PROGRAMA ANALÍTICO QUÍMICA 4to 1 y 4to 2

Prof.: María Fernanda Castro

LICEO Nº 32

Turno Vespertino - 2021

❖ El agua.

- -El agua como sustancia.
- -Propiedades de la molécula del agua: triatómica, angular, dipolo.
- -Puentes de Hidrógeno.
- -Polaridad, conductividad eléctrica, tensión superficial, densidad.

❖ Solución Química.

- -Definición de solución, soluto y solvente.
- -Preparación de una solución: procedimiento experimental.
- -Aspectos cuantitativos de una solución: concentración.
- -%m/m
- -%v/v
- -g/L

Cantidad Química.

- -Definición y cálculo de mol.
- -Masa Molar Molecular.
- -Molaridad.
- -Cálculos estequiométricos sencillos.

❖ Ácidos y Bases.

- -Teoría ácido-base de Arrhenius.
- -Formulación y nomenclatura de Hidróxidos.
- -Formulación y nomenclatura de Oxoácidos.
- -Formulación y nomenclatura de Bases.
- -Definición de pH. Escala del pH.
- -Determinación experimental del pH: funcionamiento del pHmetro y papel indicador.
- -Reactivos indicadores.

Química Orgánica.

- -Definición y estudio de la Química Orgánica.
- -Propiedades del Carbono.
- -Fórmulas químicas: global, desarrollada y semidesarrollada.
- -Definición de Hidrocarburos.
- -Clasificación de hidrocarburos: saturados e insaturados; lineales, ramificados, cíclicos.
- -Alcanos, Alquenos y Alquinos: fórmula general, características.
- -Formulación y nomenclatura de Alcanos, Alquenos y Alquinos.