**PROPIEDADES QUIMICAS DE LOS ELEMENTOS**

**Practica N.- 3**

**FECHA:** 16 de Noviembre del 2011

**NOMBRE:** Kevin Gonzalo Mero Constantine

**PROFESORA:** Ing. Ana Avilés Tutiven

**GRUPO:** Paralelo 73

**NOMBRE DE LA PRÁCTICA:** Propiedades químicas de los elementos

**OBJETIVO**

Observar algunas propiedades químicas de algún metal y un no metal (Magnesio y Azufre).

Plantear las ecuaciones químicas correspondientes en base a las observaciones de los ensayos.

**TEORIA**

**LEY PERIODICA (enunciado, autor, y año).-**

**PROPIEDADES DE LOS METALES, Y PROPIEDADES DE LOS NO - METALES.-**

**ELECTRONEGATIVIDAD.-**

**FORMACION DE OXIDOS METALICOS, OXIDOS NO METALICOS, ACIDOS Y BASES.-**

**DESCRIPCIÓN**

* **MATERIALES Y REACTIVOS**





* **PROCEDIMIENTO**

1. Colocar un vaso de precipitación de 100ml, agregue 10 ml de ácido clorhídrico (HCl).
2. Añadir un trocito de cinta de magnesio.
3. Anote las observaciones y escriba las reacciones si las hay



1. Colocar un vaso de precipitación de 100ml, agregue 10 ml de ácido clorhídrico (HCl).
2. Añadir una pizca de azufre.
3. Anote las reacciones.



1. Tome con la pinza un trocito de Magnesio.
2. Con la pinza lleve al mechero hasta que se combustione.
3. Dejar caer las cenizas en un vaso.
4. Agregar 25 ml de agua a la ceniza
5. Agitar fuertemente
6. Agregar 2 gotas de indicador fenolftaleína
7. **Anotar lo que sucede.**



PROCEDIMIENTO Azufre

Tomar una porción de azufre con la cuchara de deflagración.

Llevar la cuchara al mechero.

Mantenerla en la llama hasta que se combustione.



**TABLA DE DATOS**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **TABLA DE DATOS** | | |
| 1 | Presión atmosférica | 27oC a 760 torr |
| 2 | Temperatura de ebullición en el 1er ensayo | 102oC |
| 3 | Temperatura de ebullición en el 2do ensayo | 99oC |

**TABLA DE RESULTADOS**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **TABLA DE RESULTADOS** | | |
| 1 | Punto de ebullición experimental de la muestra | 100,5oC |
| 2 | Punto de ebullición teórico de la muestra | 100oC |
| 3 | La muestra liquida, corresponde al | Agua |

**CONCLUSIONES**

Con la práctica aprendimos a utilizar el termómetro y otros instrumentos para determinar a que temperatura que el líquido presenta su punto de ebullición y a través de eso podemos identificar de que liquido se trataba en nuestro caso el liquido era el AGUA.

**RECOMENDACIONES**

Recomendamos a lo estudiantes que tengan mucha precaución al usar el mechero para no tener inconvenientes con el fuego y tratar los instrumentos sobre todo los tubos de ensayo con total cuidado y al final de la practica dejar los instrumentos en el lugar que lo encontramos.

**BIBLIOGRAFIA**

www.wikipedia.org

**ANEXOS**

**PROYECTO DEL ARROZ**

**FECHA DE INICIO:** 1 DE NOVIEMBRE DE 2011



Semillas de arroz



Recipiente con agua y el arroz envuelto con el periódico