



Expte. Nº 50214-2014

21 AGO 2015

VISTO:

Las presentes actuaciones por las cuales la **Srta. Raquel Higinia Del Pilar LOPEZ**, 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
 QUIMICA Y FARMACIA

RESUELVE:

Art.1º)- Conceder equiparación de materias solicitada por la **Srta. Raquel Higinia Del Pilar LOPEZ**, alumna regular de la Carrera de Licenciatura en Biotecnología (Plan 1998) de las siguientes materias:

Materias Aprobadas en la Carrera de

Lic. en Biotecnología (Plan 1998)

- Matemática I
- Matemática II
- Física I
- Física II
- Inglés Técnico I
- Informatica

Para Equiparar:

- Química General
- Matematica I
- Matematica II
- Química Inorgánica

Debe rendir los siguientes puntos exigidos por las repectivas Cátedras:

Con Lic. en Biotecnología (Plan 1998)

- Con Matemática I
- Con Física I
- Con Física II
- Con Inglés Tecnico I
- Con Informática
- Con Química General
- Con Matemática II
- Con Química Inorgánica

RESOL. Nº
 HHB

0366 2015

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

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

Nilda Leonor Ardiles
 NILDA LEONOR ARDILES
 DIRECTORA GRAL. ADMINISTRATIVA
 FAC. de BIOQ. QUIMICA y FARMACIA
 U.N.T.



//////2

Expte N° 50214-2014

21 AGO 2015

- QUIMICA GENERAL

- Tema 3: Líquidos y Soluciones: Nociones de Adsorción y de Coloides
- Tema 5: Nociones de Equilibrio Iónico: Ecuación de Henderson - Hasselbach

- MATEMATICA I

- MATEMATICA II

- 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

- 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 enpaquetamiento - Difracción de rayos X y 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:

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 - Dobramiento 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°

HHB

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

0466 201

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.