



UNIVERSIDAD NACIONAL DE TUCUMÁN
FACULTAD DE BIOQUÍMICA, QUÍMICA Y FARMACIA

Ayacucho 471 - 4000 - San Miguel de Tucumán -
Tel. / Fax: 00 54 381 4248169 -
decbbf@unt.edu.ar



Expte. N° 52236-2016

20 DIC 2016

VISTO:

Las presentes actuaciones por las cuales la **Srta. María Constanza SIERRA**, solicita readmisión en la carrera de Farmacia;

ATENTO:

A lo informado por el Departamento Alumnos;

CONSIDERANDO:

Que de acuerdo a las atribuciones conferidas por el Art. 2° de la Resolución n° 0645/2009 del Honorable Consejo Directivo de esta Facultad, corresponde a la Señora Decana conceder las equivalencias de las asignaturas que solicitan, teniendo en cuenta que las mismas se encuentran establecidas mediante Resolución N° 619/2009 del HCD;

Por ello;

LA DECANA DE LA FACULTAD DE BIOQUÍMICA
QUÍMICA Y FARMACIA

RESUELVE:

Art.1°)- Readmitir a la **Srta. María Constanza SIERRA**, alumna regular de la Carrera de Farmacia (Plan 1990 Asimilación 2007) de las siguientes materias:

Materias Aprobadas en la Carrera de

Farmacia (Plan 1990)

- Matemática I
- Matemática II
- Física I
- Física II
- Química General
- **Para Equiparar:**
- Química Inorgánica

Con Farmacia (Plan 1990 Asimilación 2007)

- Con Matemática I
- Con Matemática II
- Con Física I
- Con Física II
- Con Química General
- Con Química Inorgánica

RESOL. N°

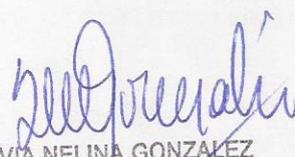
HHB



1425

2016


Dra. MARTA E. CECILIA de CASTILLO
SECRETARÍA ACADEMICA
FAC. DE BIOQUÍMICA, QUÍMICA Y FARMACIA
U.N.T.


SILVIA NELINA GONZALEZ
DECANA
FAC. BIOQUÍMICA, QUÍMICA y FARMACIA - UNT


NILDA LEONOR ARDILES
DIRECTORA GRAL. ADMINISTRATIVA
FAC. de BIOQ. QUÍMICA y FARMACIA
U.N.T.



////2

Expte. N° 52236-2016

20 DIC 2016

- UNIDAD 1: ENLACE QUÍMICO:

Carga Formal- Teoría de la repulsión de los pares electrónicos de valencia (TREPEV) y geometría molecular- Enlace simples y múltiples - Porcentaje de carácter iónico Moléculas polares y no polares. Teorías de enlace químico: Teoría del enlace de valencia (EV) - Teorías de orbitales moleculares (OM) - Diagrama de OM de moléculas diatómicas homonucleares y heteronucleares.

- UNIDAD 2: SÓLIDOS

Energía reticular - Polarizabilidad - Reglas de Fajans - Estructura cristalina - tipos de empaquetamiento - Difracción de rayos X y determinación de estructuras cristalinas

- UNIDAD 4: PROPIEDADES PERIÓDICAS: Propiedades específicas de los elementos de transición: catalíticas, magnéticas, color de los compuestos, mecánicas, ópticas y químicas.

- UNIDAD 5: COMPUESTOS DE COORDINACIÓN

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

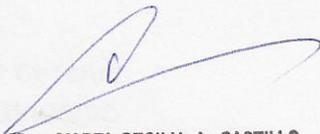
Distribución y abundancia de los Elementos en la naturaleza - Reglas de selección - Funciones biológicas con participación de iones metálicos.

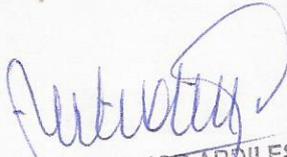
Art. 2º)- Pase a Dirección Alumnos a sus efectos.

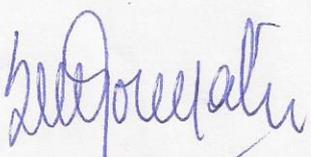
RESOL. N°

1425 2016

HHB


Dra. MARTA CECILIA de CASTILLO
SECRETARIA de ASUNTOS ACADÉMICOS
FAC. BIOQUÍMICA, QUÍMICA y FARMACIA
U.N.T.


NILDA LEONOR ARDILES
DIRECTORA GRAL. ADMINISTRATIVA
FAC. de BIOQ. QUÍMICA y FARMACIA
U.N.T.


SILVIA NELINA GONZALEZ
DECANA

FAC. BIOQUÍMICA, QUÍMICA y FARMACIA - UNT