



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: _____

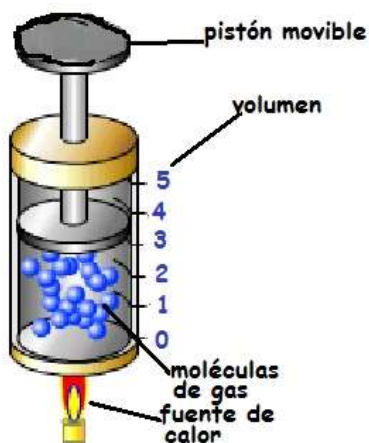
Instrucción

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?): _____



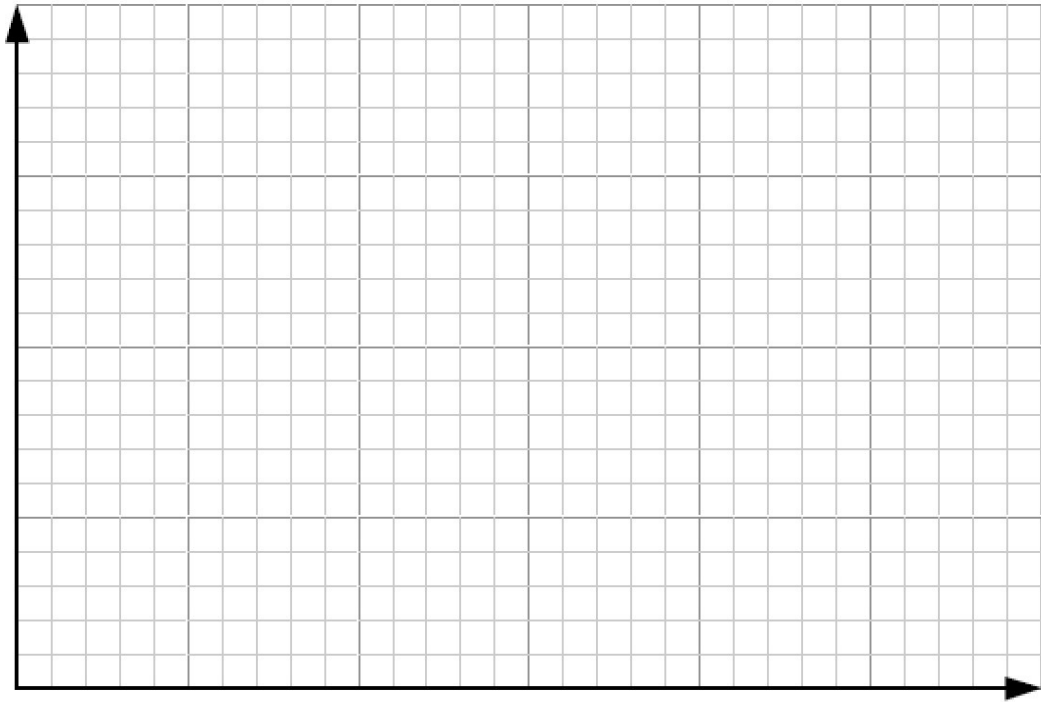
Resultados y análisis de datos

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.