



Casa abierta al tiempo

UNIVERSIDAD AUTÓNOMA METROPOLITANA

PROGRAMA DE ESTUDIO

UNIDAD LERMA	DIVISION CIENCIAS BIOLÓGICAS Y DE LA SALUD	1/2
NOMBRE DEL PLAN LICENCIATURA EN BIOLOGÍA AMBIENTAL		
CLAVE	UNIDAD DE ENSEÑANZA-APRENDIZAJE	CRED.6
5321003	NOMENCLATURA DE COMPUESTOS INORGÁNICOS	TIPO. OPT
H. TEOR.3	SERIACIÓN Autorización	TRIM. V-XII
H. PRAC.0		

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:

Conocer la clasificación como metales y no metales de los elementos de la tabla periódica.

Identificar los tipos de compuestos inorgánicos que existen.

Conocer un método para calcular los estados de oxidación de los elementos en un compuesto.

Asociar la escritura, asignación de nombre y formulación de diferentes compuestos inorgánicos basándose en su posición dentro de la tabla periódica.

CONTENIDO SINTÉTICO:

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.



Universidad Autónoma Metropolitana
Unidad Lerma
DCBS

Casa abierta al tiempo

APROBADO POR EL CONSEJO DIVISIONAL EN SU SESIÓN
NÚM. 117-(12 20)

[Signature]
EL SECRETARIO ACADÉMICO

NOMBRE DEL PLAN	LICENCIATURA EN BIOLOGÍA AMBIENTAL	2/2
CLAVE 5321003	NOMENCLATURA DE COMPUESTOS INORGÁNICOS	

8. Nomenclatura de sales: sales binarias, oxisales y sales complejas (compuestos de coordinación).

MODALIDADES DE CONDUCCIÓN 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 EVALUACIÓN:

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 dercho de evaluación de recuepración, el alumno deberá haber cursado la UEA al menos una vez.

BIBLIOGRAFÍA NECESARIA:

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

BIBLIOGRAFÍA RECOMENDABLE:

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

