

TAREA

Asignatura:	Ciencias Naturales
Docente:	Valentina Olivos
Semana:	Semana 6 (04 al 08 de mayo 2020)
Objetivo de la clase:	“Reconocer la ley de Boyle a través de actividades experimentales demostrando actitud de superación”

1. Una cantidad de gas ocupa un volumen de 80 mL a una presión de 0,986 atm. ¿Qué volumen ocupará a una presión de 1,2 atm si la temperatura no cambia?
2. Disponemos de una muestra de gas que a 200°C presenta una presión de 2,8 atm y un volumen de 15,9 L. ¿Qué volumen ocupará, si a la misma temperatura, la presión baja hasta 1,0 atm?

SOLUCIONARIO

Asignatura:	Ciencias Naturales
Docente:	Valentina Olivos
Semana:	Semana 6 (04 al 08 de Mayo 2020)
Objetivo de la clase:	“Reconocer la ley de Boyle a través de actividades experimentales demostrando actitud de superación”

1. Una cantidad de gas ocupa un volumen de 80 mL a una presión de 0,986 atm. ¿Qué volumen ocupará a una presión de 1,2 atm si la temperatura no cambia?

$$P1 * V1 = P2 * V2$$

$$V2 = \frac{P1 * V1}{P2}$$

$$V2 = \frac{0,986 \text{ atm} \times 80 \text{ ml}}{1,2 \text{ atm}} = 65,73 \text{ ml}$$

2. Disponemos de una muestra de gas que a 200°C presenta una presión de 2,8 atm y un volumen de 15,9 L. ¿Qué volumen ocupará, si a la misma temperatura, la presión baja hasta 1,0 atm?

$$P1 * V1 = P2 * V2$$

$$V2 = \frac{P1 * V1}{P2}$$

$$V2 = \frac{2,8 \text{ atm} \times 15,9 \text{ L}}{1,0 \text{ atm}} = 44,5 \text{ L}$$