



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 C₃H₆ y oxígeno O₂ 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.
 - CoH₂
 - SnH₂
 - PoH₄
 - H₂S
 - HClO₄
 - NaClO₃
 - FeCl₃
 - LiBr
 - Na₂SO₄
 - HI
- Clasifique los siguientes grupos de acuerdo a su grupo funcional (óxidos, hidróxidos, hidrácidos, oxácidos, hidruros y sales.)
 - Cl₂O₇
 - NaOH
 - NaCl
 - H₂SO₄
 - H₃PO₄
 - HBr
 - CaH₂
 - CuO
 - PdO₂
 - Na₂SO₄
 - CaCl₂
 - Mg(OH)₂
 - HI