



Casa abierta al tiempo

UNIVERSIDAD AUTONOMA METROPOLITANA

PROGRAMA DE ESTUDIOS

UNIDAD	LERMA	DIVISION	CIENCIAS BIOLÓGICAS Y DE LA SALUD	1 / 2
NOMBRE DEL PLAN LICENCIATURA EN BIOLOGIA AMBIENTAL				
CLAVE	UNIDAD DE ENSEÑANZA-APRENDIZAJE		CRED.	6
5321003	NOMENCLATURA DE COMPUESTOS INORGANICOS		TIPO	OPT.
H.TEOR.	3.0	SERIACION	TRIM.	V-XII
H.PRAC.	0.0		AUTORIZACION	

OBJETIVO (S) :

Objetivo General:

Al final de la UEA el alumno será capaz de:

Utilizar las propiedades periódicas de los elementos para la identificación, escritura y formulación de compuestos inorgánicos comunes.

Objetivos Parciales:

Al final de la UEA el alumno será capaz de:

1. Conocer la clasificación como metales y no metales de los elementos de la tabla periódica.
2. Identificar los tipos de compuestos inorgánicos que existen.
3. Conocer un método para calcular los estados de oxidación de los elementos en un compuesto.
4. Asociar la escritura, asignación de nombre y formulación de diferentes compuestos inorgánicos basándose en su posición dentro de la tabla periódica.

CONTENIDO SINTETICO:

1. Clasificación de los elementos de la Tabla Periódica: Metales y No metales.
2. Estados de oxidación como una propiedad periódica para la nomenclatura de compuestos inorgánicos.
3. Fundamentos de nomenclatura: reglas generales para la escritura de compuestos.
4. Tipos de compuestos inorgánicos: Óxidos, Hidruros, Ácidos, Hidróxidos y Sales.
5. Nomenclatura de Óxidos: óxidos metálicos, óxidos no metálicos y superóxidos.
6. Nomenclatura de Ácidos e hidróxidos.
7. Nomenclatura de sales: sales binarias, oxisales y sales complejas



Casa abierta al tiempo

UNIVERSIDAD AUTONOMA METROPOLITANA

ADECUACION
PRESENTADA AL COLEGIO ACADEMICO
EN SU SESION NUM. 489

Norma Tondero López
EL SECRETARIO DEL COLEGIO

NOMBRE DEL PLAN	LICENCIATURA EN BIOLOGIA AMBIENTAL	2 / 2
CLAVE	5321003	NOMENCLATURA DE COMPUESTOS INORGANICOS

(compuestos de coordinación).

MODALIDADES DE CONDUCCION DEL PROCESO DE ENSEÑANZA-APRENDIZAJE:

Al inicio del trimestre, el profesor presentará a los alumnos los objetivos, el programa y la bibliografía del curso.
Las sesiones son teórico-prácticas con la resolución de ejercicios durante cada sesión. El profesor apoya con la resolución de dudas durante el trabajo en clase.

MODALIDADES DE EVALUACION:

Evaluación global:

- La evaluación global consistirá de, al menos tres evaluaciones periódicas.
- Adicionalmente se podrán tener tareas, elaboración de proyectos y otras actividades.
- El profesor ponderará el peso de cada actividad, definiéndolo desde el principio del trimestre y lo comunicará a los alumnos.

Evaluación de Recuperación:

Admite evaluación de recuperación. Se realizará mediante una evaluación terminal o una evaluación complementaria que tendrá como objetivo que el alumno demuestre el haber alcanzado aquellos objetivos de la unidad enseñanza-aprendizaje, que no fueron cumplidos mediante la evaluación global.

Para tener derecho de evaluación de recuperación, el alumno deberá haber cursado la UEA al menos una vez.

BIBLIOGRAFIA NECESARIA O RECOMENDABLE:

BIBLIOGRAFÍA NECESARIA:

1. Espirella G. A. (2002) Lenguaje químico inorgánico: la nomenclatura UIQOA, fácil y divertida.
2. Chang R. (2013) Química General. 11a Edición. México: McGraw Hill.

BIBLIOGRAFÍA RECOMENDABLE:

1. Rosenberg, J. L., Epstein, L. M., Krieger, P. J. (2014). Química Schaum. Décima Edición. México: Ma GrawHill Interamericana.
2. Brown, T.L.(2004). Química La Ciencia Central, Prentice Hall, Novena Edición.



UNIVERSIDAD AUTONOMA METROPOLITANA

Casa abierta al tiempo

ADECUACION
PRESENTADA AL COLEGIO ACADÉMICO
EN SU SESION NUM. 489

Norma Tondero López
EL SECRETARIO DEL COLEGIO