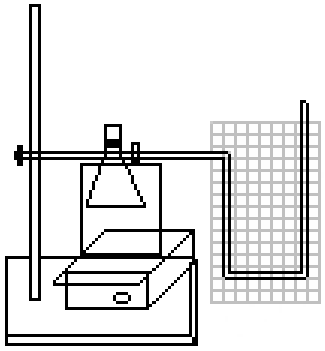
Química de los Materiales **1º EMT 2ºE.M.P.**

Propiedades de líquidos: **Presión de vapor**

OBJETIVO:

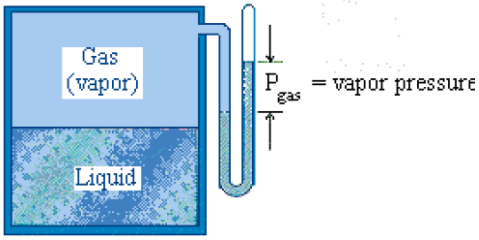
- ✓ Comparar la presión de vapor de dos sistemas líquidos.
- ✓ Observar la dependencia de la presión de vapor de un líquido con la temperatura.
- ✓ Relacionar los resultados obtenidos con las fuerzas de atracción entre las partículas que forman a estos sistemas

MATERIALES Y SISTEMAS LÍQUIDOS:



- ✓ Acetona
- ✓ Alcohol etílico
- ✓ Manómetro abierto
- ✓ Matraz Enlermeyer
- ✓ Vaso de bohemia
- ✓ Soporte
- ✓ Mechero
- ✓ Agua
- ✓ Probetas 10mL
- ✓ Termómetro

PROCEDIMIENTO:



- ✓ Coloca en el matraz 5,0mL de acetona
- ✓ Observa la columna de mercurio y anota la diferencia de altura
- ✓ Coloca el matraz en un vaso de bohemia con agua a 50ºC
- ✓ Observa la columna de mercurio y anota la diferencia de altura
- ✓ Repite el procedimiento anterior con el alcohol etílico

ANÁLISIS DE DATOS EXPERIMENTALES

- ✓ Analiza los resultados obtenidos en función de las fuerzas de atracción que existen entre las partículas que forman cada sistema líquido
- ✓ Predice cuál de los líquidos tendrá mayor punto de ebullición y explica tu respuesta.
- ✓ Analiza la dependencia de la presión de vapor con la temperatura.

CONCLUSIONES:

- ✓ ¿Cuál de los líquidos es más volátil? Explica.
- ✓ ¿Qué ocurre con la presión de vapor de un líquido al variar la temperatura? Explica.