



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

constantes.

de un gas ideal es

de un gas, en condiciones de

**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  $\text{CO}_2$  en 2.0 l de  $\text{CO}_2$ , en condiciones normales de temperatura y presión.