

Salta, **16 DIC. 2019**

RESOLUCIÓN **Nº 708**

Expediente Nº 14207/19

VISTO las presentes actuaciones mediante las cuales la Srta. María Victoria CORONEL, solicita equivalencias de asignaturas aprobadas en la carrera de Licenciatura en Energías Renovables de la Facultad de Ciencias Exactas para la carrera de Ingeniería Industrial de esta Facultad; y

CONSIDERANDO:

Que la Srta. María Victoria CORONEL ingresó a la carrera de Ingeniería Industrial en el periodo lectivo 2019.

Que mediante Nota Nº 03368/19 solicita la revisión del programa de la asignatura "Química General", omitida oportunamente.

Que el Secretario Académico de la Facultad, solicita se giren las actuaciones para la Profesora Responsable de la cátedra para el análisis y consideración de lo requerido.

Que la Profesora, Dra. Norma B. MORAGA, emitió dictamen al respecto.

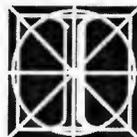
POR ELLO y en uso de las atribuciones que le son propias,

EL DECANO DE LA FACULTAD DE INGENIERIA

RESUELVE



ARTICULO 1º.- Otorgar EQUIVALENCIA PARCIAL a la Srta. María Victoria CORONEL, L.U. Nº 314812, alumna de la carrera de Ingeniería Industrial, en la asignatura aprobada en la carrera de Licenciatura en Energías Renovables de la Facultad de Ciencias Exactas, ambas carreras de esta Universidad, y que se detalla a continuación:



Expediente N° 14207/19

UNIVERSIDAD NACIONAL DE SALTA	UNIVERSIDAD NACIONAL DE SALTA – FACULTAD DE CIENCIAS EXACTAS	
INGENIERÍA INDUSTRIAL	LICENCIATURA EN ENERGÍAS RENOVABLES	APLAZOS REGISTRADOS
QUÍMICA GENERAL	Por ELEMENTOS DE FÍSICOQUÍMICA: Aprobada el 08/03/2018 con Nota SIETE (7), según consta en Libro 2A, Acta 0062, Folio 1.	NO REGISTRA
TEMAS COMPLEMENTARIOS: Tema 6: Ley diferencial de velocidad. Leyes integradas de velocidad. Teoría de las colisiones y del complejo activado. Efecto de la temperatura sobre la velocidad de reacción. Relaciones entre Kp y Kc. Estudio del equilibrio en sistemas gaseosos. Principio de Le Chatelier. Efectos producidos por las variaciones de la concentración y de la presión. Variación de la constante de equilibrio con la temperatura. Tema 7: a) Equilibrio ácido-base. Definiciones de ácido y base. Fuerza de ácidos y bases. Autoionización del agua. Definición y escala de pH. Equilibrio en varias etapas. Soluciones reguladoras. Hidrólisis de sales. Indicadores ácido-base. Titulaciones ácido-base. b) Equilibrio heterogéneo. Compuestos poco solubles. Constante del producto de solubilidad. Efecto del ión común sobre la solubilidad. Precipitación fraccionada. Tema 8: Aspectos cuantitativos de la Electrolysis. Leyes de Faraday. Efecto de las concentraciones (o presiones parciales) sobre los potenciales de electrodo. Ecuación de Nernst. Celdas de concentración. Relación entre k_{eq} y la f_{em} estándar de la celda.		

ARTICULO 2º.- Hágase saber, comuníquese a Secretaría Académica, a Dirección de Control Curricular, al Departamento Alumnos, a la Srta. María Victoria CORONEL y siga por Dirección de Alumnos para su toma de razón y demás efectos.

MM

RESOLUCIÓN FI

Nº 708

-D-2019.-

Dr. CARLOS MARCELO ALBARRACÍN
 SECRETARIO ACADÉMICO
 FACULTAD DE INGENIERIA UNSa

Ing. HECTOR RAÚL CASADO
 DECANO
 FACULTAD DE INGENIERIA – UNSa