



Química

Mercedes Barbini

6° E

PLANIFICACIÓN GENERAL DE LA MATERIA



EXPECTATIVAS DE LOGRO

- Comprender y utilizar correctamente, el valor de la constante de equilibrio en una reacción química.
- Cálculo de las concentraciones en el equilibrio
- Comprender y calcular los valores de pH, pOH, Ka y Kb, en el equilibrio ácido-base.
- Realizar y reconocer la estructura de los hidrocarburos y sus grupos funcionales, y utilizar la nomenclatura correspondiente.



CONTENIDOS

UNIDAD 1: Busquemos nivelación

TIEMPO: 2 meses y medio

Equilibrio químico. Constante de equilibrio Kc. Qc. Principio de Le Chatelier. Cálculo de las concentraciones en el equilibrio.

UNIDAD 2: Vinagre, limón, Bicarbonato

TIEMPO: 2 meses y medio

Ácidos y bases. Teorías de Arrhenius y de Brønsted. Autoionización del agua. pH y pOH. Fuerza de ácidos y de bases. Soluciones buffer



UNIDAD 3: Estamos hechos de carbono

TIEMPO: 2 meses y medio

Hidrocarburos. Estructura y nomenclatura: Alcanos, Alquenos, Alquinos y

Principales grupos funcionales. Alcohol, aldehído, cetona, ácido carboxílico, éter, éster, benceno y derivados. Isomerías. Polímeros



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.



MATERIAL DEL ALUMNO

Los alumnos utilizarán fotocopias de diferentes libros



**Colegio
Santa María**

Mixto - Bilingüe



BIBLIOGRAFÍA

Temas de Química general de M. Angelini. Eudeba

Química general de Chang.

Química básica de Di Risio, Roverano y Vázquez

Química biológica de Antonio Blanco

Guía de problemas de ciclo básico común.