

03 AGO 2015

Expte. N° 50186-2014

VISTO:

Las presentes actuaciones por las cuales el **Sr. Luis Eduardo ROBERTI**, solicita equiparación de materias;

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;

EL VICE DECANO A CARGO DEL DECANATO
 DE LA FACULTAD DE BIOQUÍMICA
 QUÍMICA Y FARMACIA
RESUELVE:

Art.1°)- Conceder equiparación de materias solicitada por el **Sr. Luis Eduardo ROBERTI**, alumno regular de la Carrera de Lic. en Química (Plan 1990) de las siguientes materias:

Materias Aprobadas en la Carrera de

Lic. en Química (Plan 1990)

- Matematica I
- Matemática II
- Fisica I
- Matematica I
- Matematica II
- Matematica III
- Fisica II
- Química Organica I
- Química Analítica I
- Química Organica II
- Química Analítica II
- Fisicoquímica
- Matematica III
- Matematica IV
- Matematica III

Con Lic. en Química (Plan 1990)

- Con Matematica I
- Con Física I
- Con Matematica II
- Con Fisica II
- Con Química Organica I
- Con Química Analítica I
- Con Química Organica II
- Con Química Analítica II
- Con Fisicoquímica
- Con Matematica III

RESOL. N°

0413 2015

HHB

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

Dr. EDGARDO HUGO CUTIN
 VICE DECANO
 FAC. DE BIOQUÍMICA, QUÍMICA Y FARMACIA
 UNIVERSIDAD NACIONAL DE TUCUMÁN

NILDA LEONOR ARBILES
 DIRECTORA GRAL. ADMINISTRATIVA
 FAC. de BIOQ. QUÍMICA y FARMACIA
 U.N.T.



03 AGO 2015

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

Expte. N° 50186-2014

- Matematica IV
- Informatica
- Fisica III
- Quimica Analitica III
- Quimica Tecnologica
- Estadistica Quimica
- Radioquímica
- Quimica Organica III
- Quimica Organica IV
- Ingles Tecnico I
- Ingles Tecnico II
- Fisicoquimica II
- Química Biologica I

- Con Matematica IV
- Con Informatica
- Con Fisica III
- Con Quimica Analitica III
- Con Quimica Tecnologica
- Con Estadistica Quimica
- Con Radioquimica
- Con Quimica Organica III
- Con Quimica Organica IV
- Con Ingles Tecnico I
- Con Ingles Tecnico II
- Con Fisicoquimica II
- Con Quimica Biologica I

Para Equiparar:

- Quimica General
- Quimica Inorganica
- Biología

- Con Quimica General
- Con Quimica Inorganica
- Con Biología

Debe rendir los puntos exigidos por las respectivas Catedras

- Química General

- Con Química General

- Tema 8: Nociones de Equilibrio Iónico: Ecuación de Henserson - Hassel bach

- Con Química Inorganica

- Química 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 multiples - Porcentaje de carácter iónico Moleculas polares y no polares. Teorias de enlace quimico: Teoria del enlace de valencia(EV) Hibridación - Teorias de orbitales moleculares (OM) - Diagrama de OM de moléculas diatomicas homonucleares y heteronucleares - Enlace metalico : teorias - 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 metalicos - solidos amorfos: vidrio - Cristales liquidos.

- UNIDAD 4: PROPIEDADES PERIODICAS:

Propiedades especificas de los elementos de transición: cataliticas, magnéticas, color de los compuestos, mecanicas, ópticas y químicas.

RESOL. N°

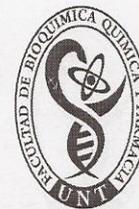
0413 2015

HHB

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

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

Dr. EDGARDO HUGO CUTIN
 VICE DECANO
 FAC. DE BIOQUIMICA, QUIMICA Y FARMACIA
 UNIVERSIDAD NACIONAL DE TUCUMAN



03 AGO 2015

////3.....

Expte. N° 50186-2014

- 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 QUÍMICA 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 fisiológicos y aplicaciones farmacológicas de los complejos.

- **Biología**

- **Con Biología**

- **Organización general de la Celula Eucariota**

- **Sistema de Endomenbranas**

- **Fijación y Transferencia de Energía**

- **Integración de las Celulas en Tejidos**

- **Multiplicación Celular y reproducción**

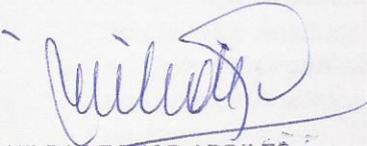
Art. 2°)- Pase a Dirección Alumnos a sus efectos.

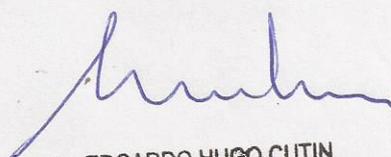
RESOL. N°

0413 2015

HHB


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


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


Dr. EDGARDO HUGO CUTIN
VICE DECANO
FAC. DE BIOQUIMICA, QUIMICA Y FARMACIA
UNIVERSIDAD NACIONAL DE TUCUMAN