



Resolución de Decanato 415 / 2026 - TAR -UNSa

Reconocer el trabajo académico realizado por la Bach. Adriana Lilian DÍAZ en la asignatura Química General, de las carreras de Ingeniería y Tecnicatura Universitaria en Perforaciones

De: Tartagal - Secretaria Academica



Salta,
03/07/2026

VISTO

La participación activa de la Bach. Adriana Lilian DÍAZ, en su cargo Suplente C2 de Jefe de Trabajos Prácticos, dedicación Simple, de la asignatura Química Inorgánica, en el dictado de clases teóricas de la asignatura Química General, de las carreras de Ingeniería y Tecnicatura Universitaria en Perforaciones; y

CONSIDERANDO

Que el dictado de clases teóricas en la asignatura Química General se desarrolló durante el periodo lectivo 2.026.

Que fue necesario realizar la afectación de la Bach. DÍAZ para garantizar el normal desarrollo de las actividades académicas, dictado de clases y evaluación, de la cátedra mencionada de las carreras de Ingeniería y Tecnicatura Universitaria en Perforaciones.

Que corresponde emitir resolución de reconocimiento del trabajo realizado por la docente.

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

EL VICEDECANO

DE LA FACULTAD REGIONAL MULTIDISCIPLINAR TARTAGAL

RESUELVE

ARTÍCULO 1º.- RECONOCER el trabajo académico realizado por la Bach. **Adriana Lilian DÍAZ, DNI N° 14.402.726**, en su cargo **Suplente C2 de Jefe de Trabajos Prácticos, dedicación Simple**, de la asignatura **Química Inorgánica**, en el dictado de las siguientes clases teóricas de la asignatura Química General, de las carreras de Ingeniería y Tecnicatura Universitaria en Perforaciones, durante el período lectivo 2.026.

Unidades	Temas
1	Fundamentos de la Química: Materia y Energía. Estados de la materia. Cambios químicos y físicos. Sustancias, mezclas, elementos y compuestos. Átomos y moléculas. Unidades de medida. Densidad y Peso Específico. Calor y Temperatura. Transferencia y Medidas del calor.
2	Átomos, moléculas e iones: La teoría atómica, la estructura del átomo, número atómico, número de masa e isótopos. Moléculas e iones. Fórmulas químicas. Nomenclatura de los compuestos. Masa atómica. Masa molar de un elemento y número de Avogadro. Masa Molecular. Composición porcentual de los compuestos. Determinación de fórmulas moleculares. Reacciones y ecuaciones químicas. Reactivo limitante. Rendimiento de la reacción.
3	La teoría cuántica y la estructura electrónica de los átomos: Teoría cuántica de Planck. Teoría de Bohr del átomo de hidrógeno. Mecánica cuántica. Números cuánticos. Orbitales atómicos. Configuración electrónica. El principio de exclusión de Pauli. Regla de Hund. Reglas generales para asignar electrones a orbitales atómicos.
4	Periodicidad química y enlace químico: Desarrollo de la tabla periódica. Clasificación periódica de los elementos. Propiedades periódicas: radios atómicos, energía de ionización, radios iónicos, afinidad electrónica, electronegatividad. Enlaces químicos: Clases de enlaces químicos. Enlaces iónicos. Números de oxidación. Enlace covalente. Enlaces covalentes polares y no polares. Fórmulas de punto de Lewis. La regla del octeto. Puentes de Hidrógeno.
5	Gases: La atmósfera. La teoría cinética molecular. Presión atmosférica. Las Leyes de los Gases: Ley de



Resolución de Decanato 415 / 2026 - TAR -UNSa

Reconocer el trabajo académico realizado por la Bach. Adriana Lilian DÍAZ en la asignatura Química General, de las carreras de Ingeniería y Tecnicatura

Universitaria en Perforaciones

De: Tartagal - Secretaria Academica



Salta,
03/07/2026

	Boyle. Ley de Charles y Gay Lussac. Ley de Avogadro. La ecuación del gas ideal. La estequiometría de los gases. Ley de Dalton de las presiones parciales. La teoría cinética de los gases. Desviación del comportamiento ideal.
6	Líquidos y Sólidos: Descripción cinética molecular de líquidos y sólidos. El estado líquido: Viscosidad, tensión superficial, capilaridad, evaporación, presión de vapor, punto de ebullición, destilación. El estado sólido: Punto de fusión. Sublimación y presión de vapor de sólidos. Diagrama de fases. Sólidos amorfos y sólidos cristalinos, estructura de los cristales.
7	Soluciones: Solute y solvente. Tipos de soluciones. Soluciones de líquidos en líquidos. Soluciones de sólidos en líquidos. Unidades de concentración. Efecto de la temperatura en la solubilidad: La solubilidad de los sólidos y la temperatura. La solubilidad de los gases y la temperatura. Efectos de la presión en la solubilidad de los gases. Propiedades coligativas. Coloides.
8	Termodinámica: Principio de conservación de la energía. Equivalente mecánico del calor. Concepto de reversibilidad e irreversibilidad. Energía interna. Trabajo. Calor a presión constante. Funciones de Estado. Primera Ley de la termodinámica. Capacidad calorífica de los gases. Termoquímica. Ecuaciones termoquímicas. Calor de Combustión. Calor de formación. Calor de neutralización. Calor de disolución. Calor de dilución. Leyes de Lavoisier-Laplace y de Hess. Procesos espontáneos. Segunda Ley de la Termodinámica. Probabilidad termodinámica y entropía. Entropía y desorden molecular. Variación de la entropía a presión constante, a volumen constante y a temperatura constante. Energía libre.
9	Velocidades de reacción y Equilibrio Químico: Velocidades de reacción: Teoría de colisiones. Factores que regulan las velocidades de reacción. Equilibrio químico. Formas de expresar constantes de equilibrio. Relación entre cinética química y equilibrio químico. Factores que afectan el equilibrio químico. Principio de Le Chatelier. Catalizadores. Producto de solubilidad.
10	Ácidos y Bases: Ácidos y Bases: La teoría de Arrhenius. Ácidos fuertes y débiles. Bases fuertes y débiles. Ácidos y bases de Brönsted Lowry. Ácidos y bases de Lewis. La autoionización del agua. Escala de pH. Hidrólisis: sales en el agua. Amortiguadores. Control de pH. Titulaciones ácido-base.
11	Reacciones nucleares: Radioactividad Natural. Naturaleza de la radiación, partículas radioactivas. Efectos de la radiación sobre los tejidos humanos. Velocidad de desintegración radiactiva. Edad de las rocas. Edad de la materia Orgánica. Radioactividad artificial. Usos de los isótopos radiactivos. Fisión nuclear. Reactores nucleares. Fusión nuclear.

ARTÍCULO 2º.- HÁGASE SABER a la interesada y notifíquese a la Escuela de Perforaciones y a la Dirección de Docencia y Alumnos y al Departamento de Personal de la Facultad Regional Multidisciplinar Tartagal a sus efectos y publíquese.-


T.U.P. Adrián B. Ortega
SECRETARIO ACADÉMICO
ADMINISTRATIVO
FACULTAD REGIONAL
MULTIDISCIPLINAR TARTAGAL - U.N.S.a




Juan S. Escalante
VICEDECANO
Facultad Regional
Multidisciplinar Tartagal - U.N.S.a