



Resumen de contenidos para el examen

3º Química

Profesora: Rocío Bombaci

LA MATERIA, SUS MANIFESTACIONES Y SUS TRANSFORMACIONES.

Los estados físicos y los cambios de fase. Características de los estados de agregación de la materia. Modelo discontinuo de la materia: partículas- vacío. Relación entre el modelo y las propiedades.

Interpretación de los cambios de fases empleando el modelo discontinuo.

Sistemas materiales. Mezclas y Sustancias Puras Mezclas homogéneas y heterogéneas.

Separación de fases. Soluciones. Disolución Métodos de fraccionamiento

Solubilidad. Coeficiente de solubilidad. Relación de la solubilidad con la temperatura.

Concepto de sustancia. Sustancias simples y compuestas.

Elemento químico. Representación simbólica.

Materiales de uso cotidiano constituidos por sustancias simples: materiales metálicos y no metálicos.

Cambios Químicos Manifestaciones macroscópicas de las reacciones químicas.

Descomposición de sustancias compuestas. Reactividad de sustancias simples

REPRESENTACIONES DE LO INVISIBLE. ESTRUCTURA ATÓMICA, FORMACIÓN DE IONES Y MOLÉCULAS

Naturaleza eléctrica de la materia – modelo atómico. Estructura atómica.

Partículas subatómicas fundamentales. Núcleo y periferia.

Número atómico, número másico. Isótopos – Masa atómica.

Química nuclear. Desintegraciones radiactivas; noción de fusión; noción de fisión.

Distribución electrónica. Niveles de energía, notación de Lewis. Clasificación periódica. Grupos y períodos.

Enlace Químico: Formación de iones; enlace iónico.

Enlace covalente; moléculas polares. Noción de enlace metálico

PROFUNDIZANDO EN LOS CAMBIOS DE LA MATERIA Y EN EL LENGUAJE DE LA QUÍMICA

Transformaciones químicas. Representación de reacciones químicas mediante ecuaciones. químicas, considerando la Ley de conservación de la masa.