



23 ABR 2015

Expte. N° 50237-2014

VISTO:

Las presentes actuaciones por las cuales el **Sr. Miguel Angel MORENO**, 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;

LA DECANA DE LA FACULTAD DE BIOQUÍMICA  
 QUÍMICA Y FARMACIA  
RESUELVE:

Art.1°)- Conceder equiparación de materias solicitada por el **Sr. Miguel Angel MORENO**, alumno 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 Orgánica I

**Para Equiparar:**

- Química General
- Matemática II
- 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 Orgánica I

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

RESOL. N°  
HHB

0147 2015

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.





23 ABR 2015

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

Expte. N° 50237-2014

**- 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**

- **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 multiples - Porcentaje de carácter iónico Moleculas polares y no polares. Teorías de enlace quimico: Teoría del enlace de valencia(EV) Hibridación - Teorías de orbitales moleculares (OM) - Diagrama de OM de moléculas diatómicas homonucleares y heteronucleares - Enlace metalico : 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 metalicos - solidos amorfos: vidrio - Cristales líquidos.

**- UNIDAD 3: REACCIONES QUIMICAS**

Tipos de reacciones - Aplicaciones del principio de la Chatelier - reacciones de óxido reducción - Tabla de otencilaes 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 - Dedobjamiento 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 mas 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

0147 2015

Dña. 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.

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