

PROGRAMA DE CURSO QUÍMICA INORGÁNICA

A. Antecedentes generales del curso:

Departamento	Ingeniería Química Biotecnología y Materiales					
Nombre del curso	Química Inorgánica	Código	IQ3214	Créditos	6	
Nombre del curso en inglés	<i>Inorganic Chemistry</i>					
Horas semanales	Docencia	3	Auxiliares	2	Trabajo personal	5
Carácter del curso	Obligatorio	X		Electivo		
Requisitos	FI2004: Termodinámica/IQ2212: Termodinámica Química					

B. Propósito del curso:

El propósito de este curso es que el estudiantado logre analizar y dar soluciones desde la química inorgánica a problemas de la industria y tecnología; para ello, se estudiarán casos tanto experimentales como teóricos, en las áreas de reacciones ácido-base, Redox y química de coordinación.

El curso tributa a las siguientes competencias específicas (CE) y genéricas (CG):

CE1: Concebir, dimensionar y diseñar conceptualmente procesos industriales, considerando prefactibilidad técnico-económica y aspectos sociales, normativos y de desarrollo sustentable.

CE7: Identificar oportunidades para el mejoramiento de procesos industriales a través del uso de conocimiento técnico y científico, considerando la sustentabilidad del proceso e integrando aspectos de innovación, tecnológicos, económicos, normativos, sociales y ambientales.

CE8: Concebir soluciones a problemáticas industriales mediante el diseño y supervisión de estudios experimentales y prototipos escala piloto de alternativas tecnológicas tradicionales o novedosas.

CG4: Trabajo en equipo

Trabajar en equipo, de forma estratégica y colaborativa, en diversas actividades formativas, a partir de la autogestión de sí mismo y de la relación con el otro, interactuando con los demás en diversos roles: de líder, colaborador u otros, según requerimientos u objetivos del trabajo, sin discriminar por género u otra razón.

C. Resultados de aprendizaje:

Competencias Específicas	Resultados de aprendizaje
CE1	RA1: Utiliza conceptos tales como reacciones ácido-base, reacciones de oxidación-reducción (REDOX) y química de coordinación, analizando aspectos científicos de un proceso industrial a fin de definir su prefactibilidad técnica.
CE7, CE8	RA2: Propone soluciones innovadoras desde un punto de vista científico a problemas industriales relacionados con la química inorgánica, a fin de optimizar su desempeño, utilizando herramientas de simulación computacional y/o realizando experimentos.
Competencias genéricas	Resultados de aprendizaje
CG4	RA3: Realiza actividades experimentales en trabajo cooperativo, respetando su rol y el de sus pares, a fin de obtener resultados coherentes.

D. Unidades temáticas:

Número	RA al que tributa	Nombre de la unidad	Duración en semanas
1	RA1, RA2, RA3	Reacciones Ácido-Base	5 semanas
Contenidos		Indicador de logro	
1.1. Teoría ácido-base de Brönsted-Lowry. 1.1.1. Definiciones de Ácido y Base de Brönsted-Lowry. <ul style="list-style-type: none"> • Constantes de acidez, basicidad y autoionización del agua. • Fuerza de ácidos y bases. • Ácidos polipróticos y diagramas de distribución. 1.1.2. Factores que determinan la Fuerza de ácidos y bases. <ul style="list-style-type: none"> • Afinidad protónica y propiedades periódicas. • Nivelación de solventes. 1.1.3. Extensión de las definiciones de Ácido y Base de Brönsted-Lowry: Solventes no Acuosos. <ul style="list-style-type: none"> • Ejemplos: amoníaco líquido, ácido fluorhídrico, ácido 		El/la estudiante: <ol style="list-style-type: none"> 1. Explica las definiciones y propiedades asociadas a sistemas ácido y base. 2. Identifica las propiedades ácidos y bases de un sistema dado. 3. Resuelve problemas de reacciones ácido y base de casos aplicados a la industria y tecnología. 4. Realiza experiencias de laboratorio guiadas para observar e interpretar experimentalmente reacciones ácido y base. 5. Extrae conclusiones sobre el comportamiento de los sistemas ácidos bases, a partir de resultados experimentales. 6. Cumple, según el rol asignado, las tareas y actividades comprometidas con su equipo, considerando formalidades de la entrega y organización del trabajo. 	

<p>sulfúrico, ácido acético u otros.</p> <p>1.1.4. Clasificación de ácidos y bases de Brönsted-Lowry.</p> <ul style="list-style-type: none"> ● Aqua ácidos. ● Hidroxoácidos. ● Oxoácidos. ● Reglas de Pauling. ● Óxidos anhídridos (óxidos ácidos, básicos y anfóteros). <p>1.1.5. Polioxo-compuestos.</p> <p>1.2. Teoría ácido-base de Lewis.</p> <p>1.2.1. Definiciones de ácido y base de Lewis.</p> <p>1.2.2. Reacciones de ácidos y bases de Lewis.</p> <ul style="list-style-type: none"> ● Reacciones de desplazamiento. ● Reacciones de doble desplazamiento. ● Ácidos duros y blandos. <p>1.2.3. Ácidos y Bases de Lewis en Catálisis.</p>	
<p>Bibliografía de la unidad</p>	<p>[1] Shriver <i>et al.</i>, <i>Inorganic Chemistry</i>, 6^{ta} Edición, W.H. Freeman and Company, 2014, Cap. 4.</p> <p>[2] Housecraft y Sharpe, <i>Inorganic Chemistry</i>, 4^{ta} Edición, Pearson, 2012, Cap. 7, 9.</p> <p><u>Texto complementario:</u></p> <ul style="list-style-type: none"> ▪ Snoeyink and Jenkins, <i>Water Chemistry</i>, John Wiley & Sons, 1980.

Número	RA al que tributa	Nombre de la unidad	Duración en semanas
2	RA1, RA2, RA3	Reacciones de Oxidación-Reducción (REDOX)	5 semanas
Contenidos		Indicador de logro	
<p>2.1. Definición de reacciones de óxido-reducción.</p> <p>2.1.1. Estado de Oxidación.</p> <p>2.1.2. Concepto de semi-reacción.</p> <p>2.2. Equilibrio termodinámico en Reacciones de óxido-reducción.</p> <p>2.2.1. Definición de potencial Estándar.</p> <p>2.2.2. Escala de potenciales estándar y electrodos de referencia.</p> <p>2.2.3. Ecuación de Nernst.</p> <p>2.3. Diagramas de: Pourbaix (Eh-pH), Latimer, Frost y Ellingham.</p> <p>2.4. Ecuación de Faraday e introducción a la cinética electroquímica.</p>		<p>El/la estudiante:</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. Explica las definiciones y propiedades asociadas a sistemas redox. 2. Identifica las propiedades redox de un sistema dado, considerando propiedades ácido y base. 3. Resuelve problemas redox de casos aplicados a la industria y tecnología, considerando propiedades ácido y base. 4. Realiza experiencias de laboratorio guiadas para observar e interpretar experimentalmente reacciones redox y ácido y base. 5. Extrae conclusiones sobre el comportamiento de los sistemas redox y ácidos y base, a partir de los resultados experimentales. 6. Cumple, de manera cooperativa, las tareas y actividades comprometidas, considerando su rol dentro del equipo, formalidades de la entrega y organización del trabajo. 	
Bibliografía de la unidad		<p>[1] Shriver <i>et al.</i>, <i>Inorganic Chemistry</i>, 6^{ta} Edición, W.H. Freeman and Company, 2014, cap. 5.</p> <p>[2] Housecraft y Sharpe, <i>Inorganic Chemistry</i>, 4^{ta} Edición, Pearson, 2012, cap. 8.</p> <p><u>Texto complementario:</u></p> <ul style="list-style-type: none"> ▪ Bard y Faulkner, <i>Electrochemical Methods: Fundamentals and Applications</i>, 2^{da} Edición, John Wiley & Sons, 2001. 	

Número	RA al que tributa	Nombre de la unidad	Duración en semanas
3	RA2, RA3	Química de Coordinación	5 semanas
Contenidos		Indicador de logro	
<p>3.1. Definición de compuestos de Coordinación.</p> <p>3.2. Isomería de complejos.</p> <p>3.2.1. Isomería estructural.</p> <ul style="list-style-type: none"> ● Isomería de coordinación. ● Isomería de ionización. ● Isomería de enlace. <p>3.2.2. Estereoisomería.</p> <ul style="list-style-type: none"> ● Estereoisomería de posición o geométrica. ● Estereoisomería óptica. <p>3.3. Teoría de complejos.</p> <p>3.3.1. Teoría de enlace-valencia. 3.3.2. Teoría de Campo Cristalino.</p> <ul style="list-style-type: none"> ● Energía de estabilización de campo cristalino. ● Factores que determinan la magnitud del campo cristalino (tipo de ligando, serie de transición, densidad de carga). ● Serie espectroquímica. ● Efecto Jahn-Teller. ● Estabilidad cinética y termodinámica de complejos. ● Magnetismo en compuestos de coordinación. Color. Diagrama de Tanabe-Sugano. <p>3.3.3. Teoría de campo ligando. Teoría de orbitales moleculares.</p> <p>3.4. Aplicaciones de Química de Coordinación.</p> <ul style="list-style-type: none"> ● Ejemplos: disolución de sales, dureza del agua. Complexiometría, ● Colorantes, lixiviación, <i>metal organic frameworks</i>, 		<p>El/la estudiante:</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. Explica definiciones, teorías y propiedades de compuestos de coordinación. 2. Identifica las propiedades de una serie de compuestos de coordinación. 3. Resuelve problemas de química de coordinación aplicados a casos de la industria y tecnología. 4. Realiza experiencias de laboratorio guiadas para observar e interpretar experimentalmente propiedades y comportamiento de compuestos de coordinación. 5. Extrae conclusiones sobre el comportamiento de compuestos de coordinación, a partir de resultados experimentales. 6. Trabaja en las tareas y actividades comprometidas con su equipo, considerando formalidades de la entrega y organización del trabajo, en un clima de colaboración y consenso. 	

celdas solares líquidas u otros.	
Bibliografía de la unidad	<p>[1] Shriver <i>et al.</i>, <i>Inorganic Chemistry</i>, 6^{ta} Edición, W.H. Freeman and Company, 2014, cap. 8, 20.</p> <p>[2] Housecraft y Sharpe, <i>Inorganic Chemistry</i>, 4^{ta} Edición, Pearson, 2012, Cap. 20.</p> <p><u>Texto complementario:</u></p> <ul style="list-style-type: none"> ▪ Snoeyink and Jenkins, <i>Water Chemistry</i>, John Wiley & Sons, 1980. ▪ Basolo & Johnson, <i>Coordination Chemistry</i>, 2^{da} Edición, Science Reviews, 1986.

E. Estrategias de enseñanza - aprendizaje:

La metodología de enseñanza y aprendizaje es activo-participativa; se trabaja en clases con trabajo individual y grupal.

Entre las estrategias metodológicas que serán utilizadas se encuentran:

- **Clase expositiva.**
- **Resolución de problemas tipo**, con apoyo del cuerpo docente.
- **Modelación matemática** de sistemas de equilibrio termodinámico utilizando excel (tarear).
- **Laboratorios.**

F. Estrategias de evaluación:

Al inicio del curso el cuerpo académico a cargo informará sobre el tipo de evaluación a realizar, la cantidad y ponderaciones correspondientes.

La evaluación contempla las siguientes instancias:

Tipo de evaluación	Unidad / RA al que tributa	Ponderación
Control N°1	Unidad 1 - RA: 1-2	20%
Control N°2	Unidad 2- RA: 1-2	20%
Control N°3	Unidad 3- RA: 1-2	20%
Tareas (x 3) (*)	Cada Unidad tendrá una tarea	30%
Informe de Laboratorio N°1	Unidad 1- RA: 2-3	El promedio de los tres informes será el 10% nota final (**)
Informe de Laboratorio N°2	Unidad 2- RA: 2-3	
Informe de Laboratorio N°3	Unidad 3- RA: 2-3	

(*) Tarea de modelamiento matemático en Excel (que se resuelve parcialmente en clase auxiliar) por cada unidad temática.

(**) Solo en modalidad presencial. En modalidad online el 10% de la ponderación correspondiente a Laboratorios pasará a la ponderación de Nota de Control, es decir, el promedio de Controles equivale al 70% de la Nota Final del curso.

G. Recursos Bibliográficos:

Bibliografía obligatoria:

- [1] Shriver *et al.* (2014). *Inorganic Chemistry*, 6^{ta} Edición, W.H. Freeman and Company
 [2] Housecraft y Sharpe (2012) *Inorganic Chemistry*, 4^{ta} Edición, Pearson.

Textos complementarios:

- Cotton and Wilkinson (1976). *Basic Inorganic Chemistry*, John Wiley & Sons.
- Basolo & Johnson (1986). *Coordination Chemistry*, 2^{da} Edición, Science Reviews.
- Snoeyink and Jenkins (1980). *Water Chemistry*, John Wiley & Sons.

H. Datos generales sobre elaboración y vigencia del programa de curso:

Vigencia desde:	Otoño, 2021
Elaborado por:	Melanie Colet Lagrille - Mónica Soler Jaumá
Validado por:	CTD de Ingeniería Química, Biotecnología y Materiales (IQBM)
Revisado por:	Área de Gestión Curricular