

# Explorando la Realidad de las Soluciones: Coeficiente de Actividad en Sistemas Electrolíticos

Ciencias Exactas y Naturales | Química | Aprendizaje Basado en Investigación

## Descripción

Este plan de clase está diseñado para que los estudiantes universitarios de Química comprendan y analicen las desviaciones del comportamiento ideal en soluciones reales y electrolíticas mediante el estudio del coeficiente de actividad. A través de un enfoque activo basado en la investigación, los estudiantes investigarán cómo los modelos termodinámicos permiten determinar la concentración efectiva de especies químicas en equilibrio, un concepto fundamental para el análisis preciso en química física y química analítica. Esta comprensión es vital para el desarrollo profesional, ya que muchas aplicaciones industriales, ambientales y farmacéuticas requieren un manejo riguroso de las propiedades de soluciones no ideales.

La relevancia de este tema se conecta con situaciones cotidianas y profesionales: desde la formulación de medicamentos hasta el diseño de procesos industriales que dependen de la actividad real de iones en soluciones. Al finalizar, los estudiantes estarán capacitados para aplicar el concepto de coeficiente de actividad en la resolución de problemas reales, fortaleciendo su pensamiento crítico y habilidades investigativas.

## Objetivos de Aprendizaje

- Analizar las desviaciones del comportamiento ideal en soluciones reales y electrolíticas aplicando el concepto de coeficiente de actividad.
- Aplicar modelos termodinámicos para determinar la concentración efectiva en sistemas en equilibrio.
- Investigar, mediante fuentes primarias y experimentales, la influencia del coeficiente de actividad en la predicción del comportamiento de soluciones electrolíticas.
- Argumentar y justificar resultados obtenidos a partir de datos experimentales y teóricos sobre soluciones reales.

## Recursos Necesarios

- Computadoras con acceso a internet y software de análisis de datos (ej. Excel, simuladores de Química física como PHREEQC o ChemEQL).
- Proyector multimedia y pizarra blanca o digital.
- Artículos científicos y textos especializados impresos o digitales sobre coeficiente de actividad y modelos termodinámicos.
- Calculadoras científicas o gráficas.
- Material impreso con tablas de constantes termodinámicas y ejemplos numéricos.

- Cuadernos de laboratorio o cuadernos de notas para registro de evidencias.

## Requisitos Previos

- Conocimientos previos en equilibrio químico y propiedades coligativas.
- Comprensión básica de termodinámica química, especialmente conceptos de energía libre y potencial químico.
- Habilidad para interpretar gráficos y tablas científicas.
- Experiencia básica en búsqueda y lectura crítica de literatura científica.

## Actividades

### Fase de Inicio

**Tiempo estimado: 45 minutos**

#### Propósito de la sesión:

Presentar el concepto de coeficiente de actividad y su importancia para entender las desviaciones del comportamiento ideal en soluciones electrolíticas, motivando la curiosidad y preparando a los estudiantes para investigar y aplicar el concepto mediante el método científico.

#### Activación de conocimientos previos:

- **Docente:** Inicia con la pregunta detonadora: “¿Por qué las soluciones de sal en agua no siempre se comportan como predice la concentración molar? ¿Qué factores podrían influir en esta diferencia?”
- **Estudiantes:** Responden brevemente en un foro abierto o discusión rápida, compartiendo ideas y experiencias previas.
- **Docente:** Presenta un breve caso real: “En la industria farmacéutica, un medicamento disuelto en solución debe tener una concentración efectiva conocida para funcionar correctamente. ¿Cómo podríamos medir o estimar esa concentración efectiva?”

#### Motivación y enganche:

- **Docente:** Proyecta un dato curioso: “Sabías que el coeficiente de actividad fue crucial en el desarrollo de baterías más eficientes y en la predicción del comportamiento del agua de mar en procesos ambientales?”
- **Estudiantes:** Comentan sus impresiones y expresan expectativas sobre la sesión.

#### Contextualización:

- **Docente:** Explica cómo el aprendizaje de hoy conecta con aplicaciones profesionales y de la vida cotidiana, resaltando la relevancia de medir no solo la concentración sino la actividad real para procesos químicos precisos.
- **Estudiantes:** Escuchan y relacionan la temática con su formación y posibles futuros campos laborales.

## Fase de Desarrollo

**Tiempo estimado: 160 minutos**

### Presentación del contenido:

Se introduce el concepto del coeficiente de actividad, su definición matemática y física, y los modelos termodinámicos más usados, como Debye-Hückel y modelos extendidos. La presentación se realiza mediante una combinación de lectura guiada de artículos científicos, análisis de ejemplos y simulaciones computacionales, promoviendo la investigación y el análisis crítico.

### Actividad 1: Investigación guiada sobre modelos termodinámicos

- **Objetivo específico:** Investigar y comparar modelos termodinámicos aplicados al coeficiente de actividad.
- **Instrucciones:**
  - **Docente:** Divide a la clase en grupos de 4. Entrega un artículo científico o fragmento de libro asignado a cada grupo, por ejemplo, sobre Debye-Hückel, Pitzer o modelos de Margules.
  - Solicita que respondan las siguientes preguntas: ¿Cuál es la base teórica del modelo? ¿En qué tipo de soluciones es aplicable? ¿Qué limitaciones presenta?
  - Los grupos preparan un resumen de 5 minutos para exponer a la clase.
- **Organización:** Grupos de 4 estudiantes.
- **Producto:** Resumen escrito y exposición oral breve.
- **Tiempo estimado:** 50 minutos.
- **Rol docente:** Facilita el acceso a los recursos, orienta con preguntas clave y supervisa el trabajo colaborativo.

### Actividad 2: Análisis de datos experimentales y cálculo del coeficiente de actividad

- **Objetivo específico:** Aplicar cálculos para determinar coeficientes de actividad a partir de datos experimentales.
- **Instrucciones:**
  - **Docente:** Proporciona una tabla con datos experimentales reales de concentración y potencial electroquímico para una solución electrolítica.
  - Los estudiantes, en parejas, calculan el coeficiente de actividad usando las fórmulas y modelos discutidos.
  - Discuten las desviaciones encontradas respecto al comportamiento ideal y posibles causas.
- **Organización:** Parejas.
- **Producto:** Informe breve con cálculos, gráficos y conclusiones.
- **Tiempo estimado:** 60 minutos.
- **Rol docente:** Apoya con aclaraciones, sugiere estrategias de cálculo y fomenta la interpretación crítica.

### Actividad 3: Simulación computacional y discusión

- **Objetivo específico:** Visualizar y analizar el comportamiento del coeficiente de actividad mediante simuladores y relacionar con los modelos estudiados.

- **Instrucciones:**

- **Docente:** Introduce un simulador de soluciones electrolíticas (por ejemplo, PHREEQC o similar) para modelar sistemas con diferentes concentraciones.
- Los estudiantes, en grupos de 3, manipulan variables para observar cómo cambia el coeficiente de actividad y registran resultados.
- Con base en la actividad, responden: ¿Cómo varía el coeficiente con la concentración? ¿Qué modelo termodinámico explica mejor estos resultados?

- **Organización:** Grupos de 3 estudiantes.

- **Producto:** Presentación de resultados y justificación basada en modelos termodinámicos.

- **Tiempo estimado:** 50 minutos.

- **Rol docente:** Facilita el acceso al software, guía en la interpretación de resultados y fomenta la discusión científica.

### Diferenciación:

- **Estudiantes avanzados:** Se les invita a explorar modelos termodinámicos adicionales o a realizar cálculos más complejos, como variaciones en temperatura o presión.
- **Estudiantes con dificultades:** Se les brinda apoyo adicional con ejemplos paso a paso y materiales simplificados, además de acompañamiento personalizado durante las actividades.

### Transiciones:

- El docente conecta cada actividad resaltando cómo la investigación teórica (Actividad 1) sustenta el análisis numérico (Actividad 2) y cómo ambos se reflejan en simulaciones reales (Actividad 3), reforzando la comprensión integrada del concepto.

### Fase de Cierre

#### Tiempo estimado: 35 minutos

#### Síntesis:

- **Docente:** Propone que cada estudiante redacte un “ticket de salida” respondiendo:
  - “¿Qué es el coeficiente de actividad y por qué es fundamental para entender soluciones reales?”
  - “¿Cómo aplicaría este concepto para resolver un problema real en química o industria?”
  - “¿Qué modelo termodinámico te pareció más útil y por qué?”
- **Estudiantes:** Escriben respuestas individuales y las entregan al docente.

### Reflexión metacognitiva:

- ¿En qué medida comprendes las desviaciones del comportamiento ideal en soluciones electrolíticas?
- ¿Cómo te ayudaron las actividades basadas en investigación a entender el concepto de coeficiente de actividad?
- ¿Qué dificultades encontraste al aplicar modelos termodinámicos y cómo las superaste?

### **Retroalimentación:**

El docente revisa los tickets, brinda comentarios inmediatos orales y escritos, destacando los aciertos y aclarando conceptos erróneos para reforzar el aprendizaje. Se promueve un espacio de preguntas y respuestas para garantizar la comprensión.

### **Transferencia:**

Se conecta el aprendizaje con futuras sesiones sobre equilibrio químico avanzado y aplicaciones en electroquímica y procesos industriales. Se motiva a los estudiantes a identificar situaciones en su entorno donde el coeficiente de actividad sea relevante.

### **Tarea o reto:**

Se asigna la búsqueda de un artículo científico reciente que aplique el coeficiente de actividad en un contexto real y preparar un breve resumen para la próxima clase, fomentando la continuidad investigativa.

## **Evaluación**

### **Tipo de evaluación:**

- **Diagnóstica:** En la fase de inicio, mediante la pregunta detonadora para activar conocimientos previos.
- **Formativa:** Durante el desarrollo, con la observación y retroalimentación en actividades grupales e individuales.
- **Sumativa:** En la fase de cierre, a partir del análisis de los tickets de salida y la calidad de los informes y exposiciones.

### **Criterios de evaluación:**

- Capacidad para analizar desviaciones del comportamiento ideal usando el coeficiente de actividad (Objetivo 1).
- Aplicación correcta de modelos termodinámicos para cálculo de concentración efectiva (Objetivo 2).
- Habilidad para investigar y sintetizar información de fuentes primarias (Objetivo 3).
- Claridad y coherencia en la argumentación de resultados y conclusiones (Objetivo 4).

### **Instrumentos sugeridos:**

- Rúbrica para evaluación de informes y exposiciones grupales.
- Lista de cotejo para seguimiento de participación y cumplimiento de actividades.
- Observación directa durante actividades prácticas y discusiones.
- Revisión de tickets de salida para evaluar síntesis y reflexión individual.

### **Evidencias de aprendizaje:**

- Resúmenes y exposiciones sobre modelos termodinámicos.
- Informes de cálculo y análisis de datos experimentales.
- Resultados y conclusiones de simulaciones computacionales.
- Tickets de salida con síntesis y reflexión personal.