



Ministerio de Cultura y Educación  
Universidad Nacional de San Luis  
Facultad de Química Bioquímica y Farmacia  
Departamento: Química  
Área: Química Física

(Programa del año 2014)  
(Programa en trámite de aprobación)  
(Presentado el 27/10/2014 13:44:46)

### I - Oferta Académica

Materia	Carrera	Plan	Año	Período
FISICOQUÍMICA	LIC. EN BIOTECNOLOGÍA	10/12 -CD	2014	2° cuatrimestre

### II - Equipo Docente

Docente	Función	Cargo	Dedicación
CURVALE, ROLANDO ANTONIO	Prof. Responsable	P.Adj Exc	40 Hs
ESTRADA, MARIO RINALDO	Prof. Colaborador	P.Tit. Exc	40 Hs
SPEDALETTI, CESAR ANTONIO	Prof. Colaborador	P.Adj Exc	40 Hs
MASUELLI, MARTIN ALBERTO	Responsable de Práctico	JTP Exc	40 Hs
VEGA HISSI, ESTEBAN GABRIEL	Auxiliar de Práctico	A.1ra Exc	40 Hs

### III - Características del Curso

Credito Horario Semanal				
Teórico/Práctico	Teóricas	Prácticas de Aula	Práct. de lab/ camp/ Resid/ PIP, etc.	Total
6 Hs	0 Hs	0 Hs	2 Hs	8 Hs

Tipificación	Periodo
B - Teoría con prácticas de aula y laboratorio	2° Cuatrimestre

Duración			
Desde	Hasta	Cantidad de Semanas	Cantidad de Horas
19/08/2014	21/11/2014	15	120

### IV - Fundamentación

Los contenidos de la asignatura han sido seleccionados, dentro del contexto del plan de estudio correspondiente, con el objeto de proveer la fundamentación teórica y experiencias de laboratorio, de los distintos aspectos fenomenológicos de la biología y la química, contribuyendo de esa manera a la formación científica básica del alumno. Para ello y con el objeto de lograr la adecuada articulación del programa, se han tenido en cuenta los fundamentos matemáticos, físicos y químicos que el alumno ha adquirido en las asignaturas previas, como así también los requerimientos de asignaturas posteriores. La termodinámica clásica constituye el eje temático de la asignatura (Temas 1-5), sobre esta base y desarrollando los conceptos correspondientes, se introduce el estudio de cinética química (Temas 6 y 7) y electroquímica (Temas 8 y 9)

### V - Objetivos / Resultados de Aprendizaje

El objetivo general de la asignatura es:

Al finalizar la materia el alumno será capaz de:

- 1.- realizar una correcta descripción, desde el punto de vista experimental, mediante el desarrollo de prácticas de laboratorio, de los distintos fenómenos fisicoquímicos estudiados en la materia.
- 2.- realizar la interpretación teórica correcta, en base a fundamentos fisicoquímicos matemáticos, de los aspectos fenomenológicos del apartado 1.

## VI - Contenidos

**TEMA 1: Termodinámica, introducción. Definición de términos. Magnitudes. La temperatura. Gases. Trabajo mecánico. Calor y capacidad calorífica. Primera Ley de la Termodinámica. Definición mecánica de calor. Casos especiales de la Primera Ley. Cambios de estados a volumen y presión constante. Experiencia de Joule. Relación entre  $C_p$  y  $C_v$ . Aplicaciones de la Primera Ley de la termodinámica. Cambios de entalpía ( $\Delta H$ , "D" significa delta): de reacción, de formación, de combustión, de solución, de vaporización y de fusión. Influencia de la temperatura sobre el cambio de entalpía en reacciones químicas y en procesos físicos.**

**TEMA 2: Segunda y Tercera Ley de la Termodinámica. La Segunda Ley y la función entropía. Cambio de entropía ( $\Delta S$ ) en un proceso espontáneo a T constante. ( $\Delta S$ ) en mezcla de gases ideales. La entropía y el equilibrio termodinámico. La interpretación molecular de la entropía. Entropías absolutas y la Tercera Ley de Termodinámica. Cálculo de cambios de entropía ( $\Delta S$ ).  $\Delta S$  en un cambio físico.**

**TEMA 3: Energía libre y Potencial Químico. La función energía libre. Variación de la energía libre con la presión y con la temperatura. Energía libre estándar. Cálculo de cambios de energía libre ( $\Delta G$ ). Potencial Químico. Sistemas abiertos. Expresiones del potencial químico para gases, líquidos y sólidos. Las interacciones moleculares y el coeficiente de actividad. Grado de avance. Energía libre y grado de avance. La afinidad química. Equilibrio material.**

**TEMA 4: Equilibrio Químico. Cambio de energía ( $\Delta G$ ) y grado de avance. La constante de equilibrio termodinámica ( $K_a$ ). La reacción química fuera del equilibrio, isoterma de reacción. Equilibrio químico en sistemas ideales, las constantes aparentes ( $K'$ ). Relación entre  $K_a$  y  $K'$ . Influencia de la presión y la temperatura sobre la constante de equilibrio. El Principio de Le Chatelier y la ecuación de Van t'Hoff. Variación de  $\Delta G^\circ$  con el pH y la temperatura. Cálculo de  $\Delta G$  bajo condiciones no estándar. La constante de equilibrio  $K'$  y la fijación del estado estándar. Reacciones acopladas. Equilibrio múltiple. Hidrólisis de ATP. Estado estacionario. Bioenergética. Fotoquímica.**

**TEMA 5: Equilibrio Físico. Condiciones para el equilibrio físico. La regla de las fases. Sistema de un componente. La ecuación de Clausius-Clapeyron. Aplicaciones al equilibrio líquido-vapor. Sistemas de dos componentes: soluciones líquidas. Termodinámica de soluciones ideales. La presión de vapor y la ley de Raoult. Solubilidad de los gases en líquidos y la Ley de Henry. Soluciones con más de un componente volátil. Solubilidad de un sólido en un líquido. Propiedades coligativas. Ascenso ebulloscópico, descenso crioscópico. Distribución de un soluto en solventes inmiscibles entre sí.**

**TEMA 6: Equilibrio Iónico. Constante de disociación del agua. Ácidos y bases. Fuerza de ácidos y bases. Balance de carga y materia. Ecuaciones para el cálculo de pH y pOH. Soluciones buffer. Valor buffer.**

**TEMA 7: Cinética química. Orden cinético y molecularidad. La constante específica de la velocidad de reacción. Las ecuaciones de velocidad y su tratamiento matemático. Aplicaciones a diferentes sistemas cinéticos: crecimiento bacteriano, radioactividad. Teorías de las velocidades de reacción. Influencia de la temperatura sobre la velocidad de reacción.**

**TEMA 8: Cinética de las reacciones enzimáticas. Cinética de saturación: la ecuación de Michaelis-Menten. Estudio de la inhibición enzimática competitiva, no competitiva e incompetitiva. Activación de las reacciones enzimáticas. Cooperatividad: enzimas alostéricas. Influencia del pH y de la temperatura.**

**TEMA 9 : Electrolitos en solución (Electroquímica iónica). Conductividad eléctrica en solución de electrolitos. Conductividad específica y conductividad equivalente. Teoría de la disociación de Arrhenius. Número de transporte y movilidades. Actividad Iónica. Teoría de Debye - Hückel.**

**TEMA 10: Celdas electroquímicas. Potencial de electrodo. Tipos de electrodos. Tipos de celdas electroquímicas. Termodinámica de las celdas electroquímicas. Influencia de la temperatura sobre la fuerza electromotriz (fem). Aplicación de medidas de fem: a) determinación del coeficiente de actividad; b) medidas de pH. Termodinámica de las oxidaciones biológicas.**

## **VII - Plan de Trabajos Prácticos**

### **a) TRABAJOS PRACTICOS DE AULA**

Resolución de problemas referidos a los temas teóricos de la asignatura durante el desarrollo de los mismos (Clases teórico-prácticas). Por tratarse de clases con modalidad teórico-práctica, el desarrollo de los conceptos teóricos va acompañado con la resolución de problemas de aula. De acuerdo con la Guía de TP de Aula el detalle de los mismos es el siguiente:

Nº 1: Resolución de problemas relativos a Primera Ley de la Termodinámica.

Nº 2: Resolución de problemas relativos a Segunda y Tercera Ley de la Termodinámica.

Nº 3: Resolución de problemas relativos a Energía Libre y Potencial Químico.

Nº 4: Resolución de problemas relativos a Equilibrio Químico.

Nº 5: Resolución de problemas relativos a Equilibrio Físico.

Nº 6: Resolución de problemas relativos a Cinética Química.

Nº 7: Resolución de problemas relativos a Cinética de las reacciones enzimáticas.

Nº 8: Resolución de problemas relativos a Electrolitos en solución (Electroquímica Iónica).

Nº 9: Resolución de problemas relativos a Celdas Electroquímicas.

### **b) TRABAJOS PRACTICOS DE LABORATORIO**

Antes de empezar el trabajo en el laboratorio el alumno deberá familiarizarse con los elementos de seguridad disponibles y seguir, rigurosamente, las indicaciones que figuran en la guía de trabajos prácticos junto con las correspondientes explicaciones del profesor a cargo.

Nº1: TERMOQUÍMICA, Calorimetría. Determinación del calor de neutralización de ácidos fuertes y débiles.

Nº2: EQUILIBRIO. Estudio de la solubilidad del benzoico en función de la temperatura y con la presencias de distintas sales.

Nº3: EQUILIBRIO FISICO: Sistemas heterogeneos. Agentes tensioactivos. CMC y propiedades fisicoquimicas.HLB balance hidrolifilico lipofilico.

Nº4: EQUILIBRIO IONICO: Determinacion del valor buffer.

Nº5: CINÉTICA QUÍMICA. Determinación conductimétrica y por titulación con retorno, de la cinética de hidrólisis de un éster.

Nº6: CINÉTICA ENZIMÁTICA. Invertasa. Extracción y determinación de su actividad. Reacción con sacarosa e inhibiciones.

Nº7: PROTEÍNAS: Separación con solventes, de distintas proteínas plasmáticas, a partir del suero sanguíneo. Espectroscopia UV para la determinación.

Nº8: EL MUNDO DE LOS SURFACTANTES. Saber hacer una formulación y valor de uso. Ejemplo de la formulación de un jabón en polvo y la producción industrial.

## **VIII - Regimen de Aprobación**

Requisitos necesarios para alcanzar el carácter de alumno regular:

Asistencia obligatoria al 75 % de las clases teórico-prácticas.

Aprobación del 100% de los trabajos prácticos de laboratorio que se realicen.

Aprobación de cuatro exámenes parciales. Una vez corregidas las evaluaciones son mostradas y analizadas con los alumnos a efectos de que los mismos verifiquen los errores cometidos. En estas evaluaciones parciales el alumno dispone de posibilidades de recuperación de acuerdo con la reglamentación vigente.

Alcanzadas las condiciones anteriores, el alumno adquirirá la condición de regular.

Examen Final, requerido para aprobar la asignatura:

El alumno regular deberá aprobar un examen final oral que se realizará dentro de los turnos establecidos por la Facultad de Química, Bioquímica y Farmacia según el calendario académico.

No se contempla la posibilidad de EXAMEN LIBRE.

## IX - Bibliografía Básica

- [1] C. A. PONCE y DOCENTES COLABORADORES DEL CURSO: Introducción a la Biofisiología. Apuntes de la Cátedra 2013.
- [2] SALAGER, J.L., El mundo de los Surfactantes, Cuaderno FIRP S311-A, Univ. de los Andes, Mérida-Venezuela.
- [3] AUBRI, J.M.; FORMULACION. FIRP S011-A. Univ. de los Andes, Mérida-Venezuela.
- [4] CURVALE, R.A.; Tratamiento de productos de las Bioreacciones. Concentración y Purificación.
- [5] CURVALE, R.A.; Separación de Proteínas plasmáticas. Identificación y cuantificación.
- [6] VEGA HISSI, E.G.; Invertasa: extracción, actividad, reacción e inhibición.
- [7] PETER ATKINS, JULIO DE PAULA: Química Física. 8a Edición. Editorial Médica Panamericana. Buenos Aires. 2008.
- [8] IRA N. LEVINE: Fisicoquímica. 4ta Edición. Volúmenes I y II. Mc Graw-Hill / Interamericana de España S.A. 1996.
- [9] P. W. ATKINS, C. A. TRAPP: Physical Chemistry. 5ta Edición. Oxford University Press. Oxford. 1994-1995.
- [10] DAVID W. BALL. Fisicoquímica. Internacional Thomson Editores S.A. (Thomson Learnig Inc.). México 2004.
- [11] A.M. HALPERN, Experimental Physical Chemistry. A laboratory textbook. Second Edition. Prentice Hall., 1997.
- [12] GUIA DE TRABAJOS PRACTICOS DE AULA DE LA CATEDRA, 2014.
- [13] GUIA DE TRABAJOS PRACTICOS DE LABORATORIO DE LA CATEDRA, 2014.
- [14] RAYMOND CHANG: Physical Chemistry with Applications to Biological Systems. 2da Edición. Maxwell MacMillan International Editions. 1997.
- [15] W.J. MOORE: Physical Chemistry. Prentice Hall Inc. 4° Ed.. 1972.
- [16] C. CASTELLAN: Fisicoquímica. Fondo Educativo Interamericano. S.A. 1976.
- [17] G.M. BARROW: Química y Física. Vol. I y II. De. Reverté. 1968.
- [18] J.G. MORRIS: A Biologist Physical Chemistry of life of sciences Freeman. 1973.
- [19] WASER JURG: Termodinámica Química Elemental. De. Reverté. 1972.
- [20] D.F. EGGER: Fisicoquímica. De. Limusa-Wiley S.A. Méjico. 1977.
- [21] SNEL. SHUMAN. SPENSER Y MOOS: Biophysical principles of structure and function. Eddison Wesley Inc. 1975.
- [22] BULL. HENRY B: An Introduction to physical biochemistry and aplications. J. Wiley and Sons. 1978.
- [23] R.A. ALBERTY Y DANIELS: Physical Chemistry. 5° De. 1980.
- [24] P. CHANG: Physical Chemistry wiht applications to biological, system. Mc-Millan. Publishing Co. Inc. 1977.
- [25] W.S. BREY: Physical Chemestry and its biologicals applications: Academic Press.
- [26] A.W. ADAMSON: A textbook of Physical Chemistry, Academic Press. 1979.

## X - Bibliografía Complementaria

- [1] P. W. ATKINS, C. A. TRAPP: Solutions Manual for Physical Chemistry. 5ta Edición. Oxford University Press. Oxford. 1994-1995.
- [2] A.W. ADAMSON: Problemas de Química-Física. Ed.Reverté. 1975.
- [3] GRIFFITHS Y THOMAS: Calculations in advenced Physical Chemistry. Ed.Arnoldt. 1962.
- [4] BARES, CERNY Y PICK: Collections of Problem in Physical Chemistry Pergamon Press.
- [5] E.A DAWES: Problemas Cuánticos en Bioquímica. Ed.Acribia.
- [6] AVERY Y SHAW: Cálculos Básicos en Química-Física. Ed.Reverté. 1963.
- [7] I.H. SEGEL: Biochemical Calculations. Y. Wiley. 1976.
- [8] K. J. LAIDLER: Cinética de Reacciones. I y II. Ed. Alhambra. 1966.
- [9] DANIELS, WILLIAMS, ALBERTY CORWEL: Experimental Physical Chemistry. Mac. Graw. Hill.
- [10] ARTHUR M. HALPERN: Experimental Physical Chemistry. A laboratory textbook. 2da Edición. Prentice-Hall, Inc. 1997.
- [11] ESTEBAN A. JÁUREGUI: Experimentos elementales de Química Física. 1ra. Edición. Editorial Fundación Universidad

UNSJ. 1999.

[12] J. ROSE: Advance Physical Chemistry Experiments. Sir. Isaac Pitman. 1962.

[13] SCHOEMAKER Y GARLAND: Experiments in Physical Chemistry. 1967.

[14] LIBRO DE EXCEL PARA INGENIEROS

[15] ISENHOUR T.L. Y JURIS P.C: Introduction to computer programming for chemist. Ed. Allyn y Bacon. Inc. 1972.

[16] KEMMENY J.G. Y KURTZ: Basic Programming. Ed. John Wiley and Sons. Inc. New York. 1971.

## **XI - Resumen de Objetivos**

Al desarrollar los temas que componen el programa del curso, el alumno será capaz de interpretar los diversos fenómenos que ocurren en sistemas químicos y biológicos, mediante la aplicación de los fundamentos fisicoquímicos.

## **XII - Resumen del Programa**

TEMA 1: Termodinámica. Primera Ley de la Termodinámica.

TEMA 2: La Segunda y La Tercera Ley de la Termodinámica.

TEMA 3: La Energía Libre y el Potencial Químico.

TEMA 4: Equilibrio Químico.

TEMA 5: Equilibrio Físico.

TEMA 6: Equilibrio Iónico

TEMA 7: Cinética Química.

TEMA 8: Cinética de las Reacciones Catalizadas por Enzimas

TEMA 9: Electrolitos en Solución

TEMA 10: Celdas Electroquímicas.

## **XIII - Imprevistos**

En caso de presentarse situaciones no previstas, los alumnos disponen de comunicación con los responsables del curso vía Internet.

## **XIV - Otros**

<b>ELEVACIÓN y APROBACIÓN DE ESTE PROGRAMA</b>	
	<b>Profesor Responsable</b>
Firma:	
Aclaración:	
Fecha:	