Guía de Química 2

ETAPA 1

Escritura y balanceo de ecuaciones químicas por el método de tanteo.

Evidencias de cambios químicos

Tipos de reacciones químicas (combinación, descomposición, desplazamiento simple, desplazamiento doble, combustión, endotérmica, exotérmica)

El mol y la masa molar

ETAPA 2

Tipos de mezclas, componentes de una solución, propiedades de una solución

Solubilidad (concepto y determinación a partir de la gráfica)

Factores que afectan la solubilidad

Soluciones saturadas, insaturadas y sobresaturadas

% en masa, % en volumen, % masa-volumen, molaridad

ETAPA 3

Características de ácidos y bases

Teorías ácido- base (Arrhenius, Bronsted- Lowry)

Reacción de neutralización

pH y pOH ( definición y cálculos)

ETAPA 4

Características del átomo de carbono

Características de compuestos orgánicos

Hidrocarburos saturados e instaurados

Diferenciación y nomenclatura de : ALCANOS, ALQUENOS, ALQUINOS, AROMÁTICOS ALCOHOLES, ETERES, ALDEHIDOS, CETONAS, ÁCIDOS CARBOXILICOS.