



PROGRAMA DE EXAMEN DE QUÍMICA DE 3º AÑO

-CICLO LECTIVO 2023 -

Espacio Curricular: **QUÍMICA**

Docente: **MUÑOZ, GABRIELA SUSANA**

Curso: **3 AÑO**

Criterios de Examen:

Expresar ideas con claridad y fluidez

Utilizar lenguaje apropiado

Responder con fluidez y conocimiento de los temas.

UNIDAD 1: “SOLUCIONES”

_Soluciones: tipos. Concentración. Disolución (agua como disolvente universal) Soluciones: soluto y solvente. El agua como solvente universal. Tipos de soluciones y clasificación. Concentración de las soluciones: % m/m, % v/v y % m/v. Soluciones ácidas, alcalinas y neutras. PH e indicadores

UNIDAD 2: “UNIONES QUÍMICAS”

Uniones químicas. Importancia del último electrón de valencia. Unión Iónica, Unión Covalente, Covalente Dativa. Representación de las uniones. Ión, Cation, Anión

UNIDAD 3: “CONFIGURACIÓN ELECTRÓNICA”

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

BIBLIOGRAFÍA:

Carreras, Conti, Fernández, Lantz, Milano, Oliver. Ciencias Naturales 9. 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. Bardieri M. Gabriela , et al.(2005) Ciencias Naturales 8. Editorial. Santillana Alberico Patricia, Gleiser Marcela (2016) Fisicoquímica 2^{ES}. Editorial Estrada. Bosak Alejandro , et al. (2016) Fisicoquímica 3^{ES}. Editorial Estrada