



## Guía de trabajo 7° A y B

### Comportamiento de los Gases (N°1)

Nombre: \_\_\_\_\_ Curso: \_\_\_\_\_

Objetivo: conocer las variables que alteran el comportamiento de un gas, temperatura, volumen y presión.

Identificar las leyes de los gases ideales de los científicos Boyle, Gay-Lussac, Charles y aplicar las fórmulas para calcular variables.

Lee atentamente las páginas del texto de ciencias 36 a 43 extrae responde las siguientes preguntas.

**\*Por favor escoger un color nítido para responder en la guía (verde oscuro o azul) y reenviar para su corrección al correo que se informara.**

1.- Desarrolla el experimento de la pág. 36 del texto de estudio con ayuda de un adulto y responde las preguntas.

- ¿Qué cambio observaron en la pelota? Descríbanlo.

- ¿Cómo explicarían lo que ocurre con la pelota?, ¿sucedería lo mismo si se usara agua fría?

- ¿Qué relación pueden establecer entre la temperatura de un gas y su volumen?  
¿De qué otra manera podrían evidenciar esa relación?

2.- Registre los factores que alteran el comportamiento de las partículas de un gas.

3.- Explique que sucede con el comportamiento de las partículas de un gas cuando estos factores se hacen presente. Agrega un ejemplo de la vida cotidiana (cuando se observa)

- Temperatura:

- volumen:

- Presión:

4.- Explique quienes fueron Charles y Gay-Lussac. Cuáles son sus postulados ( a que conclusión llegaron en relación a los factores que intervienen en el comportamiento de las partículas de un gas)