HORTUS CONCLUSUS

Programa de Examen

DISCIPLINA:	**QUIMICA**
CICLO LECTIVO:	**2018**
CURSO Y SECCIÓN:	**5º 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 estequiométricos: 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.