

UNIDAD	IZTAPALAPA	DIVISION	CIENCIAS BASICAS E INGENIERIA	1 / 4
NOMBRE DEL PLAN LICENCIATURA EN QUIMICA				
CLAVE	UNIDAD DE ENSEÑANZA-APRENDIZAJE		CRED.	7
2141100	QUIMICA ANALITICA I		TIPO	OBL.
H.TEOR. 3.0	SERIACION		TRIM.	
H.PRAC. 1.0				

OBJETIVO(S) :

Objetivo General:

Que al final de la UEA el alumno sea capaz de:

Utilizar los conceptos básicos y métodos del método de Charlot para el estudio del comportamiento ácido-base de Bronsted en soluciones acuosas.

Objetivos Específicos:

Que al final de la UEA el alumno sea capaz de:

- Conocer y explicar la importancia de los diagramas de distribución de especies químicas, de los diagramas de zonas de predominio y de las escalas de predicción de reacciones en el estudio del equilibrio químico en disolución.
- Aplicar el método de Charlot al estudio del equilibrio químico en disoluciones acuosas y determinar cuantitativamente las condiciones de equilibrio de un sistema.
- Seleccionar e interpretar los métodos de análisis químico cualitativo y cuantitativo que involucran equilibrios ácido-base de Bronsted.
- Utilizar los conceptos y métodos estudiados en el curso en la evaluación de la importancia de los equilibrios ácido-base y el pH en otros procesos fisicoquímicos (tales como síntesis, separación, protección, etc.).

CONTENIDO SINTETICO:

1. Conceptos básicos de termodinámica de sistemas reaccionantes y de soluciones.



UNIVERSIDAD AUTONOMA METROPOLITANA

APROBADO POR EL COLEGIO
ACADEMICO
EN SU SESION NUM. 343

EL SECRETARIO DEL COLEGIO

