
	INSTITUCIÓN EDUCATIVA FE Y ALEGRÍA SAN JOSÉ				
	ESTRATEGIAS DE APOYO				
COMPLEMENTARIAS		PLAN DE MEJORAMIENTO	X	PROMOCIÓN ANTICIPADA	

DOCENTE	RAFAEL MONTOYA				
ÁREA	CIENCIAS NATURALES (QUIMICA)	PERÍODO	2		
GRADO	9	FECHA DE ENVÍO			

Estimado estudiante de Fe y Alegría San José, la actividad programada en este formato deberá ser realizada pensando en tu formación personal y en el desarrollo de tus competencias. Presentar el taller con los puntos aquí señalados es parte obligatoria del proceso, que consiste en la presentación de una evaluación escrita equivalente al 100% de la nota de recuperación. La evaluación será programada desde Coordinación.

ACTIVIDAD	Taller	Evaluación escrita 100 %
Fecha de entrega		Pendiente programación de Coordinación

TALLER

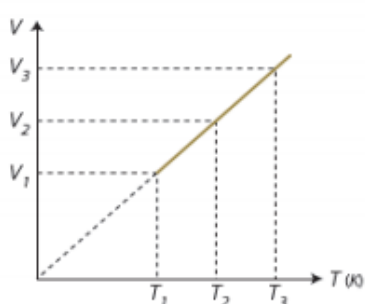
TENER EN CUENTA

- Leer muy bien las indicaciones que se dan y tener muy presente la fecha de entrega
- El taller se presenta en hojas de block sin rayas, escrito a mano (del estudiante) y con márgenes en cada lado de 2.5 cm. La portada deberá presentar el título del trabajo – Nombre completo del estudiante – Grado - Área
- Ningún punto del taller se resuelve en el formato enviado, todo deberá ir en el trabajo escrito.
- Realizar del taller COMPLETO es requisito para presentar el examen escrito
- Para el día del examen escrito: traer el taller y el cuaderno al día
- La información sobre los temas a desarrollar está en el cuaderno
- No es transcribir información de Internet, debes seleccionar información precisa de varias páginas web

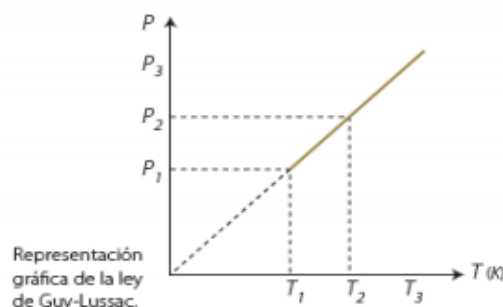
LEYES DE LOS GASES

Ver video <https://www.youtube.com/watch?v=leOUwQVcjNw> Desarrolle las actividades. Para recordar: Cuando se aplica la ley de Charles y las demás leyes, se debe usar la temperatura absoluta. Para convertir la temperatura de °C a kelvin (K) se suma 273

- Analiza las siguientes gráficas



Representación gráfica de la ley de Charles.



Representación gráfica de la ley de Gay-Lussac.

- ¿Qué se puede deducir del volumen con respecto a la temperatura?
- ¿Qué se puede deducir de la presión con respecto a la temperatura?
- ¿Qué leyes de los gases están representando cada una de las gráficas?

Resolución de problemas

1. Una llanta de un vehículo se llena con 100 L (V_1) de aire a 10°C . Luego de rodar varios kilómetros la temperatura sube a 40°C (T_2) ¿Cuánto será el volumen de aire (V_2) en la llanta? ¿cuál ley se aplica?

2. Un gas ocupa un volumen de 200cm^3 a una presión de 700mmHg . ¿Cuál será su volumen si la presión recibida aumenta a 900mmHg ? Ley de Boyle
3. Una masa de determinado gas ocupa un volumen de 1L a una temperatura de 200K , y su presión es la del nivel del mar. A qué temperatura se tiene que encontrar dicho gas para que su volumen aumente a 1.5L . ¿Cuál ley se aplica?
4. En un recipiente se encuentra un gas que recibe una presión de 2760mmHg y su temperatura es de 373K . Si el recipiente se mete a un refrigerador y su temperatura disminuye a 273K . Calcular la presión que tiene el gas encerrado en el tanque al disminuir su temperatura. ¿Cuál ley se aplica?
5. Calcular el volumen que ocupara un gas en condiciones normales si a una presión de 1000mmHg y 320K de temperatura, su volumen es de 1000cm^3 . ¿Cuál ley se aplica?