



20 DIC 2016

Expte. N° 52673-2016

VISTO:

Las presentes actuaciones por las cuales el **Sr. Emilio Augusto ALDERETE**, 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° Decana conceder las equivalencias de las asignaturas que solicitan, teniendo en cuenta que 0645/2009 del Honorable Consejo Directivo de esta Facultad, corresponde a la Señora 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 al **Sr. Emilio Augusto ALDERETE**, alumno 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 II
- Química Orgánica I
- Química Analítica I

Para Equiparar:

- Física I
- Química General
- Química Inorgánica

Con Farmacia (Plan 1990 Asimilación 2007)

- Con Matemática I
- Con Matemática II
- Con Física I
- Con Química Orgánica I
- Con Química Analítica I

- Física I
- Química General
- Con Química Inorgánica

RESOL. N°

1426 2016

HHB

Dra. MARTA E. CECILIA de CASTILLO
 SECRETARIA 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.



20 DIC 2016

//// 2.....

Expte. N° 52673-2016

- Física I

Con Física I

- Debe rendir los siguientes temas exigidos por la Cátedra

- Tema 3: Principios de Conservación

- Tema 4: Mecánica de los Fluidos

- QUIMICA GENERAL

Con QUIMICA GENERAL

- Debe rendir los siguientes temas exigidos por la Cátedra

- Tema 3: Líquidos y Soluciones: Nociones de Adsorción y de Coloides

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

- 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 - Polariabilidad - Reglas de Fajans - Estructura cristalina - tipos de empaquetamiento - Difracción de rayos X determinación de estructuras cristalinas Tipos de cristales - iónicos, covalentes, moleculares y metálicos - sólidos amorfos: vidrio - Cristales líquidos.

- UNIDAD 3: REACCIONES QUIMICAS

Tipos de reacciones - Aplicaciones del principio de la Chatelier - 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 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 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. N°

1426 2016

HHB

Dra. MARTA E. CECILIA de CASTILLO
 SECRETARÍA 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.