

CURSO PRE-UNIVERSITARIO Y PSA GESTIÓN 2017
PROGRAMA ANALÍTICO DE QUIMICA
ING. QUIMICA, ING. DE ALIMENTOS, ING. INDUSTRIAL

I.- INTRODUCCION

- 1.1. Química: objetivos e importancia
- 1.2. Materia y energía
- 1.3. Estados físicos de la materia
- 1.4. Propiedades de la materia
- 1.5. Clasificación
 - 1.5.1. Materia Heterogénea
 - 1.5.2. Materia Homogénea
 - 1.5.2.1. Soluciones
 - 1.5.2.2. Compuestos
 - 1.5.2.3. Elementos
- 1.6. Molécula
- 1.7. Átomo

II.- NOMENCLATURA QUIMICA INORGANICA

- 2.1. Nomenclatura y Formulación Química
 - 2.1.1. Símbolos
 - 2.1.2. Fórmulas Químicas
- 2.2. Combinaciones binarias oxigenadas
 - 2.2.1. Óxidos
 - 2.2.2. Óxidos salinos
 - 2.2.3. Peróxidos
 - 2.2.4. Anhídridos
- 2.3. Combinaciones binarias hidrogenadas
 - 2.3.1. Hidruros metálicos
 - 2.3.2. Hidruros no metálicos: ácidos hidrácidos
- 2.4. Combinaciones ternarias

- 2.4.1. Hidróxidos
- 2.4.2. Ácidos oxácidos
- 2.4.3. Radicales
- 2.5. Sales

III.- UNIDADES QUIMICAS

- 3.1. Análisis dimensional
- 3.2. Peso atómico
- 3.3. Peso atómico-gramo
- 3.4. Peso molecular
- 3.5. Peso molecular gramo ó mol
- 3.6. Número de Avogadro
- 3.7. Composición centesimal

IV.- LEYES FUNDAMENTALES DE LA QUIMICA

- 4.1. Ley de la conservación de la materia
- 4.2. Ley de las proporciones definidas
- 4.3. Ley de las proporciones múltiples
- 4.4. Estequiometría
 - 4.4.1. Determinación de fórmulas
 - 4.4.2. Cálculos en base a ecuaciones químicas