

## Práctica #5. Determinación de la masa molar de un líquido volátil

### Tablas para los resultados experimentales

Datos experimentales líquido volátil A	
Masa Jeringa sin líquido (g)	
Masa jeringa con líquido (g)	
Presión barométrica local (cmHg)	
Temperatura al cerrar el sistema (°C)	
Presión manométrica inicial (mmHg)	
Presión manométrica final (mmHg)	
Masa del matraz vacío (g)	
Masa del matraz con agua (g)	
Masa del agua en el matraz (g)	

Datos experimentales líquido volátil B	
Masa Jeringa sin líquido (g)	
Masa jeringa con líquido (g)	
Presión barométrica local (cmHg)	
Temperatura al cerrar el sistema (°C)	
Presión manométrica inicial (mmHg)	
Presión manométrica final (mmHg)	
Masa del matraz vacío (g)	
Masa del matraz con agua (g)	
Masa del agua en el matraz (g)	

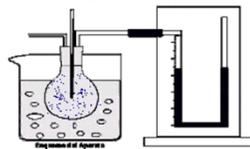
Cálculo del % de error experimental

$$\left[ \frac{\text{MasaMolar}_{\text{teo}} - \text{MasaMolar}_{\text{exp}}}{\text{MasaMolar}_{\text{teo}}} \right] * 100$$

Se deben considerar los valores teóricos de masa molar de cada uno de los líquidos volátiles empleados en el experimento.

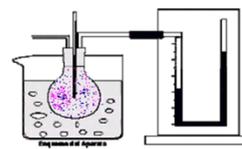
#### PARTE EXPERIMENTAL

Sistema antes de inyectar el líquido volátil:



$$P_{\text{aire}} = P_{\text{atm}} + P_{\text{man1}}$$

Sistema después de inyectar el líquido volátil:



$$P_T = P_{\text{atm}} + P_{\text{man2}}$$

$$P_T = P_i + P_{\text{aire}}$$

$$P_i = (P_{\text{atm}} + P_{\text{man2}}) - (P_{\text{atm}} + P_{\text{man1}})$$

$$P_i = P_T - P_{\text{aire}}$$

$$P_i = P_{\text{man2}} - P_{\text{man1}}$$