UNIDAD LER	MA	DIVISION	CIENCIAS	BIOLOG	ICAS Y	DE LA S	ALUD	1 /	3
NOMBRE DEL P	LAN LICENC	IATURA EN	PSICOLOGI.	A BIOME	DICA				
CLAVE		ENSEÑANZA-A			EXCTOD		CRED.	3	
5311047	UNITARIO	CALCULOS QUIMICOS CON EL METODO DE FACTOR UNITARIO				TIPO	OPT.		
H.TEOR. 1.5	SERIACION					TRI			
H.PRAC. 0.0		ION				11-	·XII		N.

### OBJETIVO(S):

Objetivo General:

Al final de la UEA el alumno será capaz de:

Utilizar el método del factor unitario como una herramienta para la resolución de problemas relacionados con química.

Objetivos Específicos:

- Al final de la UEA el alumno será capaz de:
- 1. Utilizar lenguaje matemático para expresar relaciones usadas en lenguaje cotidiano.
- 2. Identificar los datos y la información en un ejercicio o problema que le permitirán resolverlo.
- 3. Establecer una metodología para resolver ejercicios y problemas relacionados con temas de química general.

# CONTENIDO SINTETICO:

- 1. Comprensión del significado de las unidades de medición: Sistema Internacional de Unidades.
- 2. Los cinco pasos para entender el Método del Factor Unitario.
- 3. Problemas NO químicos que se resuelven por el Método del Factor Unitario.
- 4. Problemas de Química: Disoluciones y Estequiometria.

Casa abierta a) tiempo

ADECUACION
PRESENTADA AL COLEGIO ACADEMICO
EN SU SESION JUM.

Oyyrr)&
EL SECRETARIO DEL COLEGIO

CLAVE 5311047

CALCULOS QUIMICOS CON EL METODO DE FACTOR UNITARIO

## 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 y problemas 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 ó 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.
- Requiere inscripción previa.

# BIBLIOGRAFIA NECESARIA O RECOMENDABLE:

Bibliografía Necesaria:

- 1. Chang R. (2013) Química General, lia Edición. México: McGraw Hill.
- 2. Benson, S.W. (2005). Cálculos químicos. Editorial Limusa.

Bibliografía Recomendable:

1. Rosenberg, J. L., Epstein, L. M., Krieger, P. J. (2014). Química Schaum. Décima Edición. México: Ma GrawHill Interamericana.



NOMBRE DEL PLAN	LICENCIATURA EN PSICOLOGIA BIOMEDICA	3/ 3
CLAVE 5311047	CALCULOS QUIMICOS CON EL METODO DE FACTOR UNITARIO	

2. Frey, P. R. (1980) Problemas de Química y cómo resolverlos. Compañía Editorial Continental S.A.

