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

## **TEMA: PRÁCTICA DE LABORATORIO PARA HALLAR LA DENSIDAD DE UN SOLIDO Y DE UN LÍQUIDO**

Autor: Daniel Petroche Sánchez

Fecha: 01 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 en la práctica de [laboratorio](http://www.monografias.com/trabajos15/informe-laboratorio/informe-laboratorio.shtml) realizada, de la manera más clara posible.

**MATERIALES:**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **ITEM** | **DESCRIPCIÓN** | **CANTIDAD** |
| 1 | Cilindro Graduado, Vidrio, 100 mL, Boeco | 1 |
| 2 | Vaso de Presipitacion, Vidrio, 250 Ml, Boeco | 1 |
| 3 | Muestra E, Liquido, Desconocido | 1 |
| 4 | Solido, Metal, Desconocido | 1 |
| 5 | Balanza, Metal | 1 |
| 6 | Pipeta, Vidrio, 10 mL, |  |

**MÉTODOS:**

SOLIDO:

Poner en Cero la balanza.

Pesar el solido en la balanza.

Llenar de agua hasta una medida razonable en un Cilindro de Medición y anotar el volumen.

Colocar el Solido en el cilindro y ver el nuevo volumen.

Sacar la Diferencia y ver el volumen del Solido (La Variación de Volumen)

Calcular por medio de Formulas la Densidad.

LIQUIDO:

Poner en Cero la balanza.

Pesar un vaso de Precipitación y anotar el resultado.

Coger cierto volumen de Muestra E, (anotarlo), en una pipeta y colocarlo en el Vaso De Precipitación y anotar el nuevo peso.

Sacar la Diferencia de Pesos: Peso Final – Peso del Vaso. (Será el peso del líquido).

Calcular por medio de Formulas la Densidad.

**RESULTADO:**

SOLIDO:

msolido= 44,7 gr.

Vo= 30 mL.

Vf= 36,225 mL.

Vsolido= 6,225 mL.

ρ= m/V

“ = (44.7gr)/(6.225 mL)

ρ= 7.2gr/mL

LIQUIDO:

mvaso= 51.9 gr.

mfinal= 61.9 gr.

mliquido= 61.9 gr – 51.9 gr = 10 gr.

Vliquido= 10 mL

ρ= m/V

“ = (10gr)/(10 mL)

ρ= 1gr/mL

**CONCLUSIONES:**

Determinamos la densidad del solido y en promedio se encuentra con el Hierro.

Determinamos la densidad del líquido y esta en el promedio del Agua y del Vinagre, pero por el olor concluimos que es Vinagre.

BIBLIOGRAFÍA:

Manual de Practicas de Química General I