



## GIMNASIO LOS PIRINEOS

“EDUCACIÓN Y FORMACIÓN INTEGRAL CON ENFASIS EN VALORES, INGLÉS, EMPRENDIMIENTO Y GESTIÓN LABORAL”.

### TALLER DE NIVELACIÓN QUÍMICA °9

**NOTA: Este taller debe ser resuelto en hojas de block, y ser entregado en perfectas condiciones (no arrugado, ni manchas o tachones y letra legible).**

- Un gas ocupa un volumen de 31 L a 19.0 °C. Si la temperatura del gas aumenta a 38.0°C, a presión constante
  - ¿espera que el volumen se duplique a 62.0 L? Explique su respuesta.
  - Calcule el nuevo volumen a 38 °C, a 400 K y a 0 °C.
- Varios globos se inflaron con helio a un volumen de 0.82 L a 26 °C. Se encontró que la temperatura de uno de ellos había bajado a 21 °C. ¿Qué le sucedió al volumen del globo si se encontró que no había escapado el helio?
- Una mezcla de ciclopropano C<sub>3</sub>H<sub>6</sub> y oxígeno O<sub>2</sub> presenta 32 g y 58 g respectivamente de cada uno, si la mezcla se encuentra en un recipiente cerrado a 320 °C en 825 mL responda:
  - ¿Cuál es la presión total?
  - ¿Cuál es la presión parcial de cada compuesto de la mezcla?
- Nombre los siguientes compuestos por la nomenclatura stock.
  - CoH<sub>2</sub>
  - SnH<sub>2</sub>
  - PoH<sub>4</sub>
  - H<sub>2</sub>S
  - HClO<sub>4</sub>
  - NaClO<sub>3</sub>
  - FeCl<sub>3</sub>
  - LiBr
  - Na<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>
  - HI
- Clasifique los siguientes grupos de acuerdo a su grupo funcional (óxidos, hidróxidos, hidrácidos, oxácidos, hidruros y sales.)
  - Cl<sub>2</sub>O<sub>7</sub>
  - NaOH
  - NaCl
  - H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>
  - H<sub>3</sub>PO<sub>4</sub>
  - HBr
  - CaH<sub>2</sub>
  - CuO
  - PdO<sub>2</sub>
  - Na<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>
  - CaCl<sub>2</sub>
  - Mg(OH)<sub>2</sub>
  - HI