# Código

19101009

# Nombre

Valoración ácido base Ácido fuerte y base débil

# Área

Química

# Objetivos

1. Determinar el cambio de pH en una reacción de ácido fuerte y base débil.

# Materiales

1. Balanza Analítica
2. 1 bureta de 50 mL.
3. 1 soporte con pinzas.
4. 1 vaso de precipitados de 250 mL.
5. 2 vasos de precipitados de 100 mL.
6. 1 pipeta volumétrica de 10 mL.
7. 1 probeta de 100 mL.
8. 1 agitador magnético
9. Hidróxido de sodio.
10. Ácido acético (vinagre comercial).
11. Disoluciones reguladoras de pH 4 y 7.

# Procedimientos

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| Descripción | Medidas | Unidades | Tiempo |
| Preparación la disolución 0.1 N de hidróxido de sodio y agregar 10 mL de vinagre en un vaso de precipitados de 250 mL, añadir 50 mL de agua destilada. Por ultimo, Introducir el sensor de pH previamente calibrado en la disolución y añadir gradualmente con la bureta la disolución de NaOH 0.1 N, de 2 en 2 mL y hacer las mediciones de pH correspondientes hasta haber agregado 20 mL de NaOH. | ph | ph | 00:01:00 |

# Preguntas

1. ¿En el punto final de la disolución el valor del pH es inferior a 7? En caso de no serlo ¿Cuál cree que sea el motivo por el cual no se cumplió con el rango teórico?