



INSTITUTO PRIVADO "SAN JOSÉ" (I-2)
25 de Mayo 1034, Corrientes, Argentina



PROGRAMA DE FÍSICO-QUÍMICA

TERCER AÑO

UNIDAD Nº 1: LA ESTRUCTURA DEL ÁTOMO

Modelos atómicos. Partículas subatómicas: electrones, protones y neutrones. Ubicación Espacial: núcleo y nube electrónica. Tabla periódica: Noción de elemento químico. Símbolos. Número atómico. Número másico. Grupos. Períodos. Propiedades de los metales, los no metales, los metaloides. Niveles y subniveles de energía. Configuración electrónica. Isótopos.

UNIDAD Nº 2: LA INTERACCIÓN ENTRE ÁTOMOS

La fórmula de Lewis. Electrones de Valencia. Regla del Octeto. Uniones químicas: Unión metálica, iónica y covalente. Propiedades de los compuestos metálicos, iónicos y covalentes.

UNIDAD Nº3: LAS REACCIONES QUÍMICAS

Cambios físicos y químicos. Características de las reacciones químicas. Clasificación de las reacciones químicas. Ley de la Conservación de la Masa. Fórmulas y ecuaciones químicas. Balance de ecuaciones químicas.

UNIDAD Nº 4: ENERGÍA

Intercambios de energía: Formas de energía. Transformaciones. Energía mecánica. Energía eléctrica. Energías alternativas. Energía nuclear: Reacciones de fisión y fusión. Radioactivos. Centrales nucleares.

BIBLIOGRAFÍA DEL ALUMNO

- Deprati, A. et al. 2011. Física y Química: La materia y su estructura, características, energía y cinética de los cambios. Ediciones Santillana S. A. Buenos Aires. Argentina. 224 p.

Lugar y fecha: Corrientes, 20 de marzo de 2023

Firma y Aclaración del Tutor

Firma y Aclaración del Alumno