



13 DIC 2016

Expte. N° 52047-2016

VISTO:

Las presentes actuaciones por las cuales la **Srta. Soledad Elizabeth ARCE**, 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. Soledad Elizabeth ARCE**, 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
- Química General
- Química Orgánica I
- **Para Equiparar:**
- Química Inorgánica


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

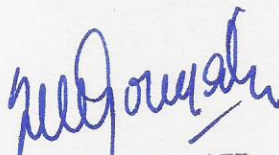
- Con Matemática I
- Con Matemática II
- Con Física I
- Con Química General
- Con Química Orgánica I
- Con Química Inorgánica

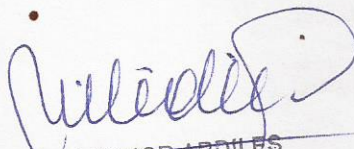
RESOL. N°

1403 2016

HHB

  
 Dra. 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.



13 DIC 2016

//// 2.....

Expte. Nº 52047-2016

- **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 Moléculas 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 - 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 4: PROPIEDAD ES 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 ligando- 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 12- METALES:** Procesos Metalúrgicos - 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 - Aleaciones - Correcciones - Procesos Industriales más 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 más importantes - Mecanismos de toxicidad - Efectos de fisiológicos y aplicaciones farmacológicas de los complejos.

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

RESOL. Nº 1403 2016

HHB

Dra. MARTA CECILIA de CASTILLO  
 SECRETARIA de ASUNTOS ACADEMICOS  
 FAC. BIOQUIMICA, QUIMICA y FARMACIA  
 U.N.T.

NILBA LEONOR ARDILES  
 DIRECTORA GRAL. ADMINISTRATIVA  
 FAC. de BIOQ. QUIMICA y FARMACIA  
 U.N.T.

Dra. SILVIA CECILIA GONZALEZ  
 DECANA  
 FAC. DE BIOQUIMICA, QUIMICA y FARMACIA  
 UNIVERSIDAD NACIONAL DE TUCUMAN