



Química

Mercedes Barbini

6° E

## PLANIFICACIÓN GENERAL DE LA MATERIA



### EXPECTATIVAS DE LOGRO

#### Subtítulo 1

- 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,  $K_a$  y  $K_b$ , 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  $K_c$ .  $Q_c$ . 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. 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.



#### **MATERIAL DEL ALUMNO**

- Los alumnos utilizarán apuntes de diferentes libros
- Tabla periódica
- Calculadora científica
- Carpeta y útiles básicos de escritura



**Colegio  
Santa María**

Mixto - Bilingüe



## **BIBLIOGRAFÍA**

- Los alumnos utilizarán apuntes de una selección de los siguientes libros: Química general de M. Angelini. Eudeba, Química general de Chang, Química básica de Di Risio, Roverano y Vazquez, Química biológica de Antonio Blanco y Guía de problemas de ciclo básico común.