1. La Ley de Boyle Marriote define que P1\*V1 = P2\*V2 Para Temperatura Constante. ¿Se puede aplicar esta Ley cuando la Temperatura Varía? Explique.

No se puede aplicar a temperatura variable, ya que la temperatura afecta a las moléculas internas del gas.

1. Enuncie La Ley de Boyle Marriote y explique porque el volumen y la presión son inversamente proporcional desde el punto de vista Molecular.

Al aumentar el volumen disminuye la presión ya que las moléculas tienen mas libertad de movimiento y así baja su presión.

1. Explique con tres (3) ejemplos de la vida cotidiana donde se aplique la Ley de Boyle Marriote.

* Jeringas medicas: al reducir el volumen la presión aumenta y por eso sale por la aguja.
* Bolsas de aire de autos: La presión aumenta hasta un punto que se iguala con la presión del vehículo y eso hace que disminuya de forma muy rápida mientras que el volumen de la bolsa de aire aumenta
* **Pulmones:** ya que ellos trabajan con un volumen de aire y a una presión determinada los cuales pueden variar por la altitud donde nos encontremos.

1. La Ley de Gay Lussac define V1/V2 = T1/T2 cuando la Presión es constante. ¿Se puede aplicar esta Fórmula cuando la Presión es variable? Explique

No se puede aplicar a presión variable, ya que la presión afecta a las moléculas internas del gas.

1. Enuncie y Explique la Ley de Gay Lussac, desde el punto de vista Molecular.

Podemos ver que al aumentar la temperatura de un gas, sus moléculas se expanden y aumenta su energía cinética, lo que provoca que el recipiente donde esta se expanda, aumentando su volumen.

1. Explique con tres (3) ejemplos de la vida cotidiana la aplicación de Ley de Gay Lussac.

* La ley de Gay-Lussac es aplicada en nuestra vida diaria por ejemplo en las ollas a presión en las cuales cuando se aumenta la temperatura de la olla, el gas en el interior elevara su presión.
* En las latas de soda o refresco como popular se conocen, se hace uso de los gases, ya que la cantidad de gas que se encuentra disuelta en un líquido es directamente proporcional a la presión que ejerce ese gas sobre el líquido.
* Por ultimo el calentamiento de alimentos en un horno