

## LEYES DE LOS GASES

### Aplicando lo Aprendido

#### SEGUNDO BGU

##### 1. Escoja las opciones correctas:

Las variables que se estudian en el comportamiento de los gases son:

Presión	<input type="text"/>
Masa	<input type="text"/>
Temperatura	<input type="text"/>
Peso	<input type="text"/>
Volumen	<input type="text"/>
Tiempo	<input type="text"/>

##### 2. Seleccione la respuesta correcta

- a. En el estudio del comportamiento de los gases la temperatura se expresa en:
- b. En el estudio del comportamiento de los gases la presión se expresa en:
- c. En el estudio del comportamiento de los gases el volumen se expresa en:

##### 3. Una según corresponda.

###### Ley de Boyle

- “Cuando el volumen de una masa gaseosa permanece constante, la presión del gas es directamente proporcional a la temperatura

###### Ley de Charles

- “A temperatura constante, el volumen de un gas es inversamente proporcional a la Presión”

###### Ley de Gay Lussac

- “A Presión constante, el volumen que ocupa una masa de gas es directamente proporcional a la temperatura absoluta”

4. Lea los siguientes ejercicios, identifique que ley de los gases corresponda y desarrolle el ejercicio.

- a. A 35 °C un volumen constante de gas experimenta una presión de 2,2 atm. Si la temperatura aumenta a 65°C. ¿Cuál será la Presión del gas?

Ley de Gay Lussac – Isocórica	Ley de Charles – Isobárica	Ley de Boyle – Isotérmica
----------------------------------	-------------------------------	------------------------------

$\frac{V_1}{T_1} = \frac{V_2}{T_2}$	$\frac{P_1}{T_1} = \frac{P_2}{T_2}$	$P_1 V_1 = P_2 V_2$
-------------------------------------	-------------------------------------	---------------------

2,41atm

4,08atm

2, atm

- b. Un volumen de 85 L de Argón está sometido a 2 atm si el volumen fue comprimido a 40 L ¿Cuál fue la Presión aplicada en el proceso?

Ley de Charles – Isobárica	Ley de Boyle – Isotérmica	Ley de Gay Lussac – Isocórica
-------------------------------	------------------------------	----------------------------------

$\frac{P_1}{T_1} = \frac{P_2}{T_2}$	$\frac{V_1}{T_1} = \frac{V_2}{T_2}$	$P_1 V_1 = P_2 V_2$
-------------------------------------	-------------------------------------	---------------------

4,17atm

94 atm

4,25 atm

- c. Un recipiente contiene 1075 ml gas metano a 75°C si la temperatura disminuye a 35°C ¿Cuál será el nuevo volumen en Litros

Ley de Boyle – Isotérmica	Ley de Gay Lussac – Isocórica	Ley de Charles – Isobárica
------------------------------	----------------------------------	-------------------------------

$P_1 V_1 = P_2 V_2$	$\frac{V_1}{T_1} = \frac{V_2}{T_2}$	$\frac{P_1}{T_1} = \frac{P_2}{T_2}$
---------------------	-------------------------------------	-------------------------------------

0,95 l

1,21 l

951.43 l