



Apellidos y nombres: _____

Elaborado por: Jessica Hidalgo

**1. Complete el siguiente enunciado de la ley de Avogadro con las palabras adecuadas**

presión

temperatura

número de moles

directamente

volumen

La ley de Avogadro establece que el
proporcional al
y

de un gas ideal es
de un gas, en condiciones de

constantes.

2. Una con líneas las columnas según corresponda considerando la ley de Avogadro y las condiciones normales.

Temperatura
Mol
Volumen
Ejemplo de la ley de Avogadro
Presión

1 atm
1 mol ($6,022 \cdot 10^{23}$ moléculas)

273 °K
22.4 L

3. Resuelva los siguientes ejercicios

- Se ha llenado un globo hasta un volumen 0.0920 mol de 1.90 L con gas helio. Si 0.0210 mol de helio adicional se agrega al globo mientras la temperatura y la presión se mantienen constantes, ¿cuál es el nuevo volumen del globo?
- Encuentre el número de moles de CO_2 en 2.0 l de CO_2 , en condiciones normales de temperatura y presión.