



CIENCIAS NATURALES RETROALIMENTACIÓN  
Víctor Yáñez Valenzuela

Semana	13	SEMANA	LUNES 29 AL 03 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	Retroalimentar las propiedades y el modelo corpuscular de los gases		
Articulación			
Actitudinal	Interés por conocer y comprender fenómenos científicos.		
Contenidos	Materia-comportamiento de gases		
Recursos	Cuaderno –texto de estudio -Internet		
Retorno de TAREA	<b>DEL 03 AL 06 DE JULIO</b>		

DESCRIPCIÓN DE LAS ACTIVIDADES

¡Buenos días niños y niñas!

¿cómo están hoy? \_\_\_\_\_

esta semana continuamos con la retroalimentación de la evaluación formativa que realizaron vía on line, quiero **felicitarlos** por haberse sumado a este nuevo formato de trabajo.

**ACTIVIDADES**

Lee comprensivamente y responde las preguntas de acuerdo al análisis que realizaste de la lectura.

**TAREA**

Recuerda tomar fotografía solo a la tarea y enviármelo a mi correo O por WhatsApp, no olvides colocar tu nombre, asignatura y curso. Retorno de tarea desde el 03 al 06 de Julio.





## RETROALIMENTACIÓN 7°

### OBJETIVO:

Retroalimentar las propiedades y el modelo corpuscular de gases

### LA MATERIA

**MIRA A TU ALREDEDOR, ¿reconoce algo que no esté formado de materia?**



No es necesario mirar muy lejos para encontrar un gas. Vivimos inmersos en un océano de gas: la atmósfera, su densidad varía con la altitud. El aire está más comprimido al nivel del mar que en las capas más elevadas, el cual se va enrareciendo poco a poco, es decir, haciéndose menos denso a medida que subimos; finalmente se desvanece en el espacio.

La mayoría de los gases conocidos son incoloros, es decir, no pueden ser apreciados

visualmente, como por ejemplo el oxígeno ( $O_2$ ) y el hidrógeno ( $H_2$ ) que pertenecen al aire. Otros gases, como el flúor ( $F_2$ ) y el cloro ( $Cl_2$ ) son de color amarillento verdoso, y los gases como el bromo ( $Br_2$ ), el dióxido de nitrógeno ( $NO_2$ ) y el trióxido de nitrógeno ( $N_2O_3$ ) son de color rojizo.

### Propiedades de los gases

- Los gases no tienen forma ni volumen definidos. Se adaptan al volumen del recipiente que los contiene
- Los gases pueden comprimirse, es decir, reducir el volumen de ellos por aumento de presión.
- Las densidades de los gases son bajas en relación a las densidades de líquidos y sólidos.
- Los gases ejercen presión sobre las paredes del recipiente que los contiene.
- Los gases se mezclan de modo espontáneo entre ellos siempre que no haya una reacción química



El modelo corpuscular de los gases

Los gases los podemos estudiar de acuerdo con dos visiones: una macroscópica que entregan nuestros sentidos acerca del aire y una microscópica que surge del modelo corpuscular. Por ejemplo si analizamos la propiedad de difundir en el aire tendremos

<b>Visión macroscópica</b>	<b>Visión microscópica</b>
El fluido es continuo y homogéneo	Las partículas se encuentran en permanente movimiento.
El fluido llena todo el espacio posible	El espacio entre partículas está vacío

Respecto a esto responde:

1. De las dos visiones planteadas, ¿cuál de ellas nos permite explicar en forma simple y convincente las propiedades del aire?

.....  
.....

2. ¿Se puede confiar solamente en los sentidos para explicar fenómenos cotidianos?

.....  
.....

3. Respecto a la siguiente afirmación: “La resistencia del aire juega un papel importante en el diseño de un automóvil” ¿Cómo explicarías la presencia de tal resistencia por parte del aire?

.....  
.....  
.....  
.....



**TAREA 7°**  
**CIENCIAS NATURALES**

Las aves que migran de una zona a otra se disponen en forma de V cuando se desplazan en grupo. Si tuvieras que aplicar en términos de la visión microscópica tal hecho, ¿qué dirías?

.....  
.....  
.....  
.....

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

**Víctor Yáñez Valenzuela**  
**Docente Ciencias Naturales victor.yanez@colegio-mansodevelasco.cl**

**WhatsApp +569 97058800 RETORNO DE**

**TAREA DESDE EL 03 AL 06 DE JULIO**