**9.4 MODELO DE INFORME**

Turno: Comisión:

Integrantes:

**Objetivos:**

...........................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................

**9.4.1 Curva de titulación potenciométrica de ácido acético con hidróxido de sodio.**

*Soluciones empleadas:*

|  |  |
| --- | --- |
| Concentración de la solución de ác. Acético / M |  |
| Volumen de muestra / mL |  |
| Concentración de NaOH (titulante) / M |  |
| Factor NaOH |  |
| Indicador utilizado |  |

Calcular el pH para los puntos indicados y completar la siguiente tabla:

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| Condición | Vol. NaOH agragado /mL | Color de la solución. | pH medido | pH calculado |
| Antes de agredo de titulante |  |  |  |  |
| V = Veq / 2 |  |  |  |  |
| VPF = VEq |  |  |  |  |
| V >>VEq  (V = 3/2 VEq) |  |  |  |  |

Adjuntar la curva de titulación potenciométrica (pH vs VNaOH / mL) experimental, que incluya además los puntos calculados.

##### Discusión y Conclusiones:

.............................................................................................................................................................................................................................................................. ............................................................................................................................... ..............................................................................................................................................................................................................................................................

**9.4.2.** **Comprobación de la capacidad reguladora de soluciones**

|  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| CNaH2PO4 / M | CNa2HPO4 / M | Conc. Total / M | pH inicial | pH final | VHCl 0,5 M agreg./mL |
|  |  |  |  |  |  |
|  |  |  |  |  |  |
|  |  |  |  |  |  |

|  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- |
|  | Sc. NaCl |  |  |  |  |

|  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| CNaH2PO4 / M | CNa2HPO4 / M | Conc. Total / M | pH inicial | pH final | VNaOH 0,5 M agreg./mL |
|  |  |  |  |  |  |
|  |  |  |  |  |  |
|  |  |  |  |  |  |

|  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- |
|  | Sc. NaCl |  |  |  |  |

##### Discusión y Conclusiones:

.............................................................................................................................................................................................................................................................. ............................................................................................................................... ..............................................................................................................................................................................................................................................................