



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° 50283/2022

VISTO:

Las presentes actuaciones por las cuales la **Srta. PAZ, CECILIA JESUS** solicita readmisión en la carrera de Bioquímica (Plan 1990 – Asimilación 2007);

ATENTO:

A lo informado por el Departamento Alumnos; y

CONSIDERANDO:

Que de acuerdo con las atribuciones conferidas por el Art. 2º de la Resolución N° 0645/2009 del Honorable Consejo Directivo de esta Facultad, corresponde a la Sra. Decana conceder las equivalencias de las asignaturas que solicitan;

Por ello;

LA DECANA DE LA FACULTAD DE BIOQUÍMICA, QUÍMICA Y FARMACIA

RESUELVE:

Art.1º)- Readmitir a la **Srta. PAZ, CECILIA JESUS**, como alumna de la carrera de Bioquímica (Plan 1990 – Asimilación 2007) de las siguientes materias:

Materias aprobadas en la carrera de:
Bioquímica (Plan 1990 – Asimilación 2007)

Con: Bioquímica (Plan 1990 – Asimilación 2007)

- MATEMATICA I
- FISICA I
- MATEMATICA II
- FISICA II
- QUIMICA ORGANICA I
- QUIMICA ANALITICA I
- FISICOQUIMICA

- MATEMATICA I
- FISICA I
- MATEMATICA II
- FISICA II
- QUIMICA ORGANICA I
- QUIMICA ANALITICA I
- FISICOQUIMICA

Art.2º)- Para conceder las Equivalencias solicitadas por la **Srta. PAZ, CECILIA JESUS**, alumna de la carrera de Bioquímica (Plan 1990 – Asimilación 2007) deberá rendir los puntos exigidos por las cátedras:

RESOLUCION N°: 0474 2022
FSS

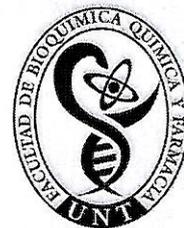
Dra. Carolina Serra Barcellona
Secretaria Académica
FAC. de BIOQUIMICA QUIMICA Y FARMACIA - U.

NILDA LEONOR ARDILES
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



////.2.....

San Miguel de Tucumán,

17 AGO 2022

Expte. N° 50283/2022

EQUIPARAR:

- QUIMICA GENERAL

- QUIMICA GENERAL

Tema 3: Nociones de Adsorción y de Coloides

Tema 5: Ecuación de Henderson- Hasselbach.

- QUIMICA INORGANICA

- QUIMICA INORGANICA

UNIDAD 1: ENLACE QUÍMICO

Tipos de enlace – Estructuras 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 – Teorías del enlace químico: Teoría de Enlace de Valencia (EV) – Hibridación – Teoría 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 2: SÓLIDOS

Enlace iónico – Sólidos cristalinos – Energía reticular – Polarizabilidad – Reglas de Fajans – Estructura cristalina – Tipos de empaquetamiento – 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 Chatelier – 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 de ligando – serie espectroquímica.

RESOLUCION N°:

0474 2022

FSS

Dra. Carolina Barra Barcellona
Secretaria Académica
FAC. de BIOQUIMICA, QUIMICA Y FARMACIA

NILDA LEONOR ARDILES
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



////.3.....

San Miguel de Tucumán,

17 AGO 2022

Expte. N° 50283/2022

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 fisiológicos y aplicaciones farmacológicas de los complejos.

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

RESOLUCION N°: 0474 2022
FSS


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


NILDA LEONOR ARDILES
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