



Química

María Eugenia Bosco Borgeat

3° A - B

PLANIFICACIÓN GENERAL DE LA MATERIA



EXPECTATIVAS DE LOGRO

- Comprender la estructura del átomo moderno
- Utilizar correctamente la información de la tabla periódica.
- Caracterizar y representar mediante estructuras de Lewis las uniones Interatómicas -Escribir formulas y nombrar los compuestos inorgánicos.
- Resolver problemas aplicando los conceptos de mol, volumen molar, cantidad de moléculas -Resolver problemas estequiométricos, aplicando leyes de los gases.
- Calcular las cantidades de productos o reactivos, en una reacción química, teniendo en cuenta, la pureza, el rendimiento y la relación entre ambos.
- Identificar los componentes de una solución
- Resolver problemas relacionados con la concentración de una solución



CONTENIDOS

UNIDAD 1: Átomos y moléculas

Estructura atómica. Configuración electrónica. Números cuánticos.

Tabla periódica. Electronegatividad. Clasificación de los elementos. Isótopos.

Uniones químicas. Estructuras de Lewis



UNIDAD 2: Leyes de los gases

Masa molecular. Mol. Numero de Avogadro. Sistemas gaseosos, leyes de Boyle Mariotte y Gay Lussac. Ecuación general de los gases. Volumen molar.

UNIDAD 3: Nomenclatura.

Formulas químicas. Concepto de número de oxidación. Formulas y nomenclaturas de óxidos, hidruros, ácidos, hidróxidos, sales.

UNIDAD 4: Estequiometria

Estequiometria. De fórmulas, de reacciones, reactivo limitante, reactivo en exceso rendimiento y pureza.

UNIDAD 5: Soluciones

Soluciones. Soluta. Solvente. Solución. Concentración y dilución. Expresión de concentraciones. % m/m; % m/v; Molaridad, Fracción molar.



CRITERIO DE EVALUACIÓN

Evaluación escrita, al terminar cada tema o unidad, según criterio del profesor, con un aviso previo mínimo de 7 días.

Evaluación oral o escrita del tema del día, sin necesidad de aviso previo

Evaluación integradora, trimestral y anual, con un aviso previo mínimo de 15 días

Se evaluará trabajo y participación en clase; y realización de las tareas asignadas en tiempo y forma.

El alumno que no se presente a las evaluaciones avisadas previamente deberá traer una constancia escrita donde se explique el motivo de la ausencia. Se lo evaluará en la clase que el alumno se reincorpore



**Colegio
Santa María**

Mixto - Bilingüe



MATERIAL DEL ALUMNO

Los alumnos utilizarán fotocopias de diferentes libros



BIBLIOGRAFÍA

Química general de Chang.

Química general de EUDEBA