

PRONTUARIO

TÍTULO DEL CURSO:	QUÍMICA INORGÁNICA
CODIFICACIÓN:	QUIM 4000
CANTIDAD DE HORAS/CRÉDITO:	Tres (3) horas de conferencia a la semana / tres (3) créditos
PRERREQUISITOS, CORREQUISITOS Y OTROS REQUIMIENTOS:	Prerrequisitos: QUIM 3002 – Química General II QUIM 3004 – Laboratorio de Química General II
DESCRIPCIÓN DEL CURSO:	
<p>Este curso trata de la discusión de la química inorgánica moderna: teoría del enlace covalente, estudio del estado sólido, la química de soluciones. Se enfatiza el estudio de los compuestos de coordinación, sus estructuras, enlaces, estabilidad y mecanismos de reacción y se consideran los métodos experimentales utilizados para estudiar la estructura y enlace de los compuestos inorgánicos. <i>Este curso se podrá ofrecer en modalidad presencial, híbrido o en línea.</i></p>	
OBJETIVOS DE APRENDIZAJE:	
<p>Al finalizar el curso los estudiantes podrán:</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. Describir, explicar o predecir la variación en las propiedades físicas y químicas de los elementos en función de su estructura electrónica. 2. Describir los rasgos principales de la estructura de los elementos y de compuestos inorgánicos moleculares, iónicos y macromoleculares típicos y la relación que guardan los rasgos estructurales con las propiedades físicas y químicas de estos. 3. Aplicar teorías de enlace apropiadas para predecir y explicar las propiedades y estructuras de los elementos y de compuestos inorgánicos moleculares, iónicos y macromoleculares típicos. 4. Describir la estructura de compuestos macromoleculares y predecir algunas de las propiedades espectroscópicas de éstos utilizando conceptos derivados de la teoría de grupos. 5. Escribir el nombre de sustancias inorgánicas típicas o dado el nombre, escribir la fórmula y describir la estructura correspondiente. 6. Describir los factores que determinan la estabilidad de sustancias inorgánicas típicas. 7. Describir las diversas técnicas experimentales que se utilizan para establecer la estructura de las sustancias inorgánicas. 8. Escribir algunas reacciones típicas de las sustancias inorgánicas, los mecanismos correspondientes y el tipo de evidencia experimental utilizada para elucidar los mecanismos propuestos. 9. Describir los usos, fuentes o métodos de preparación de sustancias inorgánicas típicas que tienen importancia comercial. 10. Correlacionar la importancia biológica de los elementos y algunas otras sustancias inorgánicas con sus rasgos estructurales o de reactividad. 	



LIBRO DE TEXTO PRINCIPAL:

Miessler, Gary L., Fischer, Paul J. and Tarr, Donald A., Inorganic Chemistry, 5th ed. Published by Pearson Education (2021) ISBN-13: 9780137518425

BOSQUEJO DE CONTENIDO Y DISTRIBUCIÓN DEL TIEMPO:

TEMA	DISTRIBUCIÓN DEL TIEMPO		
	Presencial	Híbrido	En Línea
1. Introducción a la química inorgánica	1 hora	1 hora (1 presencial)	1 hora
2. Organización de la Tabla Periódica y relación con estructura electrónica, Propiedades periódicas de los elementos: energía de ionización, afinidad electrónica, radios atómicos e iónicos, electronegatividad, números de oxidación, carácter metálico	3 horas	3 horas (2 a distancia y 1 presencial)	3 horas
3. Estructura de las formas alotrópicas de los elementos: no metales y metales	2 horas	2 horas (1 a distancia y 1 presencial)	2 horas
4. Teoría de enlace para formas moleculares: teoría de orbitales moleculares	2 horas	2 horas (1 a distancia y 1 presencial)	2 horas
5. Teoría de enlace metálico: teoría de bandas: conductores, semiconductores	1 hora	1 hora (1 presencial)	1 hora
6. Compuestos iónicos: nomenclatura, enlace iónico, características, estructuras iónicas típicas	3 horas	3 horas (2 a distancia y 1 presencial)	3 horas
7. Criterios para predecir estructura iónica: estequiometría, regla de la razón de los radios, carácter covalente relativo	2 horas	2 horas (1 a distancia y 1 presencial)	2 horas
Examen parcial 1	1 hora	1 hora (1 presencial)	1 hora
8. Factores energéticos en la formación de un compuesto iónico: ciclo de Born Haber, ecuación de Born Landé, ecuación de Kaspustinskii	2 horas	2 horas (1 a distancia y 1 presencial)	2 horas

9. Defectos en los compuestos iónicos: estequiométricos y no estequiométricos	1 hora	1 hora (1 presencial)	1 hora
10. Compuestos covalentes moleculares: estructuras de Lewis, carga formal, número de oxidación, nomenclatura	2 horas	2 horas (1 a distancia y 1 presencial)	2 horas
11. Teoría de orbitales de valencia y teoría de repulsión de los pares de electrones de Valencia, predicción de la geometría de los compuestos	2 horas	2 horas (1 a distancia y 1 presencial)	2 horas
12. Descripción de la geometría de moléculas utilizando sus propiedades de simetría: Teoría de grupo	2 horas	2 horas (1 a distancia y 1 presencial)	2 horas
13. Compuestos macromoleculares: silicatos	2 horas	2 horas (1 a distancia y 1 presencial)	2 horas
14. Complejos: conceptos generales: metales e iones metálicos, sistema, número de oxidación, ligandos comunes, denticidad, número de coordinación	1 hora	1 hora (1 presencial)	1 hora
15. Isomerismo	2 horas	2 horas (1 a distancia y 1 presencial)	2 horas
Examen parcial 2	1 hora	1 hora (1 presencial)	1 hora
16. Regla de los 18 electrones, complejos organometálicos, ligandos puentes Complejos de agrupamientos metálicos, nomenclatura	3 horas	3 horas (2 a distancia y 1 presencial)	3 horas
17. Teorías de enlace aplicadas a complejos: teoría de orbitales de valencia, Teoría del campo cristalino, teoría del campo ligante, teoría de orbitales Moleculares	3 horas	3 horas (2 a distancia y 1 presencial)	3 horas
18. Espectros y propiedades magnéticas de complejos	3 horas	3 horas (2 a distancia y 1 presencial)	3 horas
19. Reacciones de sustitución	3 horas	3 horas (2 a distancia y 1 presencial)	3 horas

20. Reacciones redox	2 horas	2 horas (1 a distancia y 1 presencial)	2 horas
Examen parcial 3	1 hora	1 hora (1 presencial)	1 hora
Total, de horas contacto	45 horas	45 horas (22 horas a distancia = 49% y 23 horas presencial = 51%)	45 horas

ESTRATEGIAS INSTRUCCIONALES:

Se podrán utilizar algunas de las siguientes:

Presencial	Híbrido	En línea
<ul style="list-style-type: none"> ♦ Conferencias del profesor ♦ Demostraciones ♦ Estudio independiente de temas asignados para la búsqueda en diferentes centros de recursos. ♦ Instrucción asistida por la tecnología. ♦ Lecturas ♦ Trabajos en grupo ♦ Tareas individuales ♦ Actividades de avalúo 	<ul style="list-style-type: none"> ♦ Módulos instruccionales en línea ♦ Videos instruccionales ♦ Tareas individuales ♦ Actividades de avalúo ♦ Actividades prácticas ♦ Conferencias grabadas y sincrónicas 	<ul style="list-style-type: none"> ♦ Módulos instruccionales interactivos ♦ Lecturas de artículos profesionales en línea ♦ Videos instruccionales ♦ Tareas individuales ♦ Actividades de avalúo ♦ Conferencias grabadas ♦ Reuniones sincrónicas

RECURSOS MÍNIMOS DISPONIBLES O REQUERIDOS:

RECURSO	PRESENCIAL	HÍBRIDO	EN LÍNEA
Cuenta en la plataforma institucional de gestión de aprendizaje (Ej. Moodle)	Institución	Institución	Institución
Cuenta de correo electrónico institucional	Institución	Institución	Institución
Computadora con acceso a internet de alta velocidad o dispositivo móvil con servicio de datos	Estudiante	Estudiante	Estudiante
Programados o aplicaciones: procesador de palabras, hojas de cálculo, editor de presentaciones	Estudiante	Estudiante	Estudiante
Cuenta en la plataforma CONNECT	Estudiante	Estudiante	Estudiante
Calculadora científica	Estudiante	Estudiante	Estudiante
Bocinas integradas o externas	No aplica	Estudiante	Estudiante
Cámara web o móvil con cámara y micrófono	No aplica	Estudiante	Estudiante
Servicio de Internet de alta velocidad	No aplica	Estudiante	Estudiante

TÉCNICAS DE EVALUACIÓN:

PRESENCIAL	HÍBRIDO	EN LÍNEA
Exámenes (3) 60.0%	Exámenes (3) 60.0%	Exámenes* (3) 60.0%
Pruebas Cortas 15.0%	Pruebas Cortas 15.0%	Pruebas Cortas* 15.0%
Examen Final 20.0%	Examen Final 20.0%	Examen Final* 20.0%
Asignaciones 5.0%	Asignaciones 5.0%	Asignaciones 5.0%
		*Exámenes requerirán el uso de Respondus Lockdown Browser and Respondus Monitor.
Total: 100%	Total: 100%	Total: 100%

MODIFICACIÓN RAZONABLE (ACOMODO RAZONABLE):

La Universidad de Puerto Rico (UPR) reconoce el derecho que tienen los estudiantes con impedimentos a una educación post secundaria inclusiva, equitativa y comparable. Conforme a su política hacia los estudiantes con impedimentos, fundamentada en la legislación federal y estatal, todo estudiante cualificado con impedimentos, tiene derecho a la igual participación de aquellos servicios, programas y actividades que están disponibles de naturaleza física, mental o sensorial y que por ello se ha afectado, sustancialmente, una o más actividades principales de la vida como lo es su área de estudios post secundarios, tiene derecho a recibir acomodos o modificaciones razonables. De usted requerir acomodo o modificación razonable en este curso, debe notificarlo al profesor sobre el mismo, sin necesidad de divulgar su condición o diagnóstico. De manera simultánea, debe solicitar a la Oficina de Servicios a Estudiantes con Impedimentos (OSEI) de la unidad o Recinto, en forma expedita, su necesidad de modificación o acomodo razonable.

INTEGRIDAD ACADÉMICA:

La Universidad de Puerto Rico promueve los más altos estándares de integridad académica y científica. El Artículo 6.2 del Reglamento General de Estudiantes de la UPR (Certificación Núm. 13, 2009-2010, de la Junta de Síndicos) establece que “la deshonestidad académica incluye, pero no se limita a: acciones fraudulentas, la obtención de notas o grados académicos valiéndose de falsas o fraudulentas simulaciones, copiar total o parcialmente la labor académica de otra persona, plagiar total o parcialmente el trabajo de otra persona, copiar total o parcialmente las respuestas de otra persona a las preguntas de un examen, haciendo o consiguiendo que otro tome en su nombre cualquier prueba o examen oral o escrito, así como la ayuda o facilitación para que otra persona incurra en la referida conducta”. Cualquiera de estas acciones estará sujeta a sanciones disciplinarias en conformidad con el procedimiento disciplinario establecido en el Reglamento General de Estudiantes de la UPR vigente.

Para velar por la integridad y seguridad de los datos de los usuarios, todo curso híbrido, a distancia y en línea deberá ofrecerse mediante la plataforma institucional de gestión de aprendizaje, la cual utiliza protocolos seguros de conexión y autenticación. El sistema autentica la identidad del usuario utilizando el nombre de usuario y contraseña asignados en su cuenta institucional. El usuario es responsable de mantener segura, proteger, y no compartir su contraseña con otras personas.

POLÍTICA Y PROCEDIMIENTOS PARA EL MANEJO DE SITUACIONES DE DISCRIMEN POR SEXO O GÉNERO EN LA UNIVERSIDAD DE PUERTO RICO:

«La Universidad de Puerto Rico prohíbe el discrimen por razón de sexo y género en todas sus modalidades, incluyendo el hostigamiento sexual. Según la Política y Procedimiento para el Manejo de Situaciones de Discrimen por Sexo o Género en la Universidad de Puerto Rico, Certificación Núm. 107, 2021-2022 de la Junta de Gobierno, si un estudiante está siendo o fue afectado por conductas relacionadas a hostigamiento sexual, puede: Reportar la situación, de forma confidencial, directamente a la Oficina de Título IX; Reportar la situación, de forma confidencial, a los recursos confidenciales para que éstos con su autorización, presenten la queja formal y se comience un proceso formal de investigación en la Oficina de Título IX o reportar la situación, de forma privada, a los denunciantes obligatorios quienes tienen la obligación de notificar al coordinador de Título IX».

DECLARACIÓN DE DIVERSIDAD:

La Universidad de Puerto Rico en Ponce acepta y respeta las diferencias individuales en las dimensiones de raza, etnia, género, orientación sexual, estatus socioeconómico, edad, diversidad funcional, creencias políticas y religiosas u otras ideologías. La Institución proveerá un ambiente seguro, positivo y de apoyo para la exploración de las múltiples dimensiones de diversidad, equidad e inclusión. (Certificación 2018-2019-28)

ACREDITACIÓN INSTITUCIONAL:

La Universidad de Puerto Rico en Ponce está acreditada por la *Middle States Commission on Higher Education*, 3624 Market Street, Philadelphia, PA 19104 (1-267-284-5000). Esta agencia está reconocida por el Departamento de Educación de los Estados Unidos y por el Consejo para la Acreditación de Educación Superior.

SISTEMA DE CALIFICACIÓN:

Porcentaje (%)	Nota
100-90	A
89-80	B
79-70	C
69-60	D
59-0	F

PLAN DE CONTINGENCIA EN CASO DE UNA EMERGENCIA:

En caso de surgir una emergencia o interrupción de clases, este será el plan de contingencia para continuar la actividad académica de este curso y sección: en este caso, nos comunicaremos a través del correo electrónico institucional, Moodle, Google Meet, Connect y/o TEAMS.

BIBLIOGRAFÍA:**Libros:**

- R. C. Maurya, Inorganic Chemistry, De Gruyter, 1st ed, India, 2021

Revistas:

- Journal of Chemical Education: List of issues. (1924-presente). <https://pubs.acs.org/loi/jceda8>

Diccionarios:

- Rumble, J. (Ed.). (2020). *CRC Handbook of Chemistry and Physics* (101 edición). CRC Press. ISBN: 978-0367417246

Módulos tutoriales:

- http://www.chem.ox.ac.uk/icl/heyas/structure_of_solids
- <http://www.chemcool.com>
- <http://chemed.chem.perdue.edu>
- <http://www.chemistry.emory.edu/pointgrp>

DOCUMENTO SUPLEMENTARIO DEL PRONTUARIO- VISIÓN, MISIÓN, METAS INSTITUCIONALES Y DEPARTAMENTALES:

En virtud de la Certificación Núm. 38-2009-2010 emitida por el Senado Académico de la Universidad de Puerto Rico en Ponce, se incluye la Visión, Misión, Metas Institucionales y Departamentales.

Visión Universidad de Puerto Rico en Ponce (*Certificación 2006-2007-52 Senado Académico*)

Ser el centro universitario de Puerto Rico que con más efectividad fomenta el desarrollo de las potencialidades de sus estudiantes para que contribuyan destacadamente al bienestar del País.

Misión Universidad de Puerto Rico en Ponce (*Certificación 2013-2014-49 Senado Académico*)

La Universidad de Puerto Rico es una institución dedicada al desarrollo intelectual, humanístico, científico y ético de sus estudiantes. Comprometida con la formación integral de ciudadanos y profesionales capacitados para contribuir a una sociedad global como líderes críticos, creativos, íntegros, encaminados al aprendizaje continuo y al servicio comunitario. Propicia en su entorno un acceso equitativo, un rigor académico, actividades educativas enriquecedoras, servicios de apoyo de calidad, que convergen en un egresado con un perfil de excelencia. La Universidad de Puerto Rico en Ponce promueve en todos sus quehaceres un ambiente democrático, solidario con la libertad académica, la excelencia, la integridad, el respeto, la tolerancia, la creación y la investigación.

Metas Institucionales (*Certificación 2008-2009-59 Senado Académico*)

- Desarrollar profesionales con los conocimientos, destrezas y disposiciones necesarias para contribuir responsablemente a su entorno social, cultural y ambiental.
- Ofrecer y desarrollar programas de estudio conducentes a grados asociados y bachilleratos, así como programas de traslado y otras experiencias educativas enriquecedoras atemperadas a las necesidades actuales de la sociedad.
- Cultivar el conocimiento a través de la creación, la investigación y la divulgación.
- Proveer oportunidades de desarrollo profesional a la facultad y al personal no docente para que éstos contribuyan a mejorar y mantener la calidad institucional.
- Fortalecer los servicios auxiliares a la docencia para propiciar un ambiente óptimo para la enseñanza y el aprendizaje.
- Brindar servicios de apoyo al estudiante que, en colaboración con la fase académica, le faciliten el ajuste a la vida universitaria, el enriquecimiento de la experiencia educativa y el éxito académico.
- Propiciar una articulación efectiva del quehacer universitario entre la administración, los estudiantes, los docentes, los no docentes y la comunidad externa para el desarrollo óptimo de los ofrecimientos académicos.
- Promover un proceso efectivo de planificación y asignación de recursos fundamentado en su misión y metas; y utilizar los resultados del avalúo institucional para el mejoramiento continuo.

Misión y objetivos departamentales: DEPARTAMENTO DE QUÍMICA Y FÍSICA

- Capacitar a los estudiantes en el análisis e interpretación de datos.
- Fortalecer en los estudiantes sus destrezas de comunicación oral y escrita en inglés y español.
- Fortalecer en los estudiantes sus destrezas de experimentación científica.
- Fortalecer en los estudiantes sus destrezas matemáticas.
- Fomentar en los estudiantes el pensamiento crítico.
- Capacitar a los estudiantes para el trabajo en equipo.
- Fomentar en los estudiantes la aplicación de reglas de seguridad en el laboratorio.
- Fortalecer en los estudiantes las destrezas de investigación.
- Darles a los estudiantes las herramientas necesarias para que continúen estudios conducentes al Bachillerato en Química o en Física.