

# CONTINUA Y COMPLETA TU INFORME...

¡VAMOS QUE FALTA POCO!

Nota: Toma tus apuntes y evidencias fotográficas y a escribir  
tus conclusiones.



# PROCEDIMIENTO DETALLADO

1. Describe con precisión los **pasos a seguir** para obtener la solución indicadora de Flor de Jamaica, incluyendo la cantidad de agua y el tiempo de ebullición o reposo necesario.

---

---

---

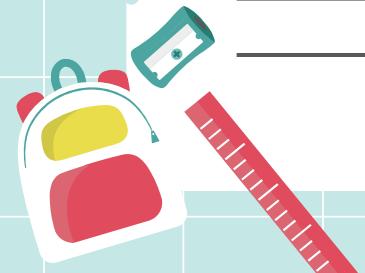
- < 2. Describe el **método de prueba**: ¿Cómo se debe preparar cada muestra (ej. diluir, usar directamente) y qué cantidad de indicador se debe añadir para garantizar una observación clara?



---

---

---





# REGISTRO DE DATOS Y ANÁLISIS

1. Diseña la Tabla de Resultados que utilizarás. Esta debe contener las siguientes columnas para cada sustancia de prueba:

Sustancia Probada

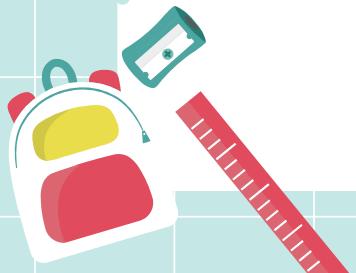


Color Inicial de la Sustancia



Color Obtenido con el Indicador (Resultado)

Clasificación Final (Ácido/Base/Neutro)





# REGISTRO DE DATOS Y ANÁLISIS

Con base en tu investigación (pregunta 6), establece la **escala de colores esperada**:

Color para pH ácido:

---

Color para pH neutro:

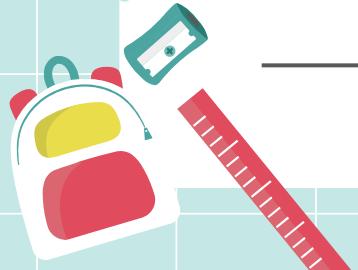
---

Color para pH básico:

---



4. Si el limpiador multiusos cambia el indicador a **color verde**, ¿qué conclusión sacas sobre el pH de ese limpiador? ¿Se considera una sustancia ácida o básica?
- 





# CONCLUSIONES

1. *¿Se cumplió el objetivo principal del experimento? Justifica tu respuesta con base en los resultados observados.*

- 
2. *¿Qué ventajas y desventajas presenta un indicador de pH natural (como la Flor de Jamaica) en comparación con un papel pH comercial para un uso didáctico?*

- 
3. *¿Cómo podría este experimento de pH tener una aplicación práctica en la vida cotidiana (ej. jardinería, cocina, salud)?*

