

Application Note AN-SEC-002

# Recopilación de información de experimentos electroquímicos.

Cálculo de parámetros electroquímicos a partir de datos.

La espectroelectroquímica in situ proporciona información electroquímica y espectroscópica dinámica al mismo tiempo que la reacción redox que ocurre en la superficie del electrodo. Aunque se pueden utilizar diferentes configuraciones espectroelectroquímicas, ecuaciones simples explican

cómo relacionar la electroquímica y la espectroscopia para cada configuración experimental.

Esta nota de aplicación describe cómo se calcula la cuantificación de un parámetro electroquímico (el coeficiente de difusión) a partir de los datos espectroscópicos como prueba de este concepto.

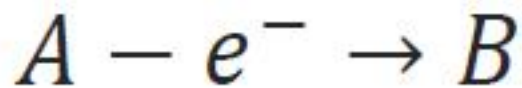
## CONCEPTOS FUNDAMENTALES

La ley de Lambert-Beer relaciona la absorbancia ( $A$ ) al coeficiente de absorción molar ( $\epsilon$ ), la

longitud del camino óptico ( $b$ ), y la concentración del compuesto electroactivo ( $C$ ):

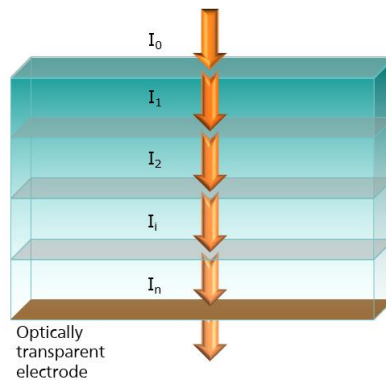
$$Abs = \epsilon \cdot b \cdot C$$

Teniendo en cuenta la siguiente reacción electroquímica:



El proceso de monitoreo espectroscópico en una configuración de transmisión normal significa que el

haz de luz pasa a través de cada capa infinitesimal ( $dx$ ) hasta llegar a la superficie del electrodo.



**Figure 1.** Configuración de transmisión normal.

Cada capa se considera como una solución homogénea (Figura 1) y la absorbancia se puede

expresar como la suma de la absorbancia de estas capas.

$$Abs = Abs_1 + Abs_2 + \dots + Abs_n = \epsilon b c_1 + \epsilon b c_2 + \dots + \epsilon b c_n$$

$$Abs = \frac{\epsilon b}{n} \sum_{i=1}^n c_i$$

Considerando también que un segmento de solución de espesor  $dy$  y área de sección transversal  $A$  está uniformemente iluminado y sólo  $B$  Las especies

absorben luz, la absorbancia diferencial registrada al pasar la luz a través de este segmento es [1]:

$$dAbs = \epsilon_B C_B (y, t) dy$$

y luego, la absorbancia total viene dada como:

$$Abs = \epsilon_B \int_0^{\infty} C_B (y, t) dy$$

Si  $B$  las especies son estables, la integral es la cantidad total de  $B$  especies por unidad de área y es igual a

$Q/nFA$ . Luego, la absorbancia se calcula como:

$$Abs = \epsilon_B \frac{Q}{nFA}$$

Además, considerando que el cargo  $q$  viene dada por

la ecuación de Cottrell integrada:

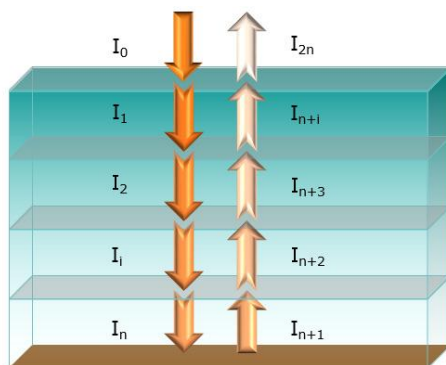
$$Q = \frac{2nFAD_A^{1/2} C_A t^{1/2}}{\pi^{1/2}}$$

Por tanto, la absorbancia total es:

$$Abs = \varepsilon_B C_A \left( \frac{4D_A t}{\pi} \right)^{1/2}$$

La metodología seguida es exactamente la misma cuando el experimento electroquímico se realiza en configuración de reflexión normal (Figura

2), pero en este caso la luz pasa a través de la solución dos veces: cuando llega a la superficie del electrodo y cuando se refleja de regreso.



**Figure 2.** Configuración de reflexión normal.

Por esa razón, la ecuación de absorbancia se expresa como tal:

$$Abs = \varepsilon_B C_A 2 \left( \frac{4D_A t}{\pi} \right)^{1/2}$$

Si la luz no llega completamente perpendicular a la superficie del electrodo, se debe tener en cuenta el

ángulo de incidencia:

$$Abs = \varepsilon_B C_A \frac{2}{\cos\theta} \left( \frac{4D_A t}{\pi} \right)^{1/2}$$

¿Dónde está el ángulo de incidencia? Por lo tanto, los experimentos espectroelectroquímicos en diferentes configuraciones permiten a los analistas calcular

parámetros electroquímicos como el coeficiente de difusión a partir de los datos espectroscópicos.

## APLICACIÓN: CÁLCULO DEL COEFICIENTE DE DIFUSIÓN

Se realizó un experimento de detección amperométrica en 0,5 mmol/L de ferrocianuro en una solución de 0,1 KCl, aplicando +0,80 V durante 900 s para generar ferricianuro. Los espectros UV-Vis se

registraron simultáneamente a la reacción electroquímica, obteniéndose el valor de absorbancia de 0,045 au a 420 nm al final del experimento.

## RESULTADOS

Teniendo en cuenta que el coeficiente de absorción molar del ferricianuro es  $1040 \text{ L} \cdot \text{mol}^{-1} \cdot \text{cm}^{-1}$  [2], el coeficiente de difusión del ferrocianuro se puede

calcular fácilmente a partir de la información espectroscópica:

$$0.045 = 1040 \text{ L} \cdot \text{mol}^{-1} \text{cm}^{-1} \times 5 \cdot 10^{-4} \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1} \left( \frac{4 D 900 \text{ s}}{\pi} \right)^{1/2}$$

Entonces,  $D_{\text{ferrocianuro}} = 6,5 \times 10^{-6} \text{ cm}^2 \cdot \text{s}^{-1}$ . Este valor concuerda con la literatura. [3,4]. En caso de que el coeficiente de absorción molar sea un parámetro desconocido, se puede calcular con la curva de

calibración de absorbancia obtenida trabajando en electrólisis total o configuración de capa delgada para una concentración de reactivo diferente.

## CONCLUSIÓN

La espectroelectroquímica es una técnica de respuesta múltiple que combina electroquímica y espectroscopia. Sin embargo, las técnicas están relacionadas como el cálculo de valores electroquímicos. Los parámetros de la señal óptica lo

demuestran. En este estudio se ha calculado el coeficiente de difusión del ferrocianuro a partir de espectroelectroquímica UV-Vis, obteniendo el valor establecido ya en la literatura.

## REFERENCIAS

1. A. Bard, L. Faulkner, Métodos electroquímicos. Fundamentos y aplicaciones, 2a ed., Wiley, Nueva York, 2001.
2. Sigma Aldrich Hoja de información del producto del reactivo hexacianoferrato (III) de potasio. ([https://www.sigmaaldrich.com/content/dam/sigma-aldrich/docs/Sigma-Aldrich/Product\\_Information\\_Sheet/244023pis.pdf](https://www.sigmaaldrich.com/content/dam/sigma-aldrich/docs/Sigma-Aldrich/Product_Information_Sheet/244023pis.pdf)).
3. VO Klimenko, RG Evans, C. Hardacre, IB Svir, RG Compton, J Electroanal. Química. 2004, 571, 211–221.
4. NORTE. PAG. C. Stevens, M. B. Rooney, A. METRO. Bonos, S. w. Feldberg, J. Física. Química. A 2001, 105, 9085–9093.

## MÁS LECTURAS

### Folletos relacionados de Metrohm

[Instrumento espectroelectroquímico - Instrumento SPELEC](#)

[Espectroelectroquímica al alcance de todos - Cuando](#)

[combinar dos técnicas se convirtió en la solución perfecta para tu investigación](#)

## CONTACT

Metrohm Hispania  
Calle Aguacate 15  
28044 Madrid

[mh@metrohm.es](mailto:mh@metrohm.es)

## CONFIGURACIÓN



### Aparato UV-VIS SPELEC (200-900 nm)

SPELEC es un aparato para realizar medidas espectroelectroquímicas. Combina en un solo instrumento una fuente de luz, un bipotenciostato-galvanostato y un espectrómetro (gama de longitud de onda de UV/VIS: 200-900 nm) e incluye un software específico para espectroelectroquímica que permite la sincronización de experimentos electroquímicos y ópticos.