



## ESCUELA MUNICIPAL "VILLA ALEGRE" GUÍA DE CIENCIAS NATURALES

Profesor: Janett Margot Venegas Soto Curso: 7° básico Fecha: \_\_\_ / \_\_\_ / \_\_\_

### OA13. INVESTIGAR Y EXPERIMENTAL: GRAFICANDO EL COMPORTAMIENTO DE UN GAS

- 

Apellido Paterno: \_\_\_\_\_

Apellido Materno: \_\_\_\_\_

Nombres: \_\_\_\_\_

RUT: \_\_\_\_\_

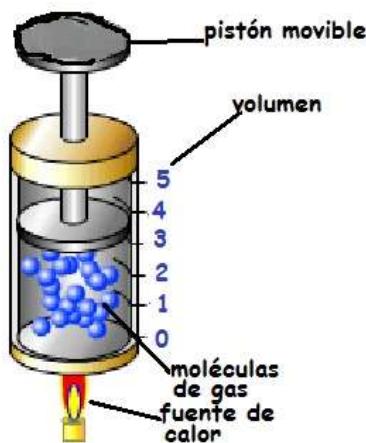
#### Instrucción

Usa el texto .si no lo tienes dinámica de Fluidos.

Responder de acuerdo a lo comportamientos de un gas en una jeringa.

;

El siguiente experimento se realizó usando un gas desconocido: Se aumentó la temperatura y se midió su volumen manteniendo una presión constante.



Autor: Eduardo J. Stefanelli  
En: commons.wikimedia.org

#### Hipótesis y variables:

Formule una **hipótesis** sobre lo que sucederá. Respalde su predicción con sus conocimientos sobre las leyes de los gases.

Variable independiente (¿qué se modificó?): \_\_\_\_\_

Variable dependiente (¿qué se midió?): \_\_\_\_\_

Variable constante (¿qué se mantuvo igual?): \_\_\_\_\_



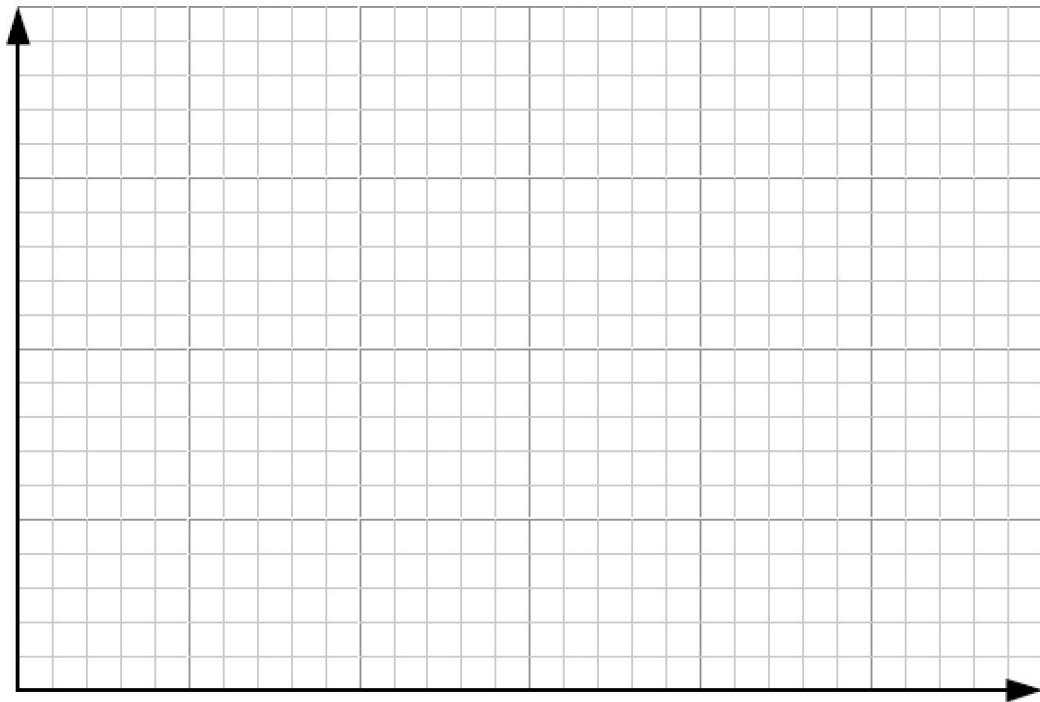
## Resultados y análisis de datos

La siguiente tabla muestra los resultados de este experimento

### Efecto de la temperatura en el volumen de un gas

Temperatura °K	Volumen (mL)
200	200
250	250
300	300
350	350
400	400
450	450

1. Construya un gráfico de líneas con la variable independiente en el eje x y la dependiente en el eje y.
2. Construya un gráfico de líneas con la variable independiente en el eje x y la dependiente en el eje y.
3. Construya un gráfico de líneas con la variable independiente en el eje x y la dependiente en el eje y.
4. Construya un gráfico de líneas con la variable independiente en el eje x y la dependiente en el eje y.
5. Construya un gráfico de líneas con la variable independiente en el eje x y la dependiente en el eje y.
6. Construya un gráfico de líneas con la variable independiente en el eje x y la dependiente en el eje y.



7. ¿Cómo describiría lo que se observa en el gráfico?
8. Prediga, en función del gráfico, la temperatura que debería haber en el recipiente para que su volumen fuese 600 mL
9. Revise su hipótesis inicial y formule una conclusión para este experimento.