



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,

17 AGO 2022

Expte. N° 50746-2019/Ref. 1-2022

VISTO:

Las presentes actuaciones por las cuales el **Sr. RODRIGUEZ, Jorge Emanuel**, solicita prórroga de equiparación de materias de la carrera de Lic. En Biotecnología (Plan 1998);

ATENTO:

A lo informado por el Departamento Alumnos; y

CONSIDERANDO:

Que se concede la prórroga de las asignaturas solicitadas por el **Sr. RODRIGUEZ, Jorge Emanuel**, prestando conformidad al respecto los Docentes de las respectivas Cátedras;

Que conforme a las atribuciones conferidas por el Art. 1 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 BIOQUIMICA, QUIMICA Y FARMACIA

RESUELVE:

Art. 1º)- Conceder prórroga de equiparación de materias solicitadas por el **Sr. RODRIGUEZ, Jorge Emanuel**, alumno de la Carrera de Lic. En Biotecnología (Plan 1998) por el término de 1 (un) año para el presente período lectivo.

Lic. En Biotecnología (Plan 1998)

Con: Lic. En Biotecnología (Plan 1998)

Para Equiparar:

-QUÍMICA GENERAL

-QUÍMICA GENERAL

Tema 3: Nociones de Adsorción y de Coloides

Tema 5: Ecuación de los Fluidos

-QUÍMICA INORGÁNICA

-QUÍMICA INORGÁNICA

UNIDAD 1: ENLACE QUIMICO

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.

RESOLUCIÓN N°:

0470 2022

FSS

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

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

Dra. MARIA INES GOMEZ
DECANA
FAC. DE 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



11 7 AGO 2022

////.2....

San Miguel de Tucumán,

Expte. N° 50746-2019/Ref. 1-2022

UNIDAD 2: SÓLIDOS

Enlace Iónico- sólidos cristalinos- Energía reticular- Polarizabilidad- Reglas de Fajans- Estructura cristalina- Tipos de empaquetamientos- Difracción de rayos X y determinación de estructuras cristalinas- Tipos de cristales: iónicos, covalentes, moleculares y metálicos- Sólidos amorfos: Vidrio- Cristales líquidos.

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 PERIODICAS

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 QUIMICA 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.

-BIOLOGÍA

-BIOLOGÍA

MULTIPLICACIÓN CELULAR Y REPRODUCCIÓN:

Ciclo Celular. Análisis de las fases del ciclo celular. Introducción al control del ciclo celular. Importancia biológica de la regulación. Ciclinas y quinasas dependientes de ciclinas. Punto de arranque o restricción, factor promotor de la fase S y M. Moduladores de la proliferación: factores de crecimiento y hormonas. Conceptos de muerte celular programada o apoptosis.

Art. 2º)- **Comuníquese.** Pase a Dirección Alumnos a sus efectos. -

RESOLUCIÓN N°: **0470 2022**
FSS

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

Dra. MARÍA INÉS GÓMEZ
DECANA
FAC. DE BIOQUIMICA QUIMICA Y FARMACIA
UNIVERSIDAD NACIONAL DE TUCUMAN

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