



UNIDAD	IZTAPALAPA	DIVISION	CIENCIAS BASICAS E INGENIERIA	1 / 4
NOMBRE DEL PLAN LICENCIATURA EN QUIMICA				
CLAVE	UNIDAD DE ENSEÑANZA-APRENDIZAJE		CRED.	7
2141091	QUIMICA INORGANICA I		TIPO	OBL.
H.TEOR. 3.0	SERIACION		TRIM.	4IV-VI
H.PRAC. 1.0	2140008			

OBJETIVO(S) :

Objetivo General:

Al final de la UEA el alumno será capaz de:

Comprender los fundamentos de la química inorgánica: periodicidad, simetría molecular, teorías del enlace químico, química ácido/base y redox.

Objetivos Específicos:

Al final de la UEA el alumno será capaz de:

- Comprender las propiedades atómicas y su periodicidad.
- Comprender los conceptos de simetría molecular y aplicarlos al análisis de la simetría puntual molecular de las moléculas inorgánicas.
- Comprender las teorías del enlace químico y aplicarlas a compuestos inorgánicos.
- Identificar las características, las reacciones y las propiedades de los ácidos y bases.
- Aplicar los conceptos, modelos y principios fisicoquímicos de las reacciones de oxidación-reducción en moléculas inorgánicas.

CONTENIDO SINTETICO:

1. Propiedades periódicas de los elementos.
 - 1.1 Conceptos de valencia, estados de oxidación y carga formal.
 - 1.2 Las configuraciones electrónicas de valencia.
 - 1.3 Las reglas de Slater, escudamiento y carga nuclear efectiva.
 - 1.4 Tipos de radios y sus tendencias periódicas: atómico, iónico, covalente, metálico y de van der Waals.



UNIVERSIDAD AUTONOMA METROPOLITANA

ADECUACION
PRESENTADA AL COLEGIO ACADEMICO
EN SU SESION NUM. 366

EL SECRETARIO DEL COLEGIO,

