



Regional Distrito Capital
Sistema de Gestión de la Calidad

PRÁCTICA DE LABORATORIO
RECONOCIMIENTO DE MATERIAL DE LABORATORIO (EJEMPLO)

CÓDIGO:
Versión 01

Centro de Gestión Industrial
Mayo 2020

 <p>Sistema de Gestión de la Calidad</p>	<p>SUPERVISIÓN DE LA RECOLECCIÓN DE MUESTRAS DE AGUAS.</p> <p>Regional Distrito Capital Centro de Gestión Industrial</p>	<p>Fecha: Mayo 2020</p> <p>Versión: 01</p> <p>Página 2 de 3</p>
---	--	---

1. OBJETIVOS

1.1 *Objetivo general*

- Conocer los instrumentos, implementos y material básico de uso común en el laboratorio de química

1.2 *Objetivos específicos*

- Establecer el uso adecuado del material de laboratorio.
- Reconocer características importantes.
- Realizar mediciones de propiedades básicas de la materia.

2. MATERIAL

- Pipeta graduada de 10mL
- Pipeta volumétrica de 10 mL
- Beakers
- Erlenmeyer
- Probeta 100mL
- Bureta
- Pinzas para bureta
- Termómetro
- Balanza electrónica
- Gradilla
- Tubos de ensayo
- Vidrio de reloj
- Espátula

3. REACTIVOS

- Hidróxido de Sodio
- Ácido Clorhídrico
- Yoduro de Potasio
- Nitrato de Plomo $PbNO_3$
- Fenolftaleína o Naranja de Metilo
- Sulfato de cobre
- Sulfato de aluminio

 <p>Sistema de Gestión de la Calidad</p>	<p>SUPERVISIÓN DE LA RECOLECCIÓN DE MUESTRAS DE AGUAS.</p> <p>Regional Distrito Capital Centro de Gestión Industrial</p>	<p>Fecha: Mayo 2020</p> <p>Versión: 01</p> <p>Página 3 de 3</p>
---	--	---

4. METODOLOGÍA

1. Observe los diferentes elementos entregados al grupo, y registrar en el cuaderno, el nombre, calibración y capacidad.
2. Medir y reportar la temperatura ambiente con el máximo número de cifras significativas que permita el instrumento de medida.
3. En la probeta depositar un volumen de agua. leer y reportar el volumen con el mayor número de cifras significativas.
4. En beaker colocar agua suficiente para llenar una pipeta graduada de 10mL, ahora medir 5,50mL de agua con la pipeta, recibiendo en un tubo de ensayo.
5. Repetir el procedimiento anterior con la pipeta volumétrica hasta llenarla a la correspondiente capacidad.
6. Medir el volumen de agua descargando en la probeta de la cual se dispone. Compare estos valores de volumen medidos.
7. Instalar la bureta, utilizar agua como líquido. Medir un volumen de 18,80mL recibiendo en la probeta. Comparar los volúmenes medidos.
8. En la balanza obtener la masa de dos objetos y reportar datos.
9. A continuación, pesar 0,2578 gramos de sólido dispuesto en el laboratorio
10. Hacer observación de los reactivos dispuestos en el laboratorio y describir sus características.

Nota. Registre todos los datos tomados realizando tablas e ilustrar algunos de los cálculos.

5. BIBLIOGRAFÍA

Centro de gestión industrial [CGI]. (2020). Servicio Nacional de Aprendizaje [SENA]. *Propuesta practica de laboratorio.*