

Química II

- I. Noción del Mol en la cuantificación de procesos químicos
 - a. Mol
 - b. Leyes Ponderales
 - i. Lavoisier
 - ii. Proust
 - iii. Dalton
 - iv. Richter
 - c. Estequiometria
 - i. Reactivo en Exceso
 - ii. Reactivo Limitante
- II. Actúas para disminuir la contaminación del agua y del suelo
 - a. Agua, aire y suelo
 - b. Contaminantes
 - i. Antropogénicos
 - ii. Químicas
 - iii. Industrial
 - c. Inversión térmica
 - d. Smog
 - e. Lluvia ácida
- III. Utilidad de los sistemas dispersos
 - a. Mezclas
 - i. Heterogéneas
 1. Emulsiones
 2. Suspensiones
 3. Coloides
 - ii. Homogéneas
 1. Soluciones
 2. Concentración
 - a. Molar
 - b. Porcentual
 - c. Normal
 - iii. Métodos de separación de mezclas
 - iv. Ácidos y bases
- IV. Valora la importancia de los compuestos de carbono
 - a. Carbono
 - i. Configuración electrónica y molecular
 1. Hibridación

- ii. Tipos de cadena e isomería
 - iii. Nomenclatura
 - 1. Alcanos
 - 2. Alquenos
 - 3. Alquinos
 - 4. Alcoholes
 - 5. Aldehídos
 - 6. Ácidos carboxílicos
 - 7. Cetonas
 - 8. Éteres
 - 9. Esteres
 - 10. Aminas
 - 11. Amidas
 - iv. Importancia
- V. Identificas la importancia de las macromoléculas
- a. Naturales
 - i. Carbohidratos
 - ii. Lípidos
 - iii. Proteínas
 - b. Sintéticas
 - i. Polímeros de adición
 - ii. Polímeros de condensación