1. IDENTIFICACIÓN DEL INSTRUMENTO:

Programa de Formación: Técnico en Análisis de Muestras Químicas.	*Fichas de caracterización: 2285229 - 2285271*
Nombre de la Guía: Realizar prácticas de análisis cualitativo de muestras teniendo en cuenta procedimientos del laboratorio – Ejecución.	*Código de la Guía: 9230-FP- 0-445v1*
Nombre del Instructor: Katherine Moribe.	
Ciudad y fecha: Cali, Marzo del 2022	

2. PRESENTACIÓN E INSTRUCCIONES PARA EL DILIGENCIAMIENTO:

Señor/a Aprendiz:

- Entregar el taller a la instructora y solicite retroalimentación.
- Realizar el taller en hojas cuadriculadas, con buena organización y ortografía.
- Resolver todos los problemas del taller, aplicando las fórmulas de concentración en soluciones.

3. CUERPO DEL INSTRUMENTO:

ACTIVIDADES PRÁCTICAS

1. Se requiere preparar en el laboratorio de química 100ml de una solución 2,5M de NaOH. Detalle el procedimiento de la cantidad de gramos que se deben pesar de NaOH para hacer la solución.

2. Se necesita preparar 100ml de HCl 1N ¿Cuál es la cantidad necesaria que debe tomar un aprendiz en mL? ¿Cómo se prepararía la solución?

3. Calcular la cantidad de moles presentes en 50g de Na_2CO_3.

4. En el laboratorio de química se requiere 20 mL del indicador Naranja de metilo al 0,1%p/v. Es decir ¿Cuántos gramos se deben pesar en la balanza y cómo se prepararía dicho indicador?

5. Calcular la cantidad de moles de $AgNO_3$ que hay en 100g de la sustancia.

6. Calcular los gramos necesarios para preparar una solución 0,1%p/v de Fenolftaleína en 15 mL de Etanol.

7. Si te dicen en una guía de laboratorio de análisis de muestras químicas: "Preparar 50ml al 5% de K_2CrO_4" ¿Cómo lo harías? ¿Indica los cálculos que desarrollarías?

8. Realice los cálculos para preparar 200 mL de disolución de KIO_3 0,00417 M a partir del reactivo sólido.

9. Se disuelven 2,5 g de H_2SO_4 puro en agua hasta completar 125 mL ¿Cuál es la molaridad de la disolución?

10. Calcular la molalidad de una disolución que contiene 46 g de $FeCl_3$ en 50 g de agua.

11. De cada uno de los 10 ejercicios, hay compuestos resaltados en negrita escribir la fórmula química e indicar al frente el respectivo nombre del compuesto químico. Por ejemplo: CO_2= Dióxido de Carbono.

4. PRODUCTO (S):

1. Taller Práctico: "Cálculo de Concentraciones en Soluciones", con hojas cuadriculadas anexas.
Observaciones y/o recomendaciones:
Trabajar en equipos, presentar taller con excelente organización y ortografía, para trabajar durante la sesión y entregar al finalizar la misma.