

UNIVERSIDAD NACIONAL DE RÍO CUARTO
FACULTAD DE CIENCIAS EXACTAS, FISICOQUÍMICAS Y NATURALES
DEPARTAMENTO DE QUÍMICA

CARRERA: Profesorado en Física

PLAN DE ESTUDIOS

ASIGNATURA: Introducción a la Fisicoquímica F

CÓDIGO: 2210

DOCENTE ENCARGADO: Dra. Susana Criado

CUERPO DOCENTE: Dra. Mariana Spesia
Dr. Cristian Lépori

AÑO ACADÉMICO: 2023

RÉGIMEN: Cuatrimestral

RÉGIMEN DE CORRELATIVIDADES:

<i>Aprobada</i>	<i>Regular</i>
	Química General (2209)

CARGA HORARIA TOTAL: 112 hs

TEÓRICAS-PRÁCTICAS: 100 horas

LABORATORIO: 12 horas

CARÁCTER DE LA ASIGNATURA: Cuatrimestral

A) CONTEXTUALIZACIÓN DE LA ASIGNATURA

Esta asignatura se dicta en el tercer cuatrimestre de la carrera de Profesorado en Física. El alumno debe tener regularizada Química General (2209).

El alumno ingresa a Introducción a la Fisicoquímica F con conceptos básicos-generales de química. En esta asignatura dichos conceptos son justificados desde un punto de vista fisicoquímico y abordados desde una visión fenomenológica

B) OBJETIVOS PROPUESTOS

En primera instancia se pretende que el alumno se familiarice con el punto de vista bajo el cual se estudian los sistemas en Fisicoquímica. Se puede resumir éste último concepto diciendo que, en general, el comportamiento fisicoquímico de un sistema se describe, en una determinada aproximación, por una ecuación matemática que se obtiene a través de un profuso trabajo experimental, teniendo cada una de sus partes un significado conceptual que debe tenerse bien claro para lograr la cabal interpretación del fenómeno bajo estudio.

Como segundo objetivo se intenta que el alumno, a partir del manejo de la información mínima necesaria esté capacitado para generar, por sí mismo, respuestas a problemas similares a los que podrían presentársele en el ejercicio de su futura profesión.

C) CONTENIDOS BÁSICOS DEL PROGRAMA A DESARROLLAR

Principios básicos de termodinámica: 1^{ra}, 2^{da} y 3^{ra} ley. Equilibrio físico. Azeótropos. Equilibrio químico. Potencial Químico. Fundamentos de electroquímica. Cinética química. Velocidad de reacción. Orden y molecularidad.

D) FUNDAMENTACIÓN DE LOS CONTENIDOS

A través de los conceptos básicos de Termodinámica se pretende que el alumno adquiera herramientas para predecir si un dado fenómeno, físico o químico, es *factible de ocurrir* bajo determinadas condiciones experimentales.

Los conocimientos de Cinética Química son impartidos para que el alumno pueda predecir *en qué tiempo* pueden ocurrir los fenómenos antes mencionados.

E) ACTIVIDADES A DESARROLLAR

Clases Teórico - Prácticas

Clases de Trabajos Prácticos de Laboratorio

F) NÓMINA DE TRABAJOS PRÁCTICOS

1. Termoquímica. Calor de neutralización.

2. Equilibrio físico. Determinación del calor de vaporización de un líquido.

3. Electroquímica. Ley de Nernst: cupla redox zinc-cobre.

G) HORARIOS DE CLASES

CLASES TEORICO–PRACTICAS: Martes de 8 hs a 11 hs.

Jueves de 8 hs a 11 hs.

PRÁCTICOS DE LABORATORIO: Viernes de 14 hs a 18 hs.

HORARIO DE CLASES DE CONSULTAS: Miércoles de 10 a 12 hs.

H) MODALIDAD DE EVALUACIÓN

En todos los casos las evaluaciones poseen carácter individual.

CONDICIONES DE REGULARIDAD

Tanto los prácticos de laboratorio como los 3 (tres) exámenes parciales deben ser aprobados en su totalidad, ya sea en primera instancia o en recuperaciones.

Para aprobar los exámenes parciales y los recuperatorios, el alumno deberá obtener, como mínimo, el 50% en cada tema evaluado.

El alumno puede recuperar hasta el 20 % de los laboratorios y hasta 3 (tres) parciales.

CONDICIONES DE PROMOCIÓN

No se considera dar promoción

EVALUACIÓN FINAL

En el examen final, de carácter oral, el alumno debe mostrar su capacidad para analizar sintéticamente e integrar los temas tratados durante el curso, utilizando como ejemplos diversos sistemas fisicoquímicos.

PROGRAMA ANALÍTICO

A) CONTENIDOS

PARTE A: Fundamentos Termodinámicos

TEMA I: La Primera. Ley de la Termodinámica. Variables Termodinámicas: presión, volumen y temperatura. Estados de equilibrio. Procesos reversibles e irreversibles. Energía. Calor y trabajo como formas de energía. Capacidades caloríficas. Funciones de estado. Energía interna y entalpía. Termoquímica.

TEMA II: Segunda y Tercera Ley de la Termodinámica. Procesos espontáneos. Entropía: significado. Dependencia de la entropía con la temperatura. La entropía y el cero absoluto. Energía libre: significado y utilidad. Criterios de equilibrio.

PARTE B: Equilibrios entre fases.

TEMA III: La regla de las fases. Diagrama de fases. Sistemas de un componente Ecuación de Clapeyron. Equilibrios fase condensada- gaseosa: Ecuación de Clausius-Clapeyron. Sistemas de varios componentes. Potencial químico: significado.

TEMA IV: Soluciones líquidas. La solución ideal y la ley de Raoult. Diagramas temperatura-composición: destilación de líquidos miscibles. Azeótropos. Las desviaciones de la idealidad. Concepto de actividad. Soluciones diluidas. Ley de Henry: solubilidad de gases en líquidos. Propiedades coligativas: ascenso ebulloscópico y descenso crioscópico. Presión osmótica.

PARTE C: Equilibrio químico

TEMA V: Energía libre y equilibrio químico. Constante de equilibrio. Isoterma de reacción. Dependencia de la constante de equilibrio con la temperatura. Equilibrios redox: el concepto de hemirreacción, balance de reacciones redox. Potenciometría y electrodos. Celdas galvánicas. La ecuación de Nernst y las celdas electroquímicas. Relación entre f.e.m., cambio de energía libre y constante de equilibrio para reacciones redox. Pares redox de importancia biológica.

TEMA VI: Equilibrios redox: el concepto de hemirreacción, balance de reacciones redox. Potenciometría y electrodos. Celdas galvánicas. La ecuación de Nernst y las celdas electroquímicas. Relación entre f.e.m., cambio de energía libre y constante de equilibrio para reacciones redox. Pares redox de importancia biológica.

PARTE D: Cinética Química

TEMA VII: Generalidades. Velocidades de reacción y su medida. Orden y molecularidad. Ecuación de Arrhenius. Teoría de colisiones y teoría del estado de transición. Reacciones complejas. Mecanismo. Concepto de estado estacionario.

B) CRONOGRAMA

Primer Parcial: Temas I y II. Trabajo Práctico I

Segundo Parcial: Temas III, IV y V. Trabajo Práctico II

Tercer Parcial: Temas VI y VII. Trabajo Práctico III.

C) BIBLIOGRAFÍA

- Glasstone, S., Lewis D. *Elementos de Química-Física*, 3º ed. Editorial Médico Quirúrgica. Buenos Aires (1969).
- Atkins P. W. *Química Física*, 6ta Edición, Ediciones Omega S. A., Barcelona (1999).
- Mahan, Bruce H. *Termodinámica Química Elemental*, Editorial: Reverte. Barcelona (1969).
- Chang, Raymond. *Química*. 9º ed. McGraw-Hill. México (2007).
- Angelini M. del Carmen, Baumgartner E., Benitez C., Bulwik, M. *Temas de Química General*. Versión ampliada. 2º ed. Editorial: Eudeba. Buenos Aires (1998).
- Barrow G. M. *Química Física*. Vol. 2. 2º ed. Editorial Reverte Barcelona (1972).
- Brown T. L, LeMay E., Bursten B. E. Burdge J. R. *Química: La Ciencia Central*. 11a ed. Pearson Educación, México (2009).
- Atkins & Jones. *Principios de Química: Los caminos del descubrimiento*. 3er. ed. Panamericana. Buenos Aires (2007).