACIÓN Fecha: 5 al 9 de Agosto.		
		EVIDENCIA	CRITERIOS	TIPO DE EVALUACIÓN
Describir y verificar el efecto de la transferencia de energía térmica en los cambios de estados de algunas sustancias.	Menciona los postulados de la teoría cinética molecular y explica las características de los cambios de estados físicos y químicos.	<ul style="list-style-type: none"> ➤ Producto: Taller ➤ Desempeño De acuerdo al mapa conceptual de la lección 7 realice experimentos sencillos de cambios físicos y químicos y explique en su cuaderno sus 	<ul style="list-style-type: none"> ➤ Forma Uso de materiales solicitados según su desempeño. ➤ Fondo Escriba sin faltas ortográficas sus opiniones de cada ensayo realizado sobre 	<ul style="list-style-type: none"> • Tipo Heteroevaluación Formativa! La materia sufre cambios físicos y químicos!

	<p>Establece la diferencia entre cambios físicos y químicos de la materia.</p> <p>Reconoce en donde se realizan cambios físicos y químicos en la vida diaria.</p> <p>Valora la importancia de la conservación de los alimentos en la refrigeración.</p>	<p>opiniones con sentido científico.</p> <p>Adicione agua en un vaso y luego, una efervescente, observe que sucede, anote. Acto seguido observe el color de los fósforos, anote, friccionese y genere la llama, anote su color. Qué cambios está ocurriendo?. Adicione un clavo oxidado en coca cola, deje reposar, anote y al día siguiente explique qué sucede?</p> <p>Adicione leche en un vaso transparente y extraer el jugo de un limón para adicionarlo en el vaso. Qué sucede, anote?</p> <p>Defina el siguiente vocabulario: Cambios físicos; Cambios químicos, punto de ebullición, fusión, evaporación, condensación, solidificación, sublimación, combustión, efervescencia, oxidación, fermentación, descomposición, corrosión y desarrolle en su cuaderno las asignaciones de la página 160, 161 y 162.</p>	<p>los cambios físicos y químicos, presente el dibujo de los cambios de estados de la materia (p.149) y las tareas según el desempeño.</p>	<p>Sumativa</p> <ul style="list-style-type: none"> • Instrumento <p>$4n/T + 1 = \text{Nota}$ $4(n)/25 + 1 = N$ Ejercicio.</p>
--	---	---	--	---

Cambios físicos

Cambios físicos son los que modifican el estado o las propiedades de las sustancias sin transformarlas en otras.

Señala los que **NO** son cambios físicos



CAMBIOS FÍSICOS Y QUÍMICOS



Piedra caliza,
 CaCO_3

macerado

FÍSICO
CAMBIO



Piedra caliza macerada,
 CaCO_3



calefacción



Cal y
dióxido de carbono,
 $\text{CaO} + \text{CO}_2$

