



637/75

Expte. n° 317/74

VISTO:

Estas actuaciones y el pedido de equivalencia de materias formulado a fojas 47 por la alumna Silvia Marina MARTINEZ; teniendo en cuenta lo informado por Dirección de Alumnos, como asimismo las opiniones emitidas en cada caso por los profesores de las respectivas materias; atento a lo aconsejado por el Departamento de Ciencias Naturales y en uso de las atribuciones conferidas por el artículo 57 de la Ley de Universidades Nacionales n° 20.654,

EL RECTOR NORMALIZADOR DE LA UNIVERSIDAD NACIONAL DE SALTA

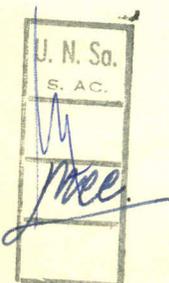
R E S U E L V E :

ARTICULO 1°.- Conceder a la alumna Silvia Marina MARTINEZ, equivalencia de/ las siguientes materias para la carrera de Profesorado en Ciencias Biológicas (Plan 1974), por las asignaturas que en cada caso se indica y que la recurrente aprobara en las Universidades Nacionales del Sur y Córdoba, según / comprobantes agregados a fojas 4,6,7 y 50 del presente expediente:

- BOTANICA GENERAL por "Botánica I"
- BIOLOGIA GENERAL por "Biología y Citología"
- INTRODUCCION A LA MATEMATICA por "Matemática I"
- INTRODUCCION A LA QUIMICA y QUIMICA INORGANICA por "Química General e // Inorgánica"
- ZOOLOGIA GENERAL e INVERTEBRADOS I por "Zoología de Invertebrados".

ARTICULO 2°.- Conceder equivalencia parcial en la asignatura QUIMICA ORGANICA del Profesorado en Ciencias Biológicas (Plan 1974), por la materia "Química Orgánica Fundamental" aprobada en la Universidad Nacional del Sur, debiendo la recurrente rendir examen teórico de los temas que se indican para obtener la equiparación total:

- 1.- REACTIVIDAD QUIMICA. Equilibrio química. Entalpía. Energía libre. Entropía. Velocidad de reacción. Molecularidad de una reacción. Reacciones entre iones. Acidos y bases. Factores que influyen en la reactividad química.
- 2.- ESTUDIOS NO CINETICOS DE MECANISMOS DE REACCION. Diagramas de energía. / Energía de activación. Complejo activado. Compuestos intermediarios. / Competencia entre complejo activado y compuesto intermediario.
- 3.- OXIMAS. Nomenclatura. Clasificación. Reacciones.
- 4.- QUINONAS Y QUINHIDRONAS. Nomenclatura. Estructura. Propiedades físicas. Reacciones. Términos importantes.



*Universidad Nacional de Salta*

637/75

Expte. n° 317/74

- 5.- HIDROXIALDEHIDOS E HIDROXICETONAS. Estructura. Nomenclatura. Interinfluencia de las funciones. Propiedades físicas. Reacciones químicas. Términos importantes.
- 6.- NITRODERIVADOS ALIFATICOS Y AROMATICOS. Estructura. Resonancia. Estudio y deducción del comportamiento químico de la función. Reacciones químicas, mecanismos. Propiedades físicas. Nomenclatura.
- 7.- NITROSO DERIVADOS ALIFATICOS Y AROMATICOS. Estructura. Nomenclatura. / Estudio y deducción del comportamiento químico de la función. Propiedades físicas. Reacciones químicas.
- 8.- ACIDOS SULFONICOS ALIFATICOS Y AROMATICOS. Estructura. Nomenclatura. / Estudio y deducción del comportamiento químico de la función. Reacciones químicas, mecanismos.
- 9.- ACIDO CARBONICO Y SUS DERIVADOS. Urea. O-derivados. N-derivados. Ureidos. Acidos alcohilbarbitúricos. Complejos de inclusión. Aminourea. Guanidina. Ión guanidinio.
- 10.- COMPUESTOS ORGANOMETALICOS. Estructura. Nomenclatura. Reacciones químicas, mecanismos. Términos importantes.
- 11.- COMPUESTOS ORGANICOS DE: Fósforo. Silicio. Clasificación. Generalidades.
- 12.- TERPENOS. Estructura. Regla del isopreno. Clasificación. Propiedades generales.
- 13.- ESTEROIDES. Clasificación. ESTEROLES. Estereoquímica. Colesterol. Ergosterol. Estigmasterol. Acidos biliares. Propiedades generales.
- 14.- TANINOS. Estructura. Propiedades. Clasificación. Taninos perogálicos. / Dépsidos. Flavotaninos.
- 15.- CAUCHO. Natural y sintético. Estructura. Propiedades generales.

ARTICULO 3º.- Conceder equivalencia parcial en la asignatura QUIMICA BIOLOGICA del Profesorado en Ciencias Biológicas aprobada en la Universidad Nacional de Córdoba, debiendo la recurrente rendir examen teórico de los temas que se indican para obtener la equiparación total:

- 1.- PIGMENTOS NO NITROGENADOS. Carotenoides. Flavonas. Antocianinas. Estructuras. Nomenclatura. Características.
- 2.- LA ENERGIA Y SUS TRANSFORMACIONES. Catálisis y energía de activación. Fijación y utilización de la energía.
- 3.- FUENTES DE ENERGIA. Organismos autótrofos. Organismos heterótrofos. Fotofosforilación cíclica y no cíclica. Formación del ATP, reacciones en que participa. Oxidaciones minerales. Distintos ejemplos. Sustancias artificiales que pueden integrarse en la cadena respiratoria. Aceptores artificiales





Universidad Nacional de Salta

637/75

les de electrones. Fases principales de la obtención de energía a partir de los alimentos según Krebs.

- 4.--HIDRATOS DE CARBONO. Rutas centrales. Rutas catabólicas. Rutas glicolíticas y fermentativas alternativas. Destino del piruvato. Formación de ácido láctico en el músculo. Formación de alcohol en levadura. Destino de la acetil-CoA. Otras rutas fermentativas en los microorganismos. Reacciones en que participa el acetaldehído activo. Reacciones que implican la formación directa de la acetil-CoA. Gluconeogénesis, enzimas que intervienen. Ciclo de los ácidos urónico, secuencia de reacciones. Interconversión de los monosacáridos.
- 5.-- PROTEINAS. Ciclo del nitrógeno en la naturaleza. Fijación del nitrógeno. Nitrificación. Desnitrificación. Asimilación del amoníaco. Ciclo del azufre en la naturaleza. Destino de los aminoácidos. Escisión y formación de los enlaces peptídicos. Aminoácidos esenciales y no esenciales. Poder calórico de los aminoácidos. Ciclo de la ureogénesis. Biosíntesis del ácido úrico. Destino del residuo no nitrogenado de los aminoácidos. Biosíntesis de la colina y transferencia de grupos metilos. Metionina activa. Reacciones de detoxificación.
- 6.-- ACIDOS NUCLEICOS. Inhibidores de la síntesis de purinas y pirimidinas, / mecanismos general.
- 7.-- BIOSINTESIS DE PROTEINAS. Inhibidores de la síntesis de purinas y pirimidinas, mecanismos general.
- 8.-- VITAMINAS. B₁, B₂, B₆, B₁₂, P-P (ácido nicotínico), Acido pantoténico, Biotina, Acido fólico, Vitamina C ó ácido ascórbico. Efectos por carencia. Provitaminas.

ARTICULO 4º.-- Hágase saber y siga a Dirección General Académica para su toma de razón y demás efectos.



Lic. MARIO CARLOS CASALLA
SECRETARIO ACADEMICO

C. P. N. FRANCISCO R. VILLADA
RECTOR NORMALIZADOR