



PROGRAMA DE EXAMEN DE QUÍMICA DE 2º AÑO

-CICLO LECTIVO 2023 -

Espacio Curricular: **QUÍMICA**

Docente: **MUÑOZ, GABRIELA SUSANA**

Curso: **2 AÑO**

Criterios de Examen:

Expresar ideas con claridad y fluidez

Utilizar lenguaje apropiado

Responder con fluidez y conocimiento de los temas.

UNIDAD 1: “ESTADOS Y PROPIEDADES DE LA MATERIA”

Materia. sustancia y cuerpo definición. Modelo corpuscular de la materia según la teoría cinética molecular: características generales de los estados de agregación.. Propiedades extensivas: medición, determinación y cálculo. Sistema de Unidades. Masa, peso y volumen. Cálculos. -Propiedades Intensivas: determinación, identificación y usos. Punto de ebullición, punto de fusión, propiedades organolépticas, conductividad eléctrica y térmica, magnetismo, propiedades mecánicas (dureza, maleabilidad y ductilidad).

Sustancias puras- mezclas. Sistemas materiales: homogéneos- heterogéneos. Método de separación de mezclas heterogéneas. Métodos de separación y fraccionamiento de mezclas heterogéneas y homogéneas: filtración, decantación, imantación, centrifugación, tamización, destilación, cristalización y cromatografía.

UNIDAD 2: “EN RELACIÓN CON LOS MATERIALES Y SUS CAMBIOS”

Modelos atómicos. Partículas subatómicas. Elementos químicos. Propiedades físicas y químicas de los elementos. Número másico y número atómico. Desarrollo del Diagrama de Bohr. Desarrollo del Modelo actual.

Tabla periódica: Propiedades periódicas. símbolos de los elementos Clasificación de elementos (metales, no metales y gases nobles). Grupo y periodo. Propiedades periódicas de los elementos

UNIDAD 3: “REACCIONES QUÍMICAS”

Símbolos de los elementos. Ecuación química. Formula de las ecuaciones químicas .Reacciones químicas. tipos de reacciones. combinación, descomposición, precipitación, óxido reducción, combustión, ácido base, neutralización, desplazamiento simple y doble. endotermica y exotermica. Principio de conservación de energía

UNIDAD 4: “CONFIGURACIÓN ELECTRÓNICA”



Modelo mecánico cuántico. Principio de Incertidumbre. Orbital atómico. Números cuánticos. Principio de Abaud, Regla de exclusión de Pauli. Regla de Hund. Regla del octeto. Representación de los electrones en los orbitales. Grupo y periodo según su configuración

BIBLIOGRAFIA:

Carreras, Conti, Fernández, Lantz, Milano, Oliver. Ciencias Naturales 8. Editorial- Puerto de Palos. Ferrari, Franco, Arriazu, Serafín. Física y química- Ed Santillana. Calderón, Casen, Di Francisco, Marini, Olazar. Fisicoquímica- Editorial Tinta Fresca. Laura Vidarte, Química - Editorial Plus Ultra.