



# 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](mailto:decbqf@unt.edu.ar)



22 ABR 2016

Expte. Nº 50454-2014

VISTO:

Las presentes actuaciones por las cuales la **Srta. Nora Elizabeth ALDERETE**, solicita equiparación de materias;

ATENTO:

A lo informado por el Departamento Alumnos;

CONSIDERANDO:

Que de acuerdo a las atribuciones conferidas por el Art. 2º de la Resolución nº 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 Nº 619/2009 del HCD;

Por ello;

LA DECANA DE LA FACULTAD DE BIOQUÍMICA  
QUÍMICA Y FARMACIA  
RESUELVE:

Art.1º)- Conceder equiparación de materias solicitada por la **Srta. Nora Elizabet ALDERETE**, 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 Orgánica I
- Química Analítica I
- Química Orgánica II
- Química Analítica II
- Fisicoquímica
- Anatomía Humana y Animales de Laboratorio
- Inglés Técnico I
- Botánica

#### **Con Farmacia (Plan 1990 Asimilación 2007)**

- Con Matemática I
- Con Física I
- Con Física II
- Con Química Orgánica I
- Con Química Analítica I
- Con Química Orgánica II
- Con Química Analítica II
- Con Fisicoquímica
- Con Anatomía Humana y Animales de Laboratorio
- Con Inglés Técnico
- Con Farmacobotánica

RESOL. Nº

HHB

0339

2016

Bra. MARTA E. CECILIA de CASTILLO  
SECRETARIA ACADEMICA  
FAC. DE BIOQUIMICA, QUIMICA Y FARMACIA  
U.N.T.

SILVIA NELINA GONZALEZ  
DECANA  
FAC. BIOQUIMICA, QUIMICA y FARMACIA - UNT

NILDA LEONOR ARDILES  
DIRECTORA GRAL. ADMINISTRATIVA  
FAC. de BIOQ. QUIMICA 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



22 ABR 2016

//////2 .....

Expte. N° 50454-2014

**Farmacia (Plan 1990)**

**Con Farmacia (Plan 1990 Asimilación 2007)**

**Para Equiparar:**

- Química General - Con Química General
- Matemática I
- Matemática II - Con Matemática II
- Química Inorgánica - Con Química Inorgánica
- **QUIMICA GENERAL** - **Con QUIMICA GENERAL**

**Debe rendir los siguientes temas exigidos por la Cátedra**

- **Tema 5:** Nociones de Equilibrio Iónico: Ecuación de Henderson - Hasselbach
- **MATEMATICA I**
- **MATEMATICA II** - **Con MATEMATICA I**
- **Integrales Impropias:** con integrandos que presentan discontinuidad infinita en algun punto del intervalo de integración.
- **UNIDAD IV:** Introducción a las ecuaciones diferenciales. Ecuaciones diferenciales ordinarias de primer orden y de primer grado con variables separables y con coeficientes homogéneos. Solución general y particular de una ecuación diferencial.
- **QUIMICA INORGANICA** - **Con QUIMICA INORGANICA**

**Debe rendir los siguientes temas exigidos por la Cátedra**

- **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- Enlace simples y múltiples - Porcentaje de carácter iónico Moleculas polares y no polares. Teorías de enlace químico: Teoría del 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.
- **UNIDAD 2: SOLIDOS**  
Enlace Iónico - sólidos cristalinos Energía reticular - Polariabilidad - 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 - solidos amorfos: vidrio - Cristales líquidos.
- **UNIDAD 3: REACCIONES QUIMICAS**  
Tipos de reacciones - Aplicaciones del principio de la Chatelier - reacciones de óxido reducción - Tabla de otencilae de reducción - Aplicaciones de la ecuación de Nernst - diagrama de Latimer - Balanceo de ecuaciones iónicas y moleculares.
- **UNIDAD 4: PROPIEDADES PERIODICAS:**  
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 ligando- Quelatos- Geometría en los complejos - Teoría del enlace de valencia - teoría del Campo cristalino - Dedoblamiento en entornos octaédricos y tetraédricos - Energía de estabilización del campo del ligando - serie espectroquímica.
- **UNIDAD 12- METALES:** Procesos Metalurgicos - Metales de obtención y de purificación de metales- Propiedades generales de los metales - Metales alcalinos, alcalinotérreos y metales del Grupo 13 y 14. Metales de transición - estado natural - Compuestos - Obtención, propiedades y usos - Alecciones - Corrosiones - Procesos Industriales mas importantes. Downs, Solvay, Hall y Altos Hornos.
- **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 mas importantes - Mecanismos de toxicidad - Efectos de fisiologicos y aplicaciones farmacológicas de los complejos.

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

RESOL. N°

HHB

0339  
Dra. MARTA E. CECILIA de CASTILLO  
SECRETARIA ACADEMICA  
FAC. DE BIOQUIMICA, QUIMICA Y FARMACIA  
U.N.T.

2016  
SILVIA NELINA GONZALEZ  
DECANA  
FAC. BIOQUIMICA, QUIMICA Y FARMACIA - UNT

NILDA LEONOR ARDILES  
DIRECTORA GRAL. ADMINISTRATIVA  
FAC. de BIOQ. QUIMICA y FARMACIA  
UNT.