**COLEGIO GIMNASIO LOS PIRINEOS**

**“Educación y formación integral con énfasis en valores, inglés, emprendimiento y gestión laboral”**

**TALLER DE NIVELACIÓN QUÍMICA**

**Nota: recuerde que debe ser entregado en hojas block tamaño carta, y cada ejercicio debe de estar justificado mediante el respectivo procedimiento.**

1. Un cilindro que contiene 50 litros de aire a 10 atm, se sumerge en agua a una profundidad donde la presión es de 25 atm. Calcule el nuevo volumen del cilindro.
2. Una muestra de gas kriptón ocupa 95.0 mL a 0.500 atm. Si la temperatura permanece constante, qué volumen ocuparía el kriptón a:
3. 5.00 atm.
4. 0.0500 atm.
5. 555 torr.
6. 5.00 torr.
7. 0,0055 torr.
8. Un gas ocupa un volumen de 21 L a 39.0 °C. Si la temperatura del gas aumenta a 84 °C, a presión constante. Calcule el nuevo volumen a 18 °C, a 420 K y a 10 °C.
9. Varios globos se inflaron con helio a un volumen de 8.2 L a 56 °C. Se encontró que la temperatura de uno de ellos había bajado a 41 °C. ¿Qué le sucedió al volumen del globo si se encontró que no había escapado el helio?¿cuál es el nuevo volumen?