



Instituto "Compañía de María" A-145
De la Orden de la Compañía de María N.S.

Asignatura: Química
Curso: 5° SyH y EyA
Ciclo Lectivo 2019
Profesor: Mónica Rodríguez

PROGRAMA

NÚCLEO PRIORITARIO 1: Las ecuaciones químicas **CONTENIDO NODAL 1.1: Las ecuaciones químicas**

Nomenclatura química. Óxidos básicos y ácidos. Hidruros metálicos y no metálicos. Hidróxidos. Ácidos: oxácidos e hidrácidos. Sales. Indicadores. Ajuste de ecuaciones químicas: método algebraico.
Magnitudes atómico moleculares

NÚCLEO PRIORITARIO 2: Estequiometría **CONTENIDO NODAL 2.1: Estequiometría**

Estequiometría. Resolución de problemas aplicando masas, moles, moléculas, átomos, volúmenes. Pureza. Rendimiento. Reactivo en exceso y reactivo limitante . Partículas dispersas. Coloides. Soluciones. Composición de una solución. Solubilidad. Curvas de solubilidad. Propiedades. Concentración. Molaridad. Normalidad. Molalidad. % m/m. % m/v Diluciones
Estequiometría de las soluciones

NÚCLEO PRIORITARIO 3: El equilibrio **CONTENIDO NODAL 3.1 El equilibrio**

Ecuaciones Redox
Equilibrio Químico ,Equilibrio químico homogéneo y heterogéneo
Concentraciones en equilibrio. Constante de equilibrio K_c
Constantes de equilibrio K_p y K_c .
Cociente de reacción.
Equilibrios heterogéneos.
Constante del producto de solubilidad
Factores que influyen en el equilibrio: Principio de Le Châtelier. Efecto de la concentración. Efecto de la temperatura . Efecto de la presión. Efecto de los catalizadores