



18 MAY 2015

Expte. Nº 50263-2014

VISTO:

Las presentes actuaciones por las cuales la **Srta. Nancy Noemi LEIVA**, 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. Nancy Noemí Leiva**, alumna regular de la Carrera de Bioquímica Plan 1990 Asimilación 2007) de las siguientes materias:

Materias Aprobadas en la Carrera de

Bioquímica (Plan 1990)

- Matemática I
- Matemática II
- Física I
- Física II
- Química Analítica I
- Química Analítica II
- Inglés Técnico I

Para Equiparar:

- Matemática II
- Química General
- Química Inorgánica

Debe rendir los siguientes puntos exigidos por las respectivas Cátedras:

Con Bioquímica (Plan 1990 Asimilación 2007)

- Con Matemática I
- Con Física I
- Con Física II
- Con Química Analítica I
- Con Química Analítica II
- Con Inglés Técnico

- Con Matemática II
- Con Química General
- Con Química Inorgánica

RESOL. Nº
 HHB



0201 2015

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

Silvia Nelina González

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.



18 MAY 2015

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

Expte. Nº 50263-2014

- QUIMICA INORGANICA

- Con 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 - Doblamiento en entornos octaédricos y tetraédricos - Energía de estabilización del campo del ligando - serie espectroquímica

- UNIDAD 13: ELEMENTOS DE QUIMICA BIOINORGANICA

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.

- QUIMICA GENERAL

Con QUIMICA GENERAL

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

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

- MATEMATICA II

Con MATEMATICA II

- **Integrales Impropias:** con integrandos que presentan discontinuidad infinita en algún 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.

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

RESOL. Nº
HHB

0201 2015

[Signature]

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

[Signature]

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

[Signature]
 NILDA LEONOR ARDILES
 DIRECTORA GRAL. ADMINISTRATIVA
 FAC. de BIOQ. QUIMICA y FARMACIA
 U.N.T.