

Universidad Nacional de Salta Facultad de Ciencias Naturales

Av. Bolivia 5150 – 4400 Salta República Argentina

> R- DNAT - 2016 - 0277 Salta, 15 de marzo de 2016 EXPEDIENTE Nº 10.293/2011

VISTAS:

Las presentes actuaciones relacionadas con el pedido de fs. 15, elevado por el alumno: Alejandro Emiliano Alauie – LU: 412.007; solicitando autorización para cursar la asignatura Fisiología Animal, correspondiente a la carrera Licenciatura en Ciencias Biológicas – Plan 2013 y;

CONSIDERANDO:

Que a fs. 7, obra Resolución DNAT-2011-0466, donde consta equiparación de materias desde la carrera Ingeniería en Recursos Naturales y Medio Ambiente Plan 2006 hacia la carrera Licenciatura en Ciencias Biológicas Plan 2004;

Que debido al cambio de plan de estudios corresponde que la Escuela se expida a los fines de análisis de la equiparación desde la aprobación original hacia la materia que corresponda del plan 2013;

Que a fs. 18, obra informe de Dpto. Planeamiento Pedagógico donde indica la situación académica en la que revista el alumno, adjuntando estado curricular de ambos planes en la carrera Licenciatura en Ciencias Biológicas;

Que a fs. 19/19vta., obra informe de la Comisión de Equivalencia indicando las asignaturas correspondientes a la equiparación, de acuerdo a lo solicitado por el alumno;

Que en virtud de lo expresado, corresponde emitir la presente de acuerdo a los términos indicados en su parte dispositiva;

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

LA DECANA DE LA FACULTAD DE CIENCIAS NATURALES

RESUELVE:

ARTICULO 1º: OTORGAR a favor del alumno ALAUIE, ALEJANDRO EMILIANO LU: 412.007, de la carrera Licenciatura en Ciencias Biológicas Plan 2013, la equiparación de las siguientes materias:

INGENIERIA EN RECURSOS NATURALES Y MEDIO AMBIENTE PLAN 2006	er el	LICENCIATURA EN CIENCIAS BIOLOGICAS PLAN 2013
Equiparación Total:		
Zoología General – nota: 5 (cinco) fs. 11	por	Zoología – nota: 5 (cinco) fs. 19vta.
Botánica General – nota: 5 (cinco) fs. 11	por	Botánica – nota: 5 (cinco) fs. 19vta.
Equiparación parcial:		
Química General: nota 7(siete) fs. 11	por	Química General – para acceder a la equiparación total deberá rendir las siguientes Unidades: Unidad 7: Reacciones Químicas.

Filename: R- DEC-2016-0277





Universidad Nacional de Salta Facultad de Ciencias Naturales

Av. Bolivia 5150 – 4400 Salta República Argentina

R- DNAT - 2016 - 0277

Salta, 15 de marzo de 2016

EXPEDIENTE Nº 10.293/2011

Reacciones sin transferencia de electrones (no redox). Clasificación. Neutralización. Masas equivalentes de ácidos, bases y sales. Soluciones normales de Ácidos, hidróxidos y Reacciones con transferencia de (redox). electrones Clasificación. electroquímica. Potenciales estándar. Agentes oxidantes y reductores. Igualación ecuaciones redox. Masas equivalentes de agentes oxidantes y reductores. Soluciones normales de agentes oxidantes y reductores. Soluciones normales de agentes oxidantes y reductores.

Unidad 9: Cinética Química.

Velocidades de reacción. Ley de velocidad de reacción. Orden de reacción. Vida media en un reactivo. Reacciones elementales. Molecularidad. Influencia de la temperatura sobre las velocidades de reacción. Ecuación de Arrhenius. Teoría de las colisiones. Perfil de reacción.

Unidad 10: Equilibrio Químico.

Reacciones reversibles. Condiciones de un sistema en equilibro. Constantes de equilibro. Relaciones entre ellas. Cociente de reacción. Aplicaciones de la constante de equilibrio. Factores que afectan un sistema en equilibrio. Principio de Le Chàtelier-Brown.

Unidad 11: Equilibrio Acido-Base.

Teoría acido-base de Arrhenius, de Bronsted-Lowry (protónica). Autoionizacion del agua. Escala de pH. Electrolitos fuertes. Cálculos de pH

Equilibrios acido-base en soluciones acuosas. Electrolitos débiles. Constantes de ionización para ácidos y bases débiles monopróticos. Calculo de pH, pOH, grado de ionización. Hidrolisis: Iones ácidos y básicos. Constantes de hidrolisis. Titulaciones. Indicadores acidobase. Disoluciones amortiguadoras.

Unidad 12: Electroquímica.

Celdas voltaicas o galvánicas. Elementos de una pila. Pila de Daniell. Tipos de electrodos. Electrolisis. Leyes de Faraday. Electrolisis de sustancias fundidas y en soluciones acuosas.

Unidad 13: Química Nuclear.

Naturaleza de las reacciones nucleares. Emisiones radiactivas. Desintegraciones

Filename: R- DEC-2016-0277



Universidad Nacional de Salta Facultad de Ciencias Naturales

Av. Bolivia 5150 – 4400 Salta República Argentina

R-DNAT - 2016 - 0277

Salta, 15 de marzo de 2016

EXPEDIENTE Nº 10.293/2011

	radiactivas. Medición de la radiactividad.
	Efectos biológicos de la radiación. Velocidad de
* '	desintegración nuclear. Aplicaciones de los
5	radionúclidos. Datación isotópica.
	Transmutaciones artificiales de los elementos.
i i	Fisión nuclear. Fusión nuclear.

ARTICULO 2º: CONSIDERESE AUTORIZADO a cursar en el segundo cuatrimestre del periodo lectivo 2016, la asignatura Fisiología Animal, por corresponder.

ARTICULO 2º: HAGASE saber a quien corresponda, gírese copia al alumno, y siga a Departamento de Planeamiento Pedagógico para su toma de razón y proceder a enviar notificación y demás efectos, publíquese en el Boletín Oficial de la Universidad Nacional de Salta.

DRA. MARIA MERCEDES ALEMAN SECRETARIA ACADEMICA FACULTAD DE CIENCIAS NATURALES MSC ADRIANA E ORTÍN VUJOVICH D E CA-NA FACULTAD DE CIENCIAS NATURALES

Filename: R- DEC-2016-0277