



EXAMEN – FEBRERO 2024

CRITERIOS DE EVALUACIÓN:

- Examen Escrito con todos los “contenidos priorizados”.

CONTENIDOS PRIORIZADOS:

TRIMESTRE	TEMAS IMPORTANTES	APUNTES
1° TRIMESTRE	Ecuaciones de Formación, Igualación y Nomenclatura (Tradicional) de los siguientes Compuestos: Óxidos Básicos; Hidróxidos; Anhídridos; Ácidos; Casos Especiales del Mn y Cr; Ácidos Especiales del B, As y P; Hidruros Metálicos; Hidruros No Metálicos del Grupo V (N, As, P); Hidruros No Metálicos del Grupo VI y VII; y Sales.	<ul style="list-style-type: none"> • Apuntes de Clase. • Actividades N° 1, 2, 3, 4, 5, 6, 7 y 8 (NODOS).
2° TRIMESTRE	Estequiometría de Composición: Composición Porcentual y Determinación de la Fórmula E. Estequiometría de Reacción: Cálculo de Reactivos y Productos; Pureza de un Reactivo, Reactivo Limitante, Reactivo en Exceso; Rendimiento de una Reacción. Ley de los Gases Ideales: “ P.V=n.R.T ”. Uso. Disoluciones: Cálculo de Concentraciones en forma de Molaridad; Molalidad, Normalidad, g/L, % p/p; Fracción Molar; ppm.	<ul style="list-style-type: none"> • Apuntes de Clase. • Guía N° 1 de Estequiometría (NODOS). • Guía N° 2 de Estequiometría (NODOS). • Guía de Disoluciones (NODOS).
3° TRIMESTRE	Ejercicios Combinados de Estequiometría Disoluciones. Cálculo de pH, pOH, Concentración de [H⁺] y Concentración de [OH⁻] de Ácidos y Bases Fuertes.	<ul style="list-style-type: none"> • Apuntes de Clase.

MATERIALES:

- Hojas, lápiz, goma, lapicera (azul o negra), corrector, **calculadora**.

OBSERVACIONES:

- Para “**todos**” será el mismo Examen, “**SIN EXCEPCIÓN**”, por lo que deberán estudiar **todo** el contenido mencionado (**NO POR TRIMESTRE**).
- Cualquier duda se pueden comunicar al correo electrónico.

Prof. Gaspar, R. Franklin