# Código

19101010

# Nombre

Valoración ácido base Ácido fuerte y base fuerte

# Área

Química

# Objetivos

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

# Materiales

1. Balanza Analítica
2. 1 bureta
3. 1 matraz Erlenmeyer
4. Reactivos
5. Ácido clorhídrico (HCl)
6. Hidróxido de sodio (NaOH)

# Procedimientos

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| Descripción | Medidas | Unidades | Tiempo |
| Preparar las disoluciones de 100 mL de HCl y 0,1 M de NaOH (ambientar esta última en la bureta). En un matraz Erlenmeyer o vaso precipitado añadir 20 mL de disolución de HCl 0,1 M tomado con una pipeta total, colocarlo sobre el agitador magnético y agregar un magneto al interior. Colocar el electrodo de pH al interior del matraz Erlenmeyer y liberar por botas el contenido de la bureta. | ph | ph | 00:01:00 |

# Preguntas

1. ¿Cuál fue la lectura inicial dada en el pH-metro en la etapa de pre-equivalencia?
2. ¿Según los datos recolectados por el pH-metro, en que instante de tiempo se da llega al punto de equivalencia?
3. ¿Cuántas gotas de la NaOH se requirieron para salir de la etapa de pre-equivalencia y empezar la etapa de equivalencia?