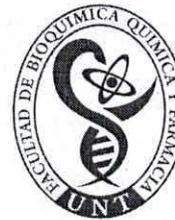




UNIVERSIDAD NACIONAL DE TUCUMAN
FACULTAD DE BIOQUIMICA QUIMICA Y FARMACIA
Dirección General Administrativa
Ayacucho 471 - T. E. 0054 381 4247752- Int. 7098
San Miguel de Tucumán – República Argentina



1983/2023 - 40 Años de Democracia

SAN MIGUEL DE TUCUMAN,

Expte. N° 51.707-2023

17 NOV 2023

VISTO:

Las presentes actuaciones por las cuales la **Srta. Julieta Sánchez**, solicita equiparación de materias en la carrera del Ciclo Básico de la Facultad de Bioquímica, Química y Farmacia de la Universidad Nacional de Tucumán;

ATENTO:

A lo informado por Dirección Alumnos de esta Unidad Académica;

Y CONSIDERANDO:

Que de acuerdo con las atribuciones conferidas por el Art. 2° de la Resolución N° 0645/2009 del Honorable Consejo Directivo de esta Facultad, corresponde a la Sra. Decana conceder las equivalencias de las asignaturas que se solicitan;

Por ello;

LA DECANA DE LA FACULTAD DE BIOQUIMICA, QUIMICA Y FARMACIA

RESUELVE:

Art.1º)- Conceder la equiparación de materias solicitada por la **Srta. Julieta Sánchez**, alumna de la Carrera del Ciclo Básico de la Facultad de Bioquímica, Química y Farmacia de la Universidad Nacional de Tucumán en las siguientes materias:

MATERIAS APROBADAS EN LA CARRERA DE:

Ingeniería Agronómica de la Facultad de Agronomía, Zootecnia y Veterinaria de la Universidad Nacional de Tucumán	Con	Ciclo Básico de la Facultad Bioquímica, Química y Farmacia de la Universidad Nacional de Tucumán
		MATEMÁTICA I
MATEMÁTICA	"	MATEMÁTICA II
FÍSICA GENERAL	"	FÍSICA I
		FÍSICA II
QUÍMICA ANALÍTICA Y AGRÍCOLA	"	QUÍMICA ANALÍTICA I
FISICOQUÍMICA	"	FISICOQUÍMICA

RESOLUCIÓN N°:

FSS

1009
2023
Carolina Serra
Dra. Carolina Serra Barcellona
Secretaria Académica
FAC. de BIOQUIMICA, QUIMICA Y FARMACIA - UNT

Nilda Legnora
NILDA LEGNORA ABDOLES
DIRECTORA GENERAL ADMINISTRATIVA
FAC. DE BIOQUIMICA, QUIMICA Y FARMACIA
UNIVERSIDAD NACIONAL DE TUCUMAN

Maria Ines Gomez
Dra. MARIA INES GOMEZ
DECANA
FAC. BIOQUIMICA QUIMICA Y FARMACIA
UNIVERSIDAD NACIONAL DE TUCUMAN



UNIVERSIDAD NACIONAL DE TUCUMAN
FACULTAD DE BIOQUIMICA QUIMICA Y FARMACIA
Dirección General Administrativa
Ayacucho 471 - T. E. 0054 381 4247752- Int. 7098
San Miguel de Tucumán – República Argentina



1983/2023 - 40 Años de Democracia

////.2....

SAN MIGUEL DE TUCUMAN,

17 NOV 2023

Expte. Nº 51.707-2023

Art. 2º)- Para conceder la equiparación solicitada por la **Srta. Julieta Sánchez**, la misma, deberá rendir los puntos exigidos por las siguientes cátedras:

QUÍMICA BÁSICA

Con

QUÍMICA INORGÁNICA

UNIDAD 1: ENLACE QUÍMICO

Tipos de enlace – Estructuras de electrón punto – Enlace Covalente – Carga formal – Resonancia – Teoría de la repulsión de los pares electrónicos de valencia (TREPEV) y geometría molecular – Enlaces simples y múltiples – Porcentaje de carácter iónico – moléculas polares y no polares – Teorías del enlace químico: Teoría de Enlace de Valencia (EV) – Hibridación – Teoría 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: SÓLIDOS

Enlace iónico – Sólidos cristalinos – Energía reticular – Polarizabilidad – Reglas de Fajans – Estructura cristalina – Tipos de empaquetamiento – 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 QUÍMICAS

Tipos de reacciones – Aplicaciones del principio de Le Châtelier – 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 los 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 ligandos – 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 de ligando – serie espectroquímica.

UNIDAD 7: AGUA

Estado natural – Estructura del agua y del hielo – Propiedades físicas y químicas – Agua potable – Dureza del agua – Purificación del agua – Ciclo del agua – El problema del agua en nuestro planeta.

UNIDAD 12: METALES

Procesos metalúrgicos – Métodos de obtención y de purificación de metales – Propiedades generales de los metales – Metales alcalinos, alcalinotérreos y metales del Grupo 13 y 14. Metales de transición – Estado natural – Compuestos – obtención, propiedades y usos – Aleaciones – Corrosión – Procesos industriales más importantes: Downs, Solvay, Hall y Altos Hornos.

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 más importantes – Mecanismos de toxicidad – Efectos fisiológicos y aplicaciones farmacológicas de los complejos.

RESOLUCIÓN Nº:

FSS

1009

2023

Dra. Carolina Serra Barcellona
Secretaria Académica
FAC. de BIOQUIMICA, QUIMICA Y FARMACIA - UNT

NILDA LEONOR ARDILES
DIRECTORA GENERAL ADMINISTRATIVA
FAC. DE BIOQUIMICA, QUIMICA Y FARMACIA
UNIVERSIDAD NACIONAL DE TUCUMAN

Dra. MARÍA INÉS GÓMEZ
DECANA
FAC. BIOQUIMICA QUIMICA Y FARMACIA
UNIVERSIDAD NACIONAL DE TUCUMAN



UNIVERSIDAD NACIONAL DE TUCUMAN
FACULTAD DE BIOQUIMICA QUIMICA Y FARMACIA
Dirección General Administrativa
Ayacucho 471 - T. E. 0054 381 4247752- Int. 7098
San Miguel de Tucumán – República Argentina



1983/2023 - 40 Años de Democracia

////3....

SAN MIGUEL DE TUCUMAN,

17 NOV 2023

Expte. Nº 51.707-2023

QUÍMICA BÁSICA

Con

QUÍMICA GENERAL

TEMA 2:

Gases: Unidad Completa.

TEMA 3:

Líquidos y Soluciones: Propiedades de los líquidos. Equilibrio líquido vapor. Presión de vapor. Diagramas de fases. Cambios de estado. Energías involucradas. Nociones de adsorción y coloides. Soluciones ideales. Ley de Raoult. Destilación fraccionada. Soluciones no ideales: desviaciones de la Ley de Raoult. Azeótropos.

TEMA 5:

Nociones de Equilibrio Iónico: Efecto de ion común. Soluciones de buffer: pH. Ecuación de Henderson Hasselbach.

TEMA 6:

Nociones de Electroquímica: Electroodos: tipos. FEM de una pila. Notación de pilas. Espontaneidad. Ecuación de Nernst. Potencial de celda y K de equilibrio.

TEMA 7:

Nociones de Termodinámica: Segunda ley. Entropía. Definición conceptual. Tercera ley. Energía libre. Criterio de espontaneidad. Cálculos.

TEMA 9:

Nociones de Cinética Química: Unidad completa.

TEMA 10:

Radiactividad: Unidad Completa.

Art. 3º)- Comuníquese. Pase a Dirección Alumnos a sus efectos. -

RESOLUCIÓN Nº:

1009 2023

FSS

Dra. Carolina Serra Barcellona
Secretaría Académica
FAC. de BIOQUIMICA, QUIMICA Y FARMACIA - UNT

NILDA LEONOR ABILES
DIRECTORA GENERAL ADMINISTRATIVA
FAC. DE BIOQUIMICA, QUIMICA Y FARMACIA
UNIVERSIDAD NACIONAL DE TUCUMAN

Dra. MARIA INES GOMEZ
DECANA
FAC. BIOQUIMICA QUIMICA Y FARMACIA
UNIVERSIDAD NACIONAL DE TUCUMAN