**Modelo de INFORMES del Trabajo Práctico de la UNIDAD 3**

**INTERACCIONES INTERMOLECULARES: Determinación de puntos de ebullición de diferentes líquidos (P=Patm)**

**Objetivos:** (enúncielos con sus palabras)

1) ……………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………

2) …………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………..…………

3) …………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………..…

**Parte experimental**

1. Describa brevemente los métodos empleados para la obtención de los puntos de ebullición:

………………………………………………………………………………………………

………………………………………………………………………………………………

………………………………………………………………………………………………

………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………

………………………………………………………………………………………………

………………………………………………………………………………………………

………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………

2. Complete la Tabla 1 para la serie de líquidos medidos por su grupo.

**Tabla 1:**

|  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **Sustancia** | **Fórmula** | **Fórmula estructural** | **Método** | **Pto de Ebullición**  **(t ±Δt oC)** | Fzs intermoleculares presentes y tendencia en la magnitud de c/u |
|  |  |  |  |  |  |
|  |  |  |  |  |  |
|  |  |  |  |  |  |
|  |  |  |  |  |  |
|  |  |  |  |  |  |

**Discusión**

1. Evalúe las interacciones intermoleculares presentes en cada líquido de la serie que Ud. midió, y analice la tendencia de las mismas a lo largo de la serie:

………………………………………………………………………………………………

………………………………………………………………………………………………

………………………………………………………………………………………………

………………………………………………………………………………………………

………………………………………………………………………………………………

………………………………………………………………………………………………

………………………………………………………………………………………………

………………………………………………………………………………………………

1. Ordene los líquidos de la serie medida por su Comisión por puntos de ebullición creciente. Discuta los resultados en función de las tendencias en la magnitud de las interacciones intermoleculares presentes en cada uno

………………………………………………………………………………………………

………………………………………………………………………………………………

………………………………………………………………………………………………

………………………………………………………………………………………………

………………………………………………………………………………………………

………………………………………………………………………………………………

………………………………………………………………………………………………

………………………………………………………………………………………………

………………………………………………………………………………………………

………………………………………………………………………………………………

………………………………………………………………………………………………

………………………………………………………………………………………………

………………………………………………………………………………………………

1. Transcriba a la Tabla 2 los datos de los p. eb, medidos por el método de Siwoloboff por las comisiones que trabajaron con la otra serie de compuestos.

|  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **Sustancia** | **Fórmula** | **Fórmula estructural** | **Método** | **Pto de Ebullición**  **(t ±Δt oC)** | Fzs intermoleculares presentes y tendencia en la magnitud de c/u |
|  |  |  |  |  |  |
|  |  |  |  |  |  |
|  |  |  |  |  |  |
|  |  |  |  |  |  |
|  |  |  |  |  |  |

4) Analice la tendencia hallada en los p. eb. de esta serie en términos de las tendencias en las interacciones intermoleculares presentes.

………………………………………………………………………………………………

………………………………………………………………………………………………

………………………………………………………………………………………………

………………………………………………………………………………………………

………………………………………………………………………………………………

………………………………………………………………………………………………

………………………………………………………………………………………………

………………………………………………………………………………………………

5) Discuta las diferencias observadas en la determinación del punto de ebullición realizadas por métodos diferentes, compare con valores tabulados y analice cuál considera más apropiado.

………………………………………………………………………………………………

………………………………………………………………………………………………

………………………………………………………………………………………………

………………………………………………………………………………………………

………………………………………………………………………………………………

………………………………………………………………………………………………

………………………………………………………………………………………………

………………………………………………………………………………………………

………………………………………………………………………………………………

………………………………………………………………………………………………

………………………………………………………………………………………………

**Conclusiones generales**

(En base los experimentos realizados, evalúe de qué factores moleculares depende la temperatura de ebullición de los líquidos, analice cómo pueden variar a lo largo de una serie definida, explicitando cómo influye c/u de los factores mencionados, discuta qué método es el más efectivo para medir el punto de ebullición de una sustancia y qué error se comete al utilizar otro método, formule los comentarios generales que considere pertinentes a modo de conclusiones generales)

………………………………………………………………………………………………

………………………………………………………………………………………………

………………………………………………………………………………………………

………………………………………………………………………………………………

………………………………………………………………………………………………

………………………………………………………………………………………………

………………………………………………………………………………………………

………………………………………………………………………………………………

………………………………………………………………………………………………

………………………………………………………………………………………………

………………………………………………………………………………………………

………………………………………………………………………………………………

………………………………………………………………………………………………

………………………………………………………………………………………………

………………………………………………………………………………………………

………………………………………………………………………………………………