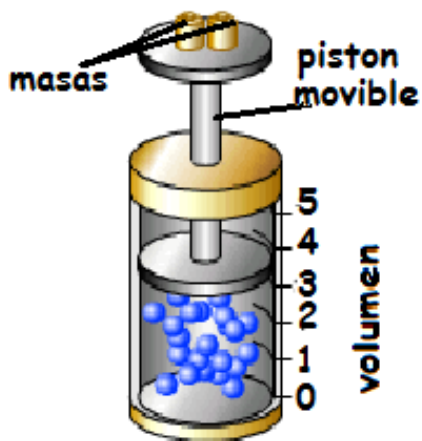


INVESTIGACIÓN EXPERIMENTAL: GRAFICANDO PRESION Y VOLUMEN DE UN GAS

El siguiente experimento se realizó usando un gas desconocido: Se aumentó la presión y se midió su volumen manteniendo la temperatura 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?): _____

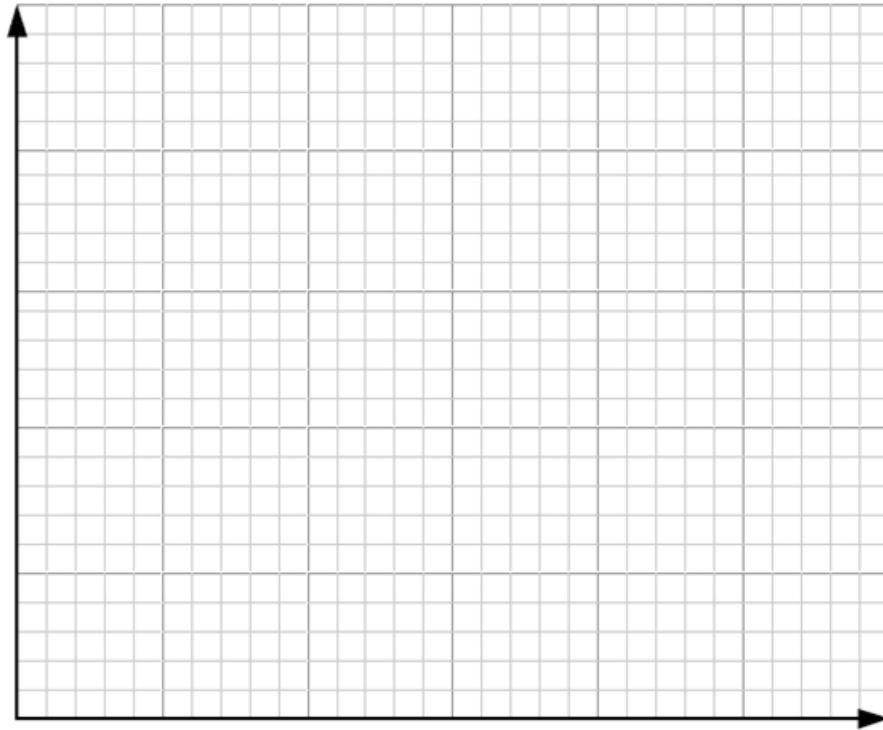
Resultados y análisis de datos:

La siguiente tabla muestra los resultados de este experimento

TABLA "Efecto de la presión sobre el volumen de un gas"

| PRESIÓN (atmósferas) | VOLUMEN (Litros) |
|-------------------------|---------------------|
| 1 | 25 |
| 1.5 | 17 |
| 2 | 13 |
| 3 | 9 |
| 5 | 5.2 |
| 6 | 4. |
| 7 | 3.5 |
| 8 | 4.6 |
| 9 | 4 |
| 10 | 4 |

1. Construya un gráfico de líneas con la variable independiente en el eje x y la dependiente en el eje y.



2. ¿Cómo describiría lo que se observa en el gráfico?
3. Prediga, en función del gráfico, el volumen que debería haber en el recipiente para una presión de 15 atmósferas.
4. Revise su hipótesis inicial y formule una conclusión para este experimento.