



Expte. N° 51918-2016

30 NOV 2016

VISTO:

Las presentes actuaciones por las cuales la **Srta. María Fernanda TOMAS**, 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;

EL VICE DECANO A CARGO DEL DECANATO
 DE LA FACULTAD DE BIOQUÍMICA
 QUIMICA Y FARMACIA
RESUELVE:

Art.1°)- Readmitir a la **Srta. María Fernanda TOMAS**, 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
- Química Analítica I
- **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 Analítica I
- Con Química Inorgánica

RESOL. N° **1373 2016**

HHB

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

Dr. EDGARDO HUGO CURI
 VICE DECANO
 FAC. DE BIOQUÍMICA, QUÍMICA Y FARMACIA
 UNIVERSIDAD NACIONAL DE TUCUMÁN

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



UNIVERSIDAD NACIONAL DE TUCUMÁN
FACULTAD DE BIOQUÍMICA, QUÍMICA Y FARMACIA

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



30 NOV 2016

////2

Expte. Nº 51918-2016

- 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- Enlace simples y múltiples - Porcentaje de carácter iónico Moléculas polares y no polares. Teorías de enlace químico: Teoría del enlace de Valencia (EV).

- UNIDAD 2: SÓLIDOS

Tipos de cristales: iónicos, covalentes, moleculares y metálicos - sólidos amorfos: vidrio - Cristales líquidos.

- 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 12: METALES

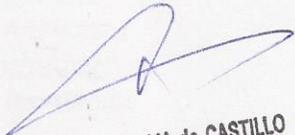
Métodos de obtención y de purificación de metales - Propiedades generales de los metales - Corrosión.

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

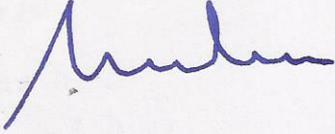
RESOL. Nº

1373 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.


Dr. EDGARDO HUGO CUTI
VICE DECANO
FAC. DE BIOQUÍMICA, QUÍMICA y FARMACIA
UNIVERSIDAD NACIONAL DE TUCUMÁN