

PROGRAMA 3ro B Fisicoquímica

Escuela: EES67

Ciclo lectivo: 2023

Curso: 3ro B

Materia: Fisicoquímica

Horario: Martes 15.25 a 17.25

Profesor: Rolando Esteban Manitta

Unidad 1: Átomo y tabla periódica

Los componentes universales del átomo. Electrones, protones y neutrones. La Tabla Periódica de los elementos. Grupos y periodos. Número atómico y número másico. Isótopos. Metales, no metales y gases inertes. Electronegatividad.

Unidad 2: Reacciones químicas. Combustión

Los enlaces químicos. Electrones y periodicidad química. Electrones ganados, perdidos o compartidos. Cambios físicos y cambios químicos. Solubilidad. Cambio químico. Reacción química. El lenguaje de la química. Las ecuaciones químicas. La combustión: un cambio imprescindible.

Unidad 3: Tipos de reacciones químicas

Tipos de reacciones químicas. Reacciones de descomposición o degradación. Reacciones de síntesis. Reacción ácido - base. Reacciones de precipitación. Reacción de óxido-reducción o redox. La velocidad de una reacción química.

Unidad 4: Democracia y medioambiente

La libertad en la construcción del sistema democrático de gobierno y los modos de convivencia entre varones y mujeres. La ciencia, la tecnología y las modificaciones en el medioambiente.

BIBLIOGRAFÍA

QUÍMICA_ 1ra edición. CABA, Ministerio de Educación de la Nación, 2015.

QUÍMICA. Estructura, propiedades y transformación de la materia. Ministerio de Educación, Ciencia y Tecnología. Angel Estrada y Cía SA; 2005.

FÍSICA Y QUÍMICA. Naturaleza corpuscular y carácter eléctrico de la materia. Magnetismo. Fuerzas. Alejandro Ferrari. 1era edición. 5ta reimpresión. Buenos Aires: Santillana, 2009.

Apuntes del profesor.

Última modificación: 10 abr. 2023