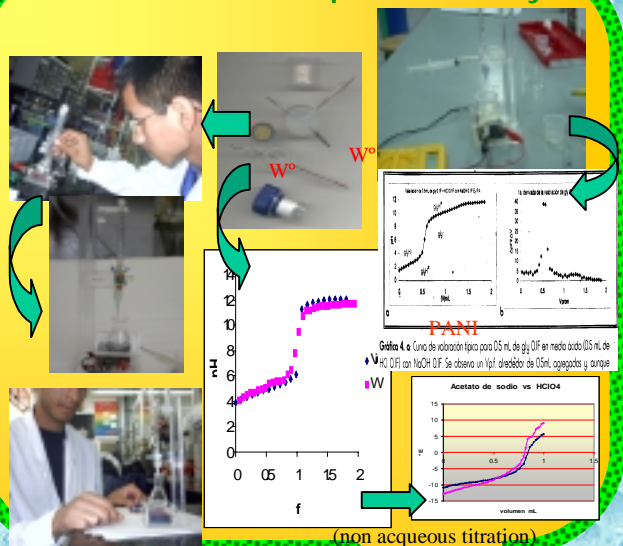


Acid-base micropotentiometry



W^o W^o

Fig. 4 a. Curva de valoración para 0.5 mL de AgI en medio ácido 0.5 mL de HCl 0.1N con NaOH 0.1N. Se observa un volt. alrededor de 0.05V, correspondiente a la formación de AgCl.

Fig. 4 b. Curva de valoración para 0.5 mL de AgI en medio ácido 0.5 mL de HCl 0.1N con NaOH 0.1N. Se observa un volt. alrededor de 0.05V, correspondiente a la formación de AgCl.

Fig. 4 c. Curva de valoración para 0.5 mL de AgI en medio ácido 0.5 mL de HCl 0.1N con NaOH 0.1N. Se observa un volt. alrededor de 0.05V, correspondiente a la formación de AgCl.

(non aqueous titration)

Oxidation-reduction micropotentiometry

Cu⁰/H₂O//

Ref. E. microcell Ref. E.

C⁰ Ag⁰

Fig. 1. Curva ponderada de titulación potenciométrica de 0.5 mL de NaClO₁₀ 0.020 mol/L con AgI 0.1 mol/L.

Fig. 4 Gráficos acoplados. Curva ponderada de titulación de mezcla de lactosa y curva de valoración de mercurio de halógenos de plata con el gráfico de Ag₂Cl₂ (Ag₂ = H₂).

microbiosensors

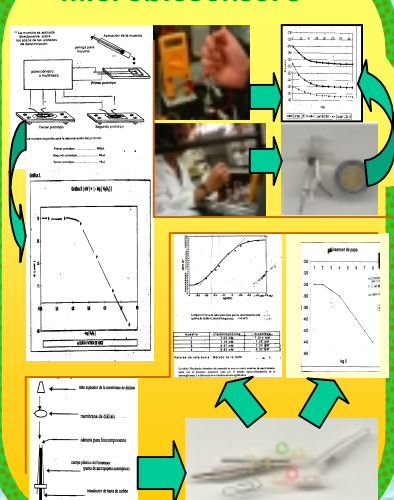


Fig. 1. Curva de valoración para 0.5 mL de AgI en medio ácido 0.5 mL de HCl 0.1N con NaOH 0.1N. Se observa un volt. alrededor de 0.05V, correspondiente a la formación de AgCl.

Fig. 2. Curva de valoración para 0.5 mL de AgI en medio ácido 0.5 mL de HCl 0.1N con NaOH 0.1N. Se observa un volt. alrededor de 0.05V, correspondiente a la formación de AgCl.

Fig. 3. Curva de valoración para 0.5 mL de AgI en medio ácido 0.5 mL de HCl 0.1N con NaOH 0.1N. Se observa un volt. alrededor de 0.05V, correspondiente a la formación de AgCl.

"Total microscale analytical chemistry: Instrumental analysis experimental teaching"

Adrián de Santiago
Alejandro Baeza
Eduardo Galicia J.
J. Manuel Martínez
Facultad de Química
UNAM

<http://mx.geocities.com/electroquimika>

microconductimetry

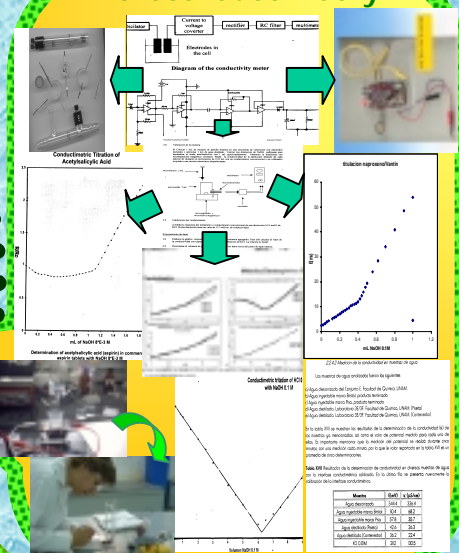


Fig. 1. Diagrama de la conductivimetría.

Fig. 2. Curva de valoración para 0.5 mL de AgI en medio ácido 0.5 mL de HCl 0.1N con NaOH 0.1N. Se observa un volt. alrededor de 0.05V, correspondiente a la formación de AgCl.

Fig. 3. Curva de valoración para 0.5 mL de AgI en medio ácido 0.5 mL de HCl 0.1N con NaOH 0.1N. Se observa un volt. alrededor de 0.05V, correspondiente a la formación de AgCl.

microphotocolorimetry

(II) (III)

MIMC

Fig. 1. Curva de valoración para 0.5 mL de AgI en medio ácido 0.5 mL de HCl 0.1N con NaOH 0.1N. Se observa un volt. alrededor de 0.05V, correspondiente a la formación de AgCl.

Fig. 2. Curva de valoración para 0.5 mL de AgI en medio ácido 0.5 mL de HCl 0.1N con NaOH 0.1N. Se observa un volt. alrededor de 0.05V, correspondiente a la formación de AgCl.

Fig. 3. Curva de valoración para 0.5 mL de AgI en medio ácido 0.5 mL de HCl 0.1N con NaOH 0.1N. Se observa un volt. alrededor de 0.05V, correspondiente a la formación de AgCl.

Analytical electrochemistry

MIMP

Fig. 1. Curva de valoración para 0.5 mL de AgI en medio ácido 0.5 mL de HCl 0.1N con NaOH 0.1N. Se observa un volt. alrededor de 0.05V, correspondiente a la formación de AgCl.

Fig. 2. Curva de valoración para 0.5 mL de AgI en medio ácido 0.5 mL de HCl 0.1N con NaOH 0.1N. Se observa un volt. alrededor de 0.05V, correspondiente a la formación de AgCl.

Fig. 3. Curva de valoración para 0.5 mL de AgI en medio ácido 0.5 mL de HCl 0.1N con NaOH 0.1N. Se observa un volt. alrededor de 0.05V, correspondiente a la formación de AgCl.