# Código

19101001

# Nombre

Calibración y medición de pH

# Área

Química

# Objetivos

1. Conocer como se establece la escala de pH.
2. Comprender el funcionamiento, manejo y calibración del medidor de pH.
3. Determinará el valor de pH de disoluciones.

# Materiales

1. Balanza Analítica.
2. 2 vasos de precipitados de 100 mL.
3. 1 matraz volumétrico de 100 mL.
4. 1 agitador magnético.
5. Ftalato de potasio.
6. Bórax.
7. Vinagre.
8. Agua.
9. Lejía.

# Procedimientos

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| Descripción | Medidas | Unidades | Tiempo |
| Preparar una disolución buffer ftalato ácido para calibrar pH-metro, esta disolución debe presentar un pH aproximado de 4.002 a 20 °C o 4.008 a 25 °C | ph | ph | 00:00:10 |
| Preparar una disolución bórax para calibrar pH-metro, esta disolución debe presentar un pH aproximado de 9.225 a 20 °C o 9.018 a 25 °C. | ph | ph | 00:00:10 |
| Determinar la medida de pH de vinagre y compararlo con la teórica (2,5 - 2,9) | ph | ph | 00:00:10 |
| Determinar la medida de pH de agua y compararlo con la teórica (7). | ph | ph | 00:00:10 |
| Determinar la medida de pH de lejía y compararlo con la teórica (13). | ph | ph | 00:00:10 |

# Preguntas

1. ¿Los valores experimentales de las mediciones de calibración se ajustaron a las indicadas teóricamente?
2. ¿Las medidas tomadas experimental mente de pH del vinagre, agua y lejía coinciden con su valor teórico?