



**CIENCIAS NATURALES RETROALIMENTACIÓN**  
**DOCENTE: VÍCTOR YÁÑEZ VALENZUELA**

SEMANA	17	SEMANA	LUNES 3 AL 7 DE JULIO
Curso	7°	Unidad	“Comportamiento de la Materia y su clasificación”
Objetivo de Aprendizaje ( OA 13 )	Investigar experimentalmente y explicar el comportamiento de gases ideales en situaciones cotidianas, considerando: factores como presión, volumen y temperatura. Las leyes que lo modelan. La teoría cinética-molecular.		
Objetivo de la Clases	Analizar los resultados de prueba formativa: Reconocer las propiedades que afectan el comportamiento de los gases		
Articulación			
Actitudinal	Interés por conocer y comprender fenómenos científicos.		
Contenidos	Materia y comportamiento de gases –corteza terrestre -Átomos		
Recursos	Cuaderno –texto de estudio -Internet y prueba formativa		
Retorno de TAREA	DEL 7 AL 10 AGOSTO		

**DESCRIPCIÓN DE LAS ACTIVIDADES**

**Buenos días estimados estudiantes y apoderados, espero que tengan una gran semana.**

Esta semana comenzaremos a trabajar las preguntas más descendidas de la segunda evaluación formativa con el fin de que encontremos los errores y así podamos lograr los aprendizajes juntos. Para mejorar los aprendizajes puedes consultar las pág.: 31,32,33 de tu texto de estudios.

**OBJETIVO:** Comprender la teoría cinética molecular y la importancia de los gases.

**ACTIVIDADES:** Lee comprensivamente y responde las preguntas de acuerdo al análisis de la evaluación formativa.

**TAREA :**

Recuerda tomar fotografía solo a la tarea y enviármelo a mi correo O por WhatsApp, no olvides colocar tu nombre, asignatura y curso.

## Comportamiento de los gases

Los gases no son observables a simple vista; sin embargo, poseen masa y ocupan en el espacio. La unión y movimiento de las sus partículas que los conforman los hacen diferenciarse del resto de la materia

### ACTIVIDADES

1. Observa la siguiente imagen y compara el comportamiento de las partículas de los gases con los otros estados de la materia. Escribe en la línea de abajo tu análisis.




---

---

---

---

2.- Para realizar la siguiente actividad utilizaremos el texto de estudio debes leer páginas 32-33 Teoría cinético –molecular de los gases.




3. Compara los tres estados de la materia usando la teoría cinético-molecular. Enfócate principalmente en sus partículas y su movimiento

SOLIDO	LIQUIDO	GASEOSO

#### 4.- Nuevamente utilizaremos el texto de estudio, lee las páginas 34 y 35

### CARACTERÍSTICAS DE LOS GASES

Utiliza la siguiente imagen para reconocer las propiedades de los gases

	<p>¿Qué ocurre con el volumen del gas dentro de la jeringa cuando se le aplica una fuerza al émbolo? ¿Qué propiedad representa?</p>
	<p>¿Qué les suceden a las partículas después de la flecha? ¿Qué propiedad representa?</p>
	<p>¿Qué realizan las partículas cuando hay más espacio en el recipiente? ¿Qué propiedad representa?</p>

## TAREA

Para realizar la tarea utilizaremos el texto de estudio, lee las páginas 36 a 39 “PROPIEDADES QUE AFECTAN AL COMPORTAMIENTO DE LOS GASES

A continuación, se presentan 3 imágenes donde se evidencia estos factores, obsérvalas y clasificalas según lo expuesto anteriormente



B



C.



Víctor Yáñez Valenzuela

Docente: Ciencias Naturales victor.yanez@colegio-mansodevelasco.cl

WhatsApp +569 9705800