

**EQUILIBRIO LÍQUIDO-VAPOR**  
**PRESIÓN DE VAPOR Y ENTALPÍA DE VAPORIZACIÓN DEL AGUA**

**Grupo:** \_\_\_\_\_ **Equipo:** \_\_\_\_\_ **Fecha:** \_\_\_\_\_

**Nombre(s):** \_\_\_\_\_

\_\_\_\_\_  
\_\_\_\_\_

**I. OBJETIVO GENERAL**

Comprender e interpretar el significado de las variables termodinámicas involucradas en la ecuación de Clausius-Clapeyron, para aplicarlas en la determinación de la entalpía de vaporización de una sustancia.

**II. OBJETIVOS PARTICULARES**

- a. Determinar valores de presión de vapor del agua a distintas temperaturas, para representar y describir la relación que se presenta entre ambas variables.
- b. Calcular la entalpía de evaporización del agua a partir de los datos experimentales y obtener la ecuación de Clausius-Clapeyron.

**III. PROBLEMA**

Determinar la entalpía de vaporización del agua.

**A.1. CUESTIONARIO PREVIO**

- 1. Describir a qué se refieren los equilibrios físicos y qué características termodinámicas los definen.
- 2. Indicar cuál es la diferencia entre un gas y un vapor.
- 3. Explicar qué es la presión de vapor, en qué unidades se expresa y cuáles son los factores que la afectan.
- 4. Explicar qué es la entalpía de vaporización, en qué unidades se expresa y cuáles son los factores que la afectan.
- 5. Investigar qué utilidad tiene la ecuación de Clausius-Clapeyron y explicar el significado de los términos que aparecen en ella.

6. Representar gráficamente la ecuación de Clausius-Clapeyron, indicando a qué corresponde el valor de la pendiente y el de la ordenada al origen.
7. Investigar el valor de la entalpía de vaporización del agua.
8. Explicar la ley de Charles de los gases.
9. Explicar cómo se define y cuáles son las formas en que puede calcularse una fracción mol.

### **A..2. PROPUESTA DEL DISEÑO EXPERIMENTAL**

Llevar a cabo una discusión grupal, identificar las variables involucradas y plantear la hipótesis para proponer el diseño del experimento que pueda conducir a la resolución del problema planteado (considerar que en el laboratorio se dispone del material indicado en el punto **A3**). Anotar la propuesta en el Cuadro 1.

**Cuadro 1.** Variables, hipótesis y propuesta del diseño de experimento.

Variables.
Hipótesis.
Diseño de experimento.

### **A.3. REACTIVOS Y MATERIALES**

Agua destilada	1 Vaso Berzelius 1 L 1 Resistencia eléctrica 1 Probeta graduada 50 mL 1 Termómetro digital con resolución $\pm 0.1^{\circ}\text{C}$ 1 Agitador de vidrio
----------------	----------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------

#### **A.4. METODOLOGÍA EMPLEADA.**

Describir detalladamente en el cuadro 2 la metodología empleada después de haber realizado el experimento.

**Cuadro 2.** Metodología empleada.

--

#### **A.5. DATOS, CÁLCULOS Y RESULTADOS**

1. Registrar los datos experimentales de temperatura y volumen en la tabla 1.

##### **2. Algoritmo de cálculo.**

a. Determinar el volumen que ocupa el aire a cada una de las temperaturas de trabajo, aplicando la ley de Charles. Registrar los resultados en la tabla 1.

--

**b.** Determinar por diferencia, el volumen que ocupa el vapor de agua dentro de la probeta, a cada una de las temperaturas registradas. Anotar los resultados en la tabla 1.

--

**c.** Calcular la presión parcial del aire y la presión parcial de vapor del agua, a partir de los valores de fracción mol de los componentes y de la presión total del sistema. Registrar los resultados en la tabla 1.

--

**d.** Calcular el logaritmo natural de la presión de vapor y el inverso de la temperatura absoluta. Registrar los datos en la tabla 1.

--

**TABLA 1.** Datos experimentales y calculados. Temperatura ambiente: \_\_\_\_\_ K Presión atmosférica \_\_\_\_\_ mmHg

Evento	T/(°C)	V <sub>expe.</sub> /(mL)	T(K)	V <sub>aire</sub> / (mL) (calculado)	V <sub>vapor</sub> / (mL) (calculado)	Y <sub>(aire)</sub>	Y <sub>(vapor)</sub>	P <sub>parcial aire</sub> / (mmHg)	P <sub>vapor agua</sub> / (mmHg)	T <sup>-1</sup> /(K <sup>-1</sup> )	ln P <sub>vap.agua</sub>
1	70										
2											
3											
4											
5											
6											
7											
8											
9											
10											
11											
12											
13											
14											
15											
16											
17											
18											
19	0										

### **A.6. ELABORACIÓN DE GRÁFICOS**

1. Trazar la gráfica de presión de vapor (mmHg) en función de la temperatura absoluta (**Gráfico 1**).

2. Trazar la gráfica de  $\ln$  presión de vapor (mm Hg) en función del inverso de la temperatura absoluta (**Gráfico 2**).

### **A.7. ANÁLISIS DE RESULTADOS**

1. Indicar qué gases se encuentran confinados en la parte superior de la probeta entre 30 °C y 70 °C.

2. Señalar cuál es el gas dentro de la probeta cuando la temperatura es de 0°C y explicar cuál es la utilidad de esa determinación.

3. Explicar qué tipo de relación existe entre la presión de vapor y la temperatura, de acuerdo al comportamiento que se observa en el gráfico 1.

4. Analizar qué tipo de relación se presenta entre el logaritmo natural de la presión de vapor del agua y el inverso de la temperatura absoluta (gráfico 2). Expresar la ecuación que describe el comportamiento de estos datos.

5. Explicar qué información proporciona la pendiente de la ecuación establecida en el punto (4) e indicar sus unidades.

6. Calcular la entalpía de vaporización del agua a partir de la pendiente del gráfico 2.

7. Comparar el valor de la entalpía calculada a partir de los datos experimentales con el reportado en la literatura y calcular el porcentaje de error. En caso de existir alguna diferencia, explicar a qué puede deberse.

**A.8. CONCLUSIONES.**

**A.9. MANEJO DE RESIDUOS.**

Residuo	Cantidad	Riesgo	Forma de disposición

**A.10. BIBLIOGRAFÍA.**

Castellan, G. , *Fisicoquímica*. 2ª Edición, Addison-Wesley Iberoamericana, USA. (1987).

Gerald S. Levinson., "A simple experiment for determining vapor pressure and enthalpy of vaporization of water" *J. Chem. Educ.*, 1982, 59 (4), p 337,

**DOI:** 10.1021/ed059p337., Publication Date: April 1982.

Laidler, K., *Fisicoquímica*., CECSA, 1ª ed., México. (1997).