

Programa de examen

Espacio Curricular: Química

Curso: 4° año

Divisiones: B, D

Año lectivo: 2022

Profesores: Portela, Ana

Núcleo N°1: Formulación y nomenclatura de compuestos químicos inorgánicos

Reacciones Químicas: Concepto y clasificación. Ecuación química. Conservación de la masa en una reacción química. Principio de electroneutralidad. Estados de oxidación: concepto, uso y aplicación.

Fórmulas químicas: Óxidos, hidruros, hidróxidos, ácidos y sales neutras. Reacciones de formación y nomenclaturas tradicional y sistemática.

Formación e identificación de sales ácidas y básicas.

Núcleo N°2: Dimensiones en el mundo de la química

Unidad de cantidad de materia: el mol. Número de Avogadro. Las unidades de medida: mol de moléculas y mol de átomos. Ley de conservación de la masa en las reacciones químicas: cálculos en las reacciones químicas.

Núcleo N°3: Estequiometría

La proporción estequiométrica. Cálculos estequiométricos con número de moles y masa. Reactivo limitante y reactivo en exceso. Concepto de pureza de sustancias químicas.

<u>Características del Examen:</u>	Regulares	Oral
	Previos Regulares	Oral
	Previos Libres	Escrito y oral

Bibliografía:

- Carpeta de clase y videos orientativos.
- Cuadernillo de ciclo de Nivelación Facultad de Cs. Químicas. (tomo II)

Firma:

Portela, Ana.....