



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 TUCUMAN,

21 SEP 2022

Expte. N° 50288/2021

**VISTO:**

Las presentes actuaciones por las cuales la **Srta. CARRIZO, Olivia del Valle**, solicita readmisión en la Carrera de Bioquímica (Plan 1990 – Asimilación 2007);

**ATENTO:**

Que de acuerdo con las atribuciones contribuidas conferidas por el Art. 2° 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 BIOQUIMICA, QUIMICA Y FARMACIA**

**RESUELVE:**

**Art. 1º)-** Readmitir a la **Srta. CARRIZO, Olivia del Valle**, 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)**

- MATEMÁTICA I

- MATEMÁTICA I

- FÍSICA I

- FÍSICA I

- FÍSICA II

- FÍSICA II

**Art. 2º)-** Para conceder las equivalencias solicitada por la **Srta. CARRIZO, Olivia del Valle**, alumna de la carrera de Bioquímica (Plan 1990 – Asimilación 2007), deberá rendir los puntos exigidos por las cátedras:

-QUÍMICA GENERAL

-QUÍMICA GENERAL

**Tema 3: Líquidos y Soluciones:** Nociones de Adsorción y de Coloides.

**Tema 5: Nociones de Equilibrio Iónico:** Ecuación de Henderson-Hasselbach.

-QUÍMICA INORGÁNICA

-QUÍMICA INORGÁNICA

**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.

**RESOLUCIÓN N°: 0656 2022**

FSS

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

**NILDA CECILIA ARRIBAS**  
 DIRECTORA 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 TUCUMAN,

21 SEP 2022

Expte. Nº 50288/2021

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 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 COORDINACION**

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 BIOINORGANICA**

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.-

**RESOLUCIÓN Nº: 0656 2022**

FSS

Dra. Carolina Serra Barcellona  
Secretaría 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. BIOQUIMICA QUIMICA Y FARMACIA  
UNIVERSIDAD NACIONAL DE TUCUMAN