



## GIMNASIO LOS PIRINEOS

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

### TALLER EVALUATIVO: QUÍMICA °9

**Este taller debe ser resuelto en el cuaderno de química, y se dividirá en dos porcentajes la parte escrita (40%) y la sustentación (60%). Recuerde que para la sustentación se tomarán dos puntos al azar del taller y otros dos que se darán al momento de sustentar.**

1. Realice un cuadro sinóptico acerca de los cambios de estados de la materia.
2. Un globo que contiene 1.50 litros de aire a 1.00 atm se sumerge en agua a una profundidad donde la presión es de 2.50 atm. Calcule el nuevo volumen del globo.
3. Una muestra de gas kriptón ocupa 95.0 mL a 0.500 atm. Si la temperatura permanece constante, ¿qué volumen ocuparía el kriptón a:
  - a) 5.00 atm.
  - b) 0.0500 atm.
  - c) 555 torr.
  - d) 5.00 torr.
  - e) 0,0055 torr.
4. 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
  - a) ¿espera que el volumen se duplique a 62.0 L? Explique su respuesta.
  - b) Calcule el nuevo volumen a 38 °C, a 400 K y a 0 °C.
5. 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?