

## GIMNASIO SABIO CALDAS (IED) Nuestra escuela: una opción para la vida PLAN ESCOLAR NO PRESENCIAL

Código	PENP - 01
Versión	001
Fecha	18/03/2020
Proceso	Gestión Académica

DOCENTE	Mónica Pinto				GRADO		Octavo	
ASIGNATURA	Química							
Correo electrónico de contacto monica.pinto@sabiocaldas.edu.co								
Fecha de envío 26 oc		26 octub	bre <b>Fecha</b>		de entrega	En los horarios de clase		
Tiempo de ejecución de la actividad 1 hora								
TEMA	Leyes de los gases							
Contextualización								

En la clase se aplicará evaluación para verificar lo aprendido en clase, los temas a evaluar están relacionados con:

La ley de Boyle-Mariotte, o ley de Boyle, formulada independientemente por el físico y químico británico Robert Boyle en 1662 y el físico y botánico francés Edme Mariotte en 1676, es una de las leyes de los gases que relaciona el volumen y la presión de una cierta cantidad de gas mantenida a temperatura constante.

La presión ejercida por una fuerza química es inversamente proporcional a la masa gaseosa, siempre y cuando su temperatura se mantenga constante (si el volumen aumenta la presión disminuye, y si el volumen disminuye la presión aumenta).

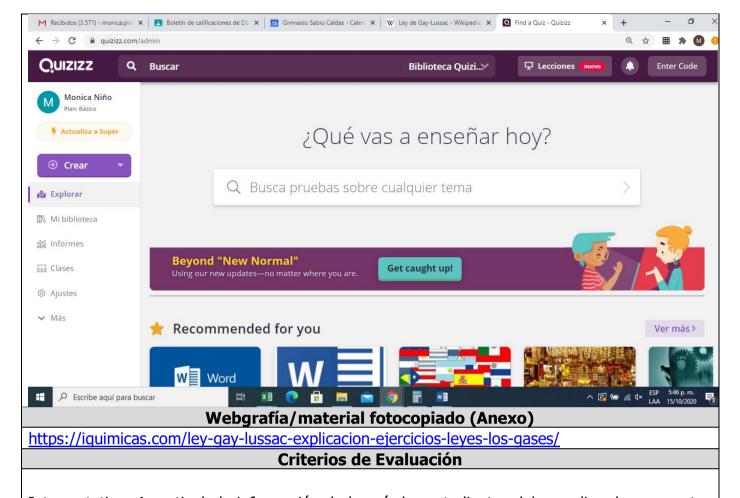
La ley de Charles es una de las leyes de los gases. Relaciona el volumen y la temperatura de una cierta cantidad de gas ideal, mantenida a una presión constante, mediante una constante de proporcionalidad directa.

La ley de Gay-Lussac establece que la presión de un volumen fijo de un gas, es directamente proporcional a su temperatura.

Si el volumen de una cierta cantidad de gas ideal a una presión moderada se mantiene constante, el cociente entre presión y temperatura permanece constante.

## Descripción de la actividad sugerida

Aquellos estudiantes que no ingresen el día de la evaluación, beberán proponer 5 ejercicios con solución para cada una de las leyes trabajadas en clases.



Interpretativo: A partir de la información de la guía los estudiantes deben aplicar los conceptos de esta para dar solución a los problemas planteados.