|  |  |
| --- | --- |
| **DISCIPLINA:** | QUIMICA |
| **CICLO LECTIVO:** | 2022 |
| **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 e**stequiométrico**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: acidez  Funcionamiento 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. | |