|  |  |
| --- | --- |
| **DISCIPLINA:** | QUIMICA |
| **CICLO LECTIVO:** | 2024 |
| **CURSO Y SECCIÓN:** | 5 A |
| **NOMBRE DEL DOCENTE:** | PAOLA BIAGETTI |
| **CRITERIOS DE EVALUACIÓN:** | \*CLARIDAD CONCEPTUAL. \*ANÁLISIS E INTERPRETACIÓN DE CONTENIDOS. \*USO DE VOCABULARIO ESPECÍFICO. \*TRANSFERENCIA A SITUACIONES COTIDIANAS. |

|  |  |
| --- | --- |
| **UNIDAD I:** **EJE N°1: LOS MATERIALES, COMPOSICIÓN, ESTRUCTURA Y PROPIEDADES.** | **Ácido-base**, Arrhenius, Bronsted Lowry, Lewis. Sustancias ácidas, básicas y neutras, indicadores. Peachímetros.Fuerza de ácidos y bases.Neutralización.Soluciones reguladoras de pH, búferes.  |
| **UNIDAD II:** **EJE N° 2: LOS MATERIALES, SUS INTERACCIONES Y SUS TRANSFORMACIONES.** | **Soluciones y coloides:** propiedades.Proceso de disolución. Unidades de expresión de la concentración: %m/m, %m/v, molaridad.Preparación de soluciones.Propiedades coligativas: ósmosis, descenso crioscópico, ascenso de presión ebulloscópica, descenso de presión de vapor.Factores que influyen en la solubilidad de compuestos iónicos.**Cambios químicos:** utilización de ecuación química.Reacciones químicas: descomposición, síntesis, hidrólisis, combustión, polimerización.Principio de conservación de masa y energía.Ajuste de ecuaciones químicas, cálculos **estequiométrico**s: mol-mol, masa-masa, masa-vol.**Reactivo limitante**, rendimiento.**-óxido reducción**: oxidación, reducción, agente oxidante y reductor. |
| **UNIDAD III:** **EJE N° 3: LOS MATERIALES EN EL AMBIENTE Y LA SOCIEDAD** | Generalidades de: Reacciones fotoquímicas.Aplicaciones de la neutralización: acidezFuncionamiento de la pila y la cuba electrolítica.Proceso de electrólisis.Isótopos radiactivos y sus usos. |
|  |
| **Bibliografía de consulta para el alumno** | QUIMICA GENERAL DE BURNS. |