|  |  |  |
| --- | --- | --- |
|  | **ESCUELA SUPERIOR POLITECNICA DEL LITORAL (ESPOL)**  **INSTITUTO DE CIENCIAS QUIMICAS Y AMBIENTALES (ICQA)** | icqa |

## **TEMA: TEMPERATURA DE EMBULLICION**

Autor: Daniel Petroche Sánchez Paralelo: “13”

Fecha: 08 de Junio del 2010

**INTRODUCCION:**

En este [trabajo](http://www.monografias.com/trabajos34/el-trabajo/el-trabajo.shtml) damos a conocer los resultados y [experimentos](http://www.monografias.com/trabajos10/cuasi/cuasi.shtml) realizados sobre la Temperatura de Ebullición de una muestra, su identificación y nuestras conclusiones.

**MATERIALES:**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **ITEM** | **DESCRIPCIÓN** | **CANTIDAD** |
| 1 | Pipeta, Vidrio, 10 mL, LMS Germany | 1 |
| 2 | Tubo de Ensayo, Vidrio, Kimax | 1 |
| 3 | Termómetro, 0:+100ºC, Boeco | 1 |
| 4 | Muestra Q, Liquido | 1 |
| 5 | Mechero, Metal, Boldb Natural | 1 |
| 6 | Soporte Universal | 1 |
| 7 | Hoja de Papel | 1 |

**MÉTODOS:**

1. En un tubo de ensayo pequeño, colocar una cantidad razonable de Muestra Q. y a su vez situarlo en el soporte universal.
2. Colocar un termómetro y sellar el tubo de ensayo con una hoja de papel (atravesándola con el termómetro).
3. Encender el Mechero y se procede a calentar gradualmente (2-3 °C/min) hasta que del tubo se desprenda un rosario continuo de burbujas y la medida del termómetro se mantenga constante.
4. Notamos que esa es la temperatura de ebullición del líquido.

**RESULTADO:**

|  |  |
| --- | --- |
| **TEMPERATURA** | **RESULTADO DE LA MUESTRA** |
| 102ºC | Agua Salada (H2O + ClNa) |

**CONCLUSIONES:**

La energía cinética de las moléculas de un líquido está cambiando continuamente a medida que chocan con otras moléculas. En cualquier instante, algunas de las moléculas de la superficie adquieren la suficiente energía para superar las fuerzas atractivas y escapan a la fase gaseosa ocurriendo la evaporación. La velocidad de evaporación aumenta a medida que se eleva la temperatura del líquido.

En este estado de equilibrio dinámico, la concentración de las moléculas en el vapor es constante y por lo tanto también es constante la presión. La presión ejercida por el vapor cuando se encuentra en equilibrio con el líquido, a una determinada temperatura, se denomina presión de vapor y su valor aumenta al aumentar la temperatura.

La temperatura de ebullición permanece constante hasta que todo el líquido se haya evaporado.

El punto de ebullición que se mide cuando la presión externa es de 1 atm se denomina temperatura normal de ebullición.

BIBLIOGRAFÍA:

Manual de Practicas de Química General I