

Curso de Nivelación: Química

Campus de Orihuela

Programa:

UNIDAD DIDÁCTICA I. CONCEPTOS FUNDAMENTALES

- 1.1.- INTRODUCCIÓN. Tabla periódica de los elementos: Electronegatividad, Metales y no metales. Enlaces iónicos y covalentes
- 1.2.- DISOCIACIONES ACUOSAS DE ELECTROLITOS FUERTES Y DÉBILES: Ácidos, bases y sales.
- 1.3.- EXPRESIÓN DE CONCENTRACIONES: Conceptos de mol y disolución, Fracción Molar, Molaridad y Molalidad.

UNIDAD DIDÁCTICA II. NOMENCLATURA Y FORMULACIÓN INORGÁNICA.

- 2.1.- COMBINACIONES BINARIAS DEL HIDRÓGENO. Hidruros metálicos, ácidos hidrácidos e Hidruros de nombres triviales.
- 2.2.- COMBINACIONES BINARIAS DEL OXÍGENO. Óxidos y peróxidos
- 2.3.- OTRAS COMBINACIONES BINARIAS. Metal con no metal y no metal con no metal.
- 2.4.- OXOÁCIDOS SIMPLES.
- 2.5.- IONES. Cationes y aniones.
- 2.6.- HIDRÓXIDOS SIMPLES.
- 2.7.- OXOSALES SIMPLES.

Profesorado:

- ✓ Elvira López Gómez
- ✓ Manuel Nieves Ruiz