



APELLIDOS – Nombre propio: Reemplace este texto y escriba su nombre.

Después de responder este cuestionario, le sugerimos escanear el código QR para acceder a las respuestas y proceder a su autoevaluación.

Parte 1. Operaciones analíticas. Valoración volumétrica de sistemas redox. Uso de indicadores visuales del $V_{p.f.v.}$

El etanol puede cuantificarse mediante una valoración volumétrica empleando algún oxidante fuerte en disolución, como es el caso del anión permanganato, MnO_4^- . Para maximizar la cuantitatividad de la operación analítica, es necesario ajustar los niveles de acidez con ácido sulfúrico a $pH = 0$. El punto final de valoración se detecta por medio del potencial de equilibrio a la equivalencia empleando un electrodo inerte de platino. Se sabe que:

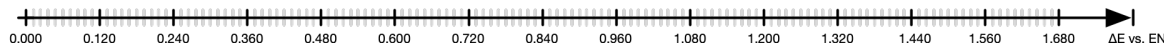


Para este problema, se tiene una disolución de etanol en agua con un $C_0 = 0.50 \text{ mol L}^{-1}$ (considere que $\log C_0 = -0.3$) y un $V_0 = 9.0 \text{ mL}$; y se pretende seguir el potencial de electrodo durante el proceso de valoración volumétrica de la disolución del analito, mediante la adición paulatina de una disolución de $KMnO_4$ estandarizado de concentración $C_{titulante} = 0.40 \text{ mol L}^{-1}$ (considere que $\log C_{titulante} = -0.4$) desde una bureta. Considere que la temperatura es tal que el cociente $\frac{RT \ln(10)}{F} = 0.06 \text{ V}$.

Preguntas.

Nota: Para responder los siguientes cuestionamientos, considere el modelo electroquímico de la ecuación de Nernst.

- 1) Determine la reacción operativa de valoración volumétrica por medio de una escala de ΔE vs. ENH.



- 2) ¿Cuál es el valor de $\log K_{reac}$ de la reacción operativa de valoración volumétrica (válida para $pH = 0$)?

Escriba su respuesta en este espacio.

- 3) Presente la tabla de variación de especies en función del parámetro adimensional de operación analítica, f . Considere que dicho parámetro se define como $f = n_{ag}/n_o$.

Escriba su respuesta en este espacio.

- 4) ¿Cómo podría determinarse el volumen de titulante añadido a partir de los valores de f presentados?

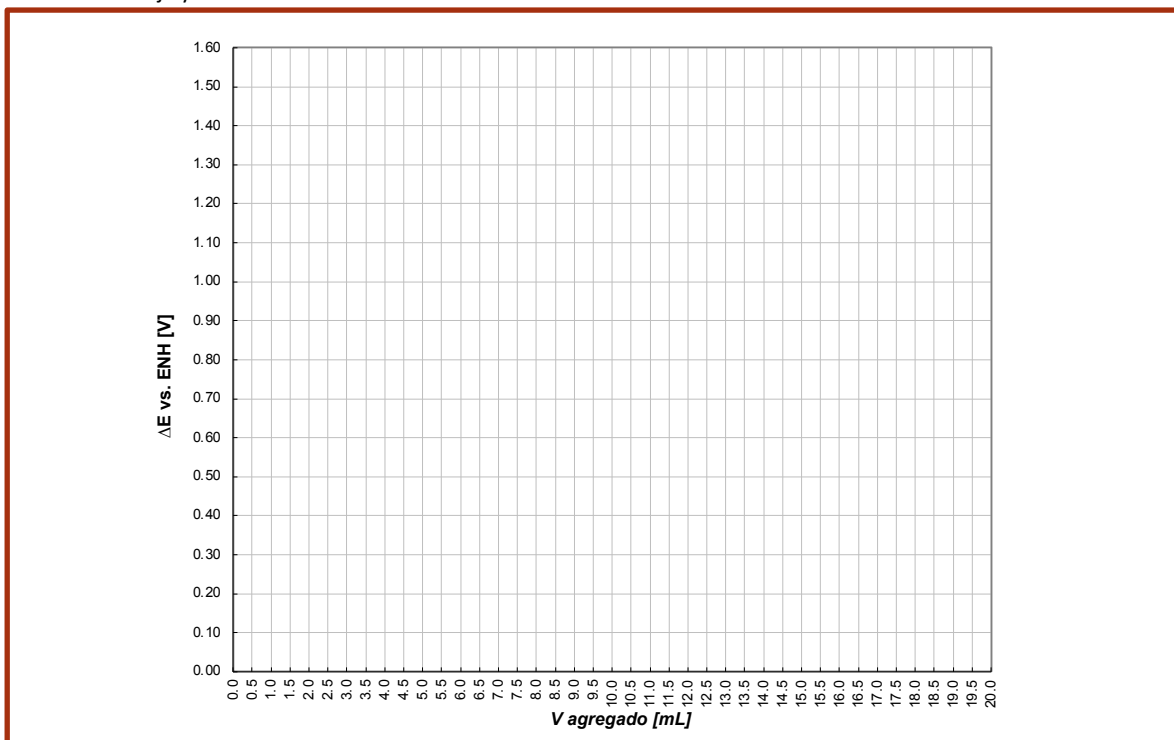
Escriba su respuesta en este espacio.

- 5) Complete la siguiente tabla de acuerdo con la información obtenida con la curva teórica de titulación volumétrica. Considere que se utiliza una bureta con una graduación mínima de 0.01 mL.

Porcentaje de avance de la operación analítica	f	V [mL]	ΔE vs. E.N.H. [V]
0%	Valor de f	Valor	Valor
10%	Valor de f	Valor	Valor
20%	Valor de f	Valor	Valor
30%	Valor de f	Valor	Valor
40%	Valor de f	Valor	Valor
50%	Valor de f	Valor	Valor
60%	Valor de f	Valor	Valor
70%	Valor de f	Valor	Valor
80%	Valor de f	Valor	Valor
90%	Valor de f	Valor	Valor
99%	Valor de f	Valor	Valor
100%	Valor de f	Valor	Valor
101%	Valor de f	Valor	Valor
110%	Valor de f	Valor	Valor
120%	Valor de f	Valor	Valor
130%	Valor de f	Valor	Valor
140%	Valor de f	Valor	Valor
150%	Valor de f	Valor	Valor
160%	Valor de f	Valor	Valor
170%	Valor de f	Valor	Valor
180%	Valor de f	Valor	Valor
190%	Valor de f	Valor	Valor
200%	Valor de f	Valor	Valor

- 6) Presente la curva teórica de valoración volumétrica mediante un gráfico realizado en MS Excel®. Puede utilizar el siguiente cuadrante auxiliar.

- Eje x, $0.0 \leq v \text{ [mL]} \leq 20.0$
- Eje y: $0.0 \leq \Delta E \text{ vs. ENH} \leq 1.60$



- 7) ¿Cuál es el valor del potencial a la equivalencia y qué equilibrio lo determina?

Escriba su respuesta en este espacio.

- 8) Determine la cuantitatividad química de la reacción operativa de valoración volumétrica a la equivalencia. Reporte en porcentaje y en términos del parámetro $\log(1-q)$.

Escriba su respuesta en este espacio.

- 9) El rutenio tris(2,2'-bipiridina)azul es un indicador redox que puede ser utilizado como medio de monitoreo visual de esta operación analítica. Tiene $E_{vire} = 1.29 \text{ V vs. ENH}$ y un $pK_{rvire} = 21.5$. En su forma reducida es amarillo y en su forma oxidada presenta una coloración azul clara. Complete lo siguiente:

El color de vire de la disolución a la equivalencia será de Color a Color en un $\Delta E \cong$ Valor V vs. E.N.H, lo que quiere decir que el punto final de valoración se obtiene por exceso / defecto.

Al emplear rutenio tris(2,2'-bipiridina)azul como indicador se obtiene un error del $\% \Delta f =$ Valor de Δf

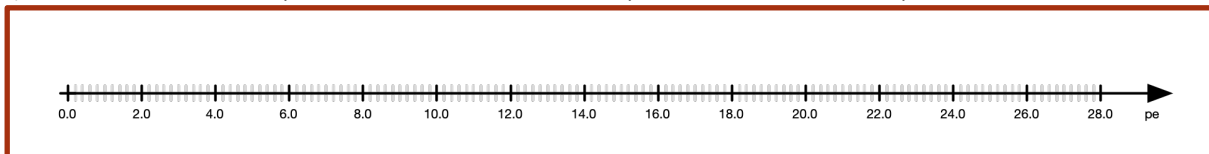
- 10) ¿Cuál es el error que se cometería al utilizar como indicador del punto final la auto indicación que se produce por el exceso de permanganato añadido? Considere que la mínima cantidad de permanganato distinguible al ojo humano corresponde a una $C_{exceso} = 10^{-4} \text{ mol L}^{-1}$. Repórtelo en términos de $\% \Delta f$ y comente si es válida para el análisis.

Escriba su respuesta en este espacio.

Preguntas

Nota: Para responder los siguientes cuestionamientos, considere el modelo de intercambio de partículas que integra al electrón (e^-) como una entidad descrita por el pe .

- 1) Determine la reacción operativa de valoración volumétrica por medio de una escala de pe . Utilizar 0.06 V.



- 2) ¿Cuál es el valor de $\log K_{\text{reac}}$ de la reacción operativa de valoración volumétrica (válida para $pH = 0$)?

Escriba su respuesta en este espacio.

- 3) Presente la tabla de variación de especies en función del parámetro adimensional de operación analítica, f .

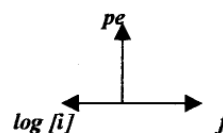
Escriba su respuesta en este espacio.

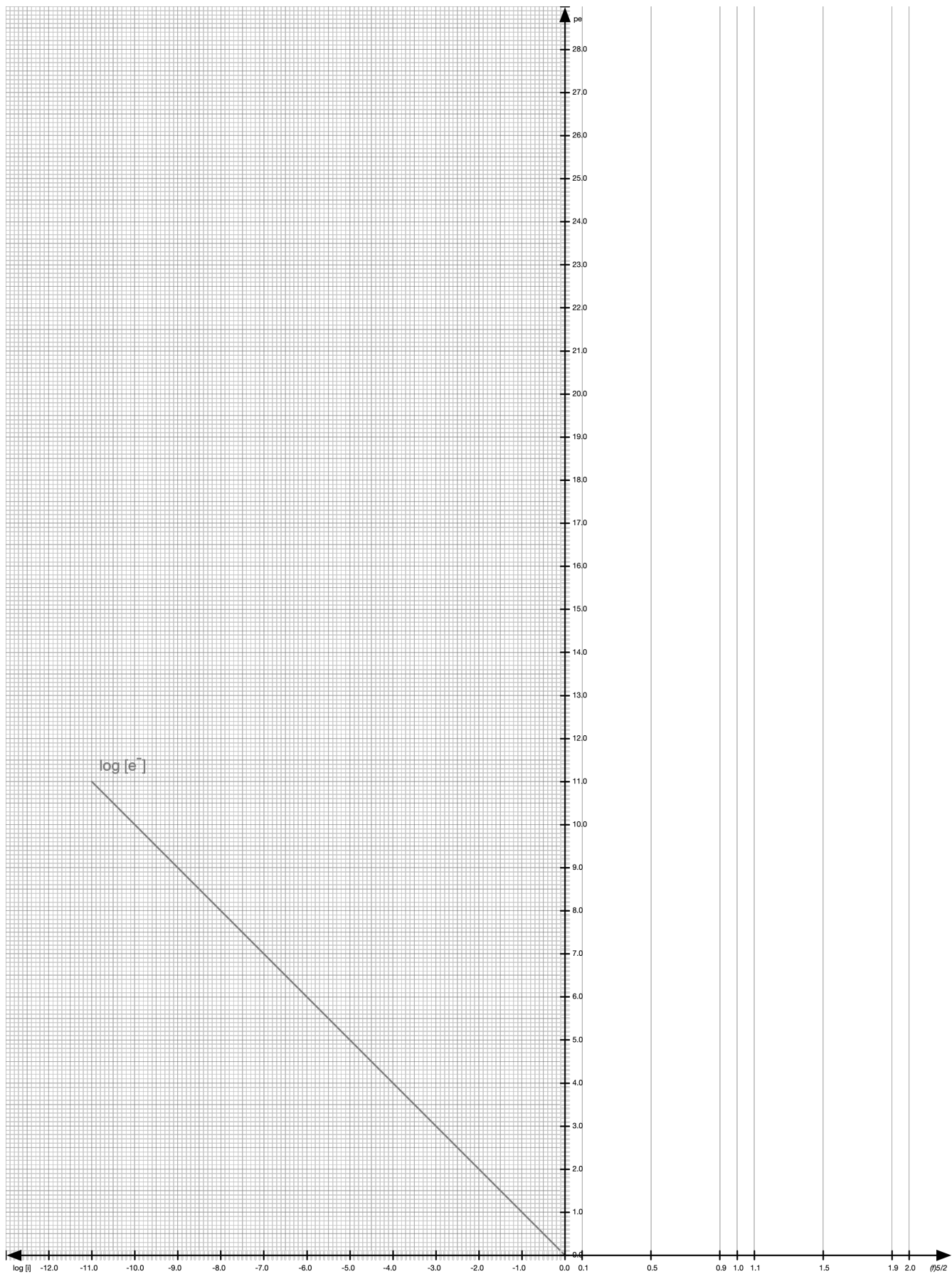
- 4) ¿Cómo podría determinarse el volumen de titulante añadido a partir de los valores de f presentados?

Escriba su respuesta en este espacio.

- 5) Presente la curva teórica de valoración volumétrica con un diagrama logarítmico de concentraciones molares efectivas acoplado, con la siguiente amplitud para los ejes. Puede utilizar el cuadrante auxiliar de la siguiente página para realizarlo por trazo rápido.

- Eje x, parte de la izquierda: $-12.0 \leq \log [i] \leq 0.0$
- Eje x, parte de la derecha: $0.0 \leq (5/4)f \leq 2.0$
- Eje y: $0.0 \leq pe \leq 28.0$





- 6) Complete la siguiente tabla de acuerdo con la información obtenida con la curva teórica de titulación volumétrica. Considere que se utiliza una bureta con una graduación mínima de 0.01 mL.

Porcentaje de avance de la operación analítica	f	V [mL]	pe	ΔE vs. E.N.H. [V]
0%	Valor de f	Valor	Valor	Valor
50%	Valor de f	Valor	Valor	Valor
90%	Valor de f	Valor	Valor	Valor
99%	Valor de f	Valor	Valor	Valor
100%	Valor de f	Valor	Valor	Valor
101%	Valor de f	Valor	Valor	Valor
110%	Valor de f	Valor	Valor	Valor
150%	Valor de f	Valor	Valor	Valor
200%	Valor de f	Valor	Valor	Valor

- 7) ¿Cuál es el valor del pe a la equivalencia y qué equilibrio lo determina?

Escriba su respuesta en este espacio.

- 8) Determine la cuantitatividad química de la reacción operativa de valoración volumétrica a la equivalencia. Reporte en porcentaje y en términos del parámetro $\log(1-q)$.

- 9) El rutenio tris(2,2'-bipiridina)azul es un indicador redox que puede ser utilizado como medio de monitoreo visual de esta operación analítica. Tiene $E_{vire} = 1.29 \text{ V vs. ENH}$ y un $pK_{r_{vire}} = 21.5$. En su forma reducida es amarillo y en su forma oxidada presenta una coloración azul clara. Complete lo siguiente:

El color de vire de la disolución a la equivalencia será de Color a Color en un $\Delta E \cong$ Valor V vs. E.N.H, lo que quiere decir que el punto final de valoración se obtiene por exceso / defecto.

Al emplear rutenio tris(2,2'-bipiridina)azul como indicador se obtiene un error del $\% \Delta f =$ Valor de Δf

- 10) ¿Cuál es el error que se cometería al utilizar como indicador del punto final la auto indicación que se produce por el exceso de permanganato añadido? Considere que la mínima cantidad de permanganato distinguible al ojo humano corresponde a una $C_{exceso} = 10^{-4} \text{ mol L}^{-1}$. Repórtelo en términos de $\% \Delta f$ y comente si es válida para el análisis.

Referencias.

- Baeza, A. (2011). *Química Analítica. Expresión Gráfica de las reacciones químicas*. S y G.
- Baeza, A. & García-Mendoza, A. (2021). *Química Analítica I-II-III. Principios y operaciones analíticas*. Cruz Ulloa Alejandro (978-607-99579).
- Briones-Guerash-S., U., García-Mendoza, A. & Aguilar-Cordero, J. C. (2023). Spreadsheet Methodology for the Calculation of Equilibrium Diagrams Including Precipitation Reactions and Formation of Mixed Ligand and Polynuclear Hydroxo Complexes. *Journal of Chemical Education*, 100(12), 4663–4673.
- Rodríguez-de-San-Miguel, E. (2018). A New Model for the Full Inclusion of Precipitation Reactions in the General Ionic Equilibrium Framework of Homogeneous Solutions Based on the Fraction of Species Concept in Heterogeneous Systems. *Journal of Applied Solution Chemistry and Modeling*, 7, 39–51.
- Scholz, F. & Kahlert, H. (2019). *Chemical Equilibria in Analytical Chemistry*. Springer International Publishing.
- Sillén, L. G. (1952). Redox diagrams. *Journal of Chemical Education*, 29(12), 600–608.

Objetivo didáctico.

Proporcionar un cuestionario sobre temáticas propias de la Química Analítica para estimar la capacidad de asimilación de los conceptos revisados en clase mediante un proceso de autoevaluación ulterior apoyado en las TIC.

Licencia.

“Serie A4I – Valoración volumétrica de etanol usando permanganato de potasio como titulante, en términos del ΔE y del p_e ” © 2025 por “Arturo de Jesús García Mendoza”, Universidad Nacional Autónoma de México, Avenida Universidad 3000, Ciudad Universitaria, Coyoacán, 04510, Ciudad de México.

Esta obra está bajo una licencia Creative Commons Atribución/Reconocimiento-NoComercial-CompartirIgual 4.0 Internacional. Para ver una copia de esta licencia, visite: <https://creativecommons.org/licenses/by-nc/4.0/> (CC-BY-NC-SA).



Forma sugerida de citar:

García Mendoza A. [RUA UNAM – Oficial]. (03 de diciembre de 2025). *“Serie A4I – Valoración volumétrica de etanol usando permanganato de potasio como titulante, en términos del ΔE y del p_e ”* [Archivo PDF]. Facultad de Estudios Superiores Cuautitlán. UNAM.

Cursos relacionados.

UNAM. Facultad de Estudios Superiores Cuautitlán.

Química (Plan 2004, Clave 1122) → Química Analítica 1 (Clave 1417) → Química Analítica 2 (Clave 1518)
Ingeniería Química (Plan 2004, Clave 1118) → Química Analítica 1 (Clave 1425) → Química Analítica 2 (Clave 1523)
Química Industrial (Plan 2013, Clave 1600) → Química Analítica 2 (Clave 1411) → Química Analítica 3 (Clave 1513)

UNAM. Facultad de Química.

Química (Plan 2005, Clave 2192) → Química Analítica 1 (Clave 1402) → Química Analítica 2 (Clave 1504)
Química Farmacéutico Biológica (Plan 2005, Clave 2191) → Química Analítica 1 (Clave 1402) → Q. Analítica 2 (Clave 1504)
Química de Alimentos (Plan 2005, Clave 2190) → Química Analítica 1 (Clave 1402) → Química Analítica 2 (Clave 1504)
Ingeniería Química (Plan 2005, Clave 2188) → Química Analítica 1 (Clave 1402) → Química Analítica 2 (Clave 1504)

Agradecimientos.

Trabajo realizado con el apoyo del programa UNAM-DGAPA-PAPIME PE200325.