

INTRODUCCION

En este trabajo de laboratorio podemos encontrar los diferentes volúmenes y el pesos del agua en un beaker, también como doblar y a ser figuras con vidrio y a diferenciar los cambios de estados de ciertas sustancias.

OBJETIVO GENERAL

Reconocer las partes y elementos de laboratorio y saber para sirven harás en equipo pero participando en todas las partes que se realicen y comparando los resultados obtenidos .

OBJETIVO ESPECIFICO

Saber manipular los implementos del laboratorio realizar con seriedad las prácticas y tomar bien los apuntes en el laboratorio.

Adquirir destreza en el manejo de el peso de los elementos del laboratorio, elementos y sustancias que se encuentran en el.

Aprender a calcular errores de medida y peso en el laboratorio

PRECAUCIONES EN EL LABORATORIO.

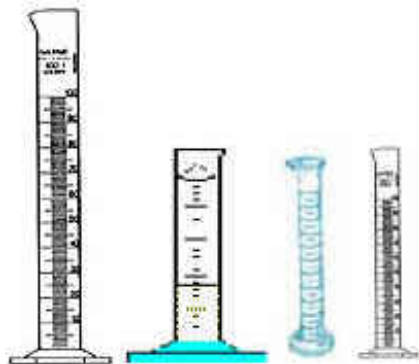
En los laboratorios de Química se trabajan con sustancias potencialmente peligrosas, en ese caso es necesario tomar precauciones para evitar accidentes.

Algunas normas importantes son:

- 1–Traer bata para cuando nos toque laboratorio.
- 2–No comer en el laboratorio
- 3–No manipular material ningún material sin autorización del profesor.
- 4– Aclarar con el profesor las dudas y mantenerle informado de cualquier hecho que ocurra.
- 5– Antes de empezar una práctica debes conocer y entender los procesos que vas a realizar.
- 6– Evita los desplazamientos innecesarios y nunca corras.
- 7– Mantén silencio y procura estar concentrado en lo que haces.
- 8– Coloca los aparatos y reactivos lejos del borde de la mesa.
- 9–En general, todos los productos deben mezclarse en pequeñas cantidades y despacio.

ELEMENTOS UTILIZADOS EN ESTA EXPEREICIENCIA

Probeta tubo de ensayo vaso limpiador pinzas



Mechero

1	cañón
2	pie
3	virola
4	chiclé
5	entrada de gas
6	llave

DESCRIPCION DE LA PRÁCTICA

En este laboratorio se tenían que tomar el peso del beaker, tubo de ensayo vacío y luego lleno.

Y observar que era lo que pasaba con dichas sustancias después de realizarles el proceso de calentamiento y agregarles un poco de agua.

Primero se midió el beaker vacío y se le fueron agregando agua hasta obtener tres medidas y pesos diferentes tal como lo demuestra la siguiente tabla.

V/lit de agua	Masa/gramos	Peso Beaker	Peso total
	Beaker con agua	vacío	
20	87.4	67.6	19.8
40	106	67.6	38.4
55	111	67.6	43.4
60	126	67.6	58.4
80	140.55	67.6	72.95
100	156.3	67.6	88.7

La segunda parte del laboratorio era

Tomarle el peso a un tubo de ensayo vacío y luego pesarlo con sulfato de sodio y con partículas de yodo.

El tubo de ensayo vacío tenía un peso de 18.4g y luego se le agrego sulfato de cobre y quedo pesando 19g, el cual nos quiere decir que la cantidad de sulfato de cobre era de 0.6mg, el sulfato de cobre era de color azul, (estaba en forma de granos como la arena o el azúcar), y al ponerlo a reaccionar con calor fue cambiando su forma se volvió mas compacta y cambio de color a un color blanco superficialmente, y su peso cambio de 0.6mg a 0.3mg.

Luego a esa sustancia que quedo se le dejo reposar y se le agrego agua, y la sustancia se diluyo y tomo un color azulado.

Luego se tomo un tubo de ensayo que pesaba 8.8g vacío y se le agregaron partículas de yodo y tomo un peso de 10g en total se le agregaron 1.2g de yodo, y el cual se puso calentar y empezó a botar humo de color morado el cual produjo una fastidiosa sensación en los ojos de todos mis compañeros cerca. Lo que se pudo observar después que se calentó y enfrió fue que cambio de sólido a gaseoso. (Sublimación)

La tercera parte de esta experiencia era tomar una varilla de vidrio y dividirla en tres pedasos diferentes y realizar tres figuras descritas a continuación.

Las cuales se obtenía calentando cada varilla y emplear un poco de fuerza y dirección para obtener la figura deseada, la calidad de cada figura esta en no utilizar mucha fuerza ni tampoco muy poca y colocar la varilla donde la llama del mechero esta mas amarilla y no en donde se muestra de color azul ya que en ese lado no va a presentar mucha calor y será imposible doblar las tres varillas hacerlas obtener las figuras deseadas.

CONCLUSIONES

En esta practica aprendimos que doblar vidrio no es tan fácil como se creía tiene su punto difícil, pero común gran esfuerzo lo pudimos hacer, también se debe de tener en cuenta la medida de la varilla de vidrio para que en el corte sea perfecto y no se valla a salir el liquido o el gas cuando se este realizando un proceso.

también a tomar los pesos de las sustancias con un peso y diferenciar el cambio de estado de sustancias después de someterlas a calor.