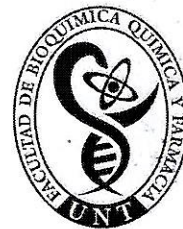




UNIVERSIDAD NACIONAL DE TUCUMAN
FACULTAD DE BIOQUIMICA QUIMICA Y FARMACIA
Dirección General Administrativa
Ayacucho 471 - T. E. 0054 381 4247752- Int. 7098
San Miguel de Tucumán – República Argentina
LAS MALVINAS SON ARGENTINAS



San Miguel de Tucumán,

21 SEP 2022

Expte. N° 50438-2018 / Ref.1-2022

VISTO:

Las presentes actuaciones por las cuales la **Srta. GÓMEZ, Cecilia** solicita prórroga de equiparación de materias en la Carrera de Lic. En Química (Plan 2011);

ATENTO:

A lo informado por el Departamento Alumnos; y

CONSIDERANDO:

Que se concede la prórroga de las asignaturas solicitadas por la **Srta. GÓMEZ, Cecilia**, prestando conformidad al respecto los Docentes de las respectivas Cátedras;

Que conforme a las atribuciones conferidas por el Art. 1º de la Resolución N° 196/1997 del Honorable Concejo Directivo de esta Facultad, corresponde a la Sra. Decana conceder las equivalencias de las asignaturas que solicitan, teniendo en cuenta que las mismas se encuentran en las disposiciones de la mencionada resolución;

Por ello,

LA DECANA DE LA FACULTAD DE BIOQUÍMICA, QUÍMICA Y FARMACIA

RESUELVE:

Art.1º) Conceder prórroga de equiparación de materias solicitada por la **Srta. GÓMEZ, Cecilia**, alumna de la Carrera de Lic. En Química (Plan 2011) por el término de 1 (un) año para el presente período lectivo.

Art.2º) Para conceder las equivalencias solicitadas por la **Srta. GÓMEZ, Cecilia**, alumna de esta Facultad, deberá rendir los puntos exigidos por las cátedras.

De: Ingeniería en Química de la Fac.
De Ciencias Exactas y Tecnología de
la Universidad Nacional de Tucumán

Con: Lic. En Química (Plan 2011)

- QUÍMICA ORGÁNICA I

- QUÍMICA ORGÁNICA I

TEMA 2: ESTRUCTURA Y PROPIEDADES FÍSICAS: Efectos de Hiperconjugación.

TEMA 6: DIENOS Y POLIENOS: Reactividad comparada con alquenos. Reacciones de adición electrofílica 1,2- y 1,4-. Control cinético y termodinámico. Reacciones de Diels-Alder.

TEMA 9: ISOMERÍA ÓPTICA: Completo.

TEMA 11: ÉTERES: Propiedades químicas. Éteres fenólicos. Epóxidos: Obtención. Reacciones.

RESOLUCIÓN N°: 0652 2022

FSS

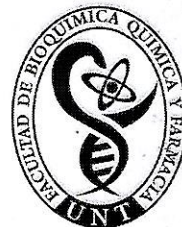
Dra. Carolina Serra Barcellona
Secretaría Académica
FAC. de BIOQUIMICA, QUIMICA Y FARMACIA - U.N.T.

NILDA LEONOR ARDILES
DIRECCIÓN GENERAL ADMINISTRATIVA
FAC. DE BIOQUIMICA, QUIMICA Y FARMACIA
UNIVERSIDAD NACIONAL DE TUCUMAN

Dra. MARIA INES GOMEZ
DECANA
FAC. BIOQUIMICA QUIMICA Y FARMACIA
UNIVERSIDAD NACIONAL DE TUCUMAN



UNIVERSIDAD NACIONAL DE TUCUMAN
FACULTAD DE BIOQUIMICA QUIMICA Y FARMACIA
Dirección General Administrativa
Ayacucho 471 - T. E. 0054 381 4247752- Int. 7098
San Miguel de Tucumán – República Argentina
LAS MALVINAS SON ARGENTINAS



////.2...

San Miguel de Tucumán,

21 SEP 2022

Expte. N° 50438-2018 / Ref.1-2022

- QUÍMICA ORGÁNICA II

- QUÍMICA ORGÁNICA II

TEMA 2: Compuestos difuncionales.

TEMA 3: Espectroscopía Ultravioleta y visible.

TEMA 4: Espectroscopía Infrarroja.

TEMA 5: Espectroscopía de Resonancia Magnética Nuclear.

TEMA 7: Compuestos Órgano azufrados.

TEMA 13: Introducción al diseño de Síntesis Orgánica.

- QUÍMICA GENERAL E INORGÁNICA

- QUÍMICA INORGÁNICA

UNIDAD 1: ENLACE QUÍMICO

Tipos de Enlace- Estructura de electrón punto- Enlace Covalente. Carga Formal- Resonancia- Teoría de la repulsión de los pares electrónicos de valencia (TREPEV) y geometría molecular- Enlaces simples y múltiples- Porcentaje de carácter iónico- Moléculas polares y no polares. Teoría de enlace químico: Teoría de enlace de valencia (EV) Hibridación- Teorías de orbitales moleculares (OM)- Diagrama de OM de moléculas diatómicas homonucleares y heteronucleares- Enlace metálico: Teorías - Conductores, semiconductores y superconductores. Fuerzas intermoleculares- El enlace hidrógeno.

UNIDAD 3: REACCIONES QUÍMICAS

Tipos de reacciones- Aplicaciones del principio de Le Châtelier- Reacciones de óxido-Reducción- Tabla de potenciales de reducción- Aplicaciones de la ecuación de Nernst- Diagrama de Latimer- Balanceo de ecuaciones iónicas y moleculares.

UNIDAD 4: PROPIEDADES PERIÓDICAS

La tabla periódica y la variación de las propiedades fisicoquímicas- Propiedades periódicas de óxidos e hidruros- Toxicidad de los compuestos- Estados de oxidación. Propiedades específicas de los elementos de transición: catalíticas, magnéticas, color de los compuestos, mecánicas, ópticas y químicas.

UNIDAD 5: COMPUESTOS DE COORDINACIÓN

Nomenclatura de los compuestos de coordinación- Tipos de ligandos- Quelatos- Geometría en los complejos- Teoría del enlace de valencia- Teoría del Campo Cristalino- Desdoblamiento en entornos octaédricos y tetraédricos- Energía de estabilización del campo del ligando- Serie espectroquímica.

UNIDAD 13: ELEMENTOS DE QUÍMICA BIOINORGÁNICA

Distribución y abundancia de los elementos en la naturaleza- Reglas de selección- Funciones biológicas con participación de iones metálicos- La química Bioinorgánica de los elementos más importantes- Mecanismos de toxicidad- Efectos de fisiológicos y aplicaciones farmacológicas de los complejos.

RESOLUCIÓN N°: 0652 2022

FSS

Dra. Carolina Serra Barcellona
Secretaría Académica
FAC. de BIOQUIMICA, QUIMICA Y FARMACIA - UNT

NILDA LEONOR JARDILES
DIRECTORA GENERAL ADMINISTRATIVA
FAC. DE BIOQUIMICA, QUIMICA Y FARMACIA

Dra. MARIA INES GOMEZ
DECANA
FAC. BIOQUIMICA QUIMICA Y FARMACIA
UNIVERSIDAD NACIONAL DE TUCUMAN



UNIVERSIDAD NACIONAL DE TUCUMAN
FACULTAD DE BIOQUIMICA QUIMICA Y FARMACIA
Dirección General Administrativa
Ayacucho 471 - T. E. 0054 381 4247752- Int. 7098
San Miguel de Tucumán – República Argentina
LAS MALVINAS SON ARGENTINAS



////.3...

San Miguel de Tucumán,

21 SEP 2022

Expte. N° 50438-2018 / Ref.1-2022

- MICROBIOLOGÍA GENERAL E INDUSTRIAL

- MICROBIOLOGÍA GENERAL

UNIDAD TEMÁTICA II: MICROORGANISMOS PROCARIOTAS.

-DIFERENCIACIÓN CELULAR. MORFOGENESIS. Endospora bacteriana.

Esporulación: cambios citológicos y fisiológicos. Aspectos regulatorios y genéticos. Propiedades del esporo. Formación de productos extracelulares. Germinación: procesos involucrados.

-CLASIFICACIÓN. Taxonomía. Conceptos. Rangos. Taxonomía clásica, numérica, molecular, inmunológica, química. Manual de Bergey. Características de los principales grupos de procariotas.

UNIDAD TEMÁTICA IV: VIRUS.

-CARACTERÍSTICAS GENERALES. Composición química. Simetría del capsido. Efectos de agentes físicos y químicos. Virus de animales y plantas. Interacción virus – huésped.

-BACTERIOFAGO. La partícula vírica. Morfología. Replicación del material genético. Ciclo lítico: etapas. Cuantificación. Virus bacterianos atenuados: Lisogenia. Mecanismo. Características de la célula lisogenizada.

UNIDAD TEMÁTICA V: CRECIMIENTO BACTERIANO.

-EFECTO DE FACTORES DEL AMBIENTE SOBRE EL CRECIMIENTO. Temperatura. Concentración de protones. Actividad de agua. Presión osmótica. Tolerancia. Potencial de oxidoreducción. Presión hidrostática. Radiaciones.

UNIDAD TEMÁTICA VI: CONTROL DE LOS MICROORGANISMOS.

-ANTIBIOSIS. Quimioterápicos. Antibióticos. Bacteriocinas. Microorganismos productores. Modo de acción. Resistencia. Evaluación de la acción antimicrobiana.

UNIDAD TEMÁTICA VIII: ECOLOGÍA MICROBIANA.

-BIOGEOQUÍMICA. Actividad de los microorganismos en el suelo y en el agua. Transformación de los compuestos de carbono, nitrógeno, azufre, fósforo. Ciclos. Microorganismos y polución. Biorremediación y tratamiento de efluentes.

-ECOLOGÍA. Conceptos y terminología. Selección y adaptación. Factores que contribuyen. Diversidad de especies. Colonización y sucesión. Especificidad y barreras de colonización. Interacciones de microorganismos con microorganismos, plantas y animales.

Art.3º) Comuníquese. Pase a Dirección Alumnos a sus efectos.

RESOLUCION N°: 0652 2022

FSS

Dra. Carolina Serra Barcellona
Secretaría Académica
FAC. de BIOQUIMICA, QUIMICA Y FARMACIA - UNT

Dra. MARIA INES GOMEZ
DECANA
FAC. BIOQUIMICA QUIMICA Y FARMACIA
UNIVERSIDAD NACIONAL DE TUCUMAN

NILDA LEONOR ARDILES
DIRECTORA GENERAL ADMINISTRATIVA
FAC. DE BIOQUIMICA, QUIMICA Y FARMACIA
UNIVERSIDAD NACIONAL DE TUCUMAN