



Curso: 6° año E.
Año: 2017
Materia: Química
Profesor: Mercedes Barbini

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, 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.

PROGRAMA

UNIDAD 1: Busquemos nivelación

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

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

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



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

Criterios 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

Bibliografía:

Temas de Química general de M. Angelini .Eudeba

Química general de Chang.

Química básica de Di Risio, Roverano y Vazquez

Química biológica de Antonio Blanco

Guía de problemas de ciclo básico común.

Material del alumno:

Los alumnos utilizarán fotocopias de diferentes libros