

PLAN DE TRABAJO 2021

MATERIA: FISICO QUIMICA

DOCENTE: MARIA EUGENIA CALIO

AÑO: 3

SECCCIÓN/ MODALIDAD: B

CONTENIDOS Y COMPETENCIAS DESARROLLADOS EFECTIVAMENTE DURANTE 2021:

Contenidos a dar durante el Ciclo Lectivo 2021.

Eje 1: Los intercambios de energía. Intercambio de energía térmica Calor y Temperatura.

Intercambio de energía térmica: Calor y Temperatura. Intercambio de calor por conducción, convección y radiación. Escalas de temperaturas y tipos de termómetros. Cualidades de la energía: presencia en toda actividad, posibilidad de ser almacenada, transformada y degradada. Fuentes de energía en la casa y en el barrio. Usos de la energía. Recursos energéticos

Eje 2: Las transformaciones de la materia:

- **Las reacciones químicas:** su representación y su significado. Tipos de reacciones y balanceo. Modelo de partículas. Reacciones de ácido- base. Combustión.
- **Las reacciones nucleares** Reacciones de fisión y fusión.

En cuanto a las **competencias** pude desarrollar con los alumnos de 3 b, son:

- ✚ Diferencien calor de temperatura mediante el análisis de imágenes.
- ✚ Reconozcan mediante ejemplos las diferentes formas de propagación del calor.
- ✚ Conozcan diferentes tipos de termómetros y registrar temperaturas y convertirlas en las escalas Fahrenheit y Kelvin
- ✚ Asociar las formas de energía con su fuente
- ✚ Guía de preguntas
- ✚ Evaluación escrita, actividades interactivas y formularios
- ✚ Representar las reacciones químicas.
- ✚ Escribir ecuaciones químicas a partir del modelo de partículas.
- ✚ Trabajos de laboratorio para reconocer sustancias ácidas de las básicas. y para comprobar que ocurre una reacción química
- ✚ Ejercitación para que no solo clasifiquen los tipos de reacciones sino para que también puedan balancearlas.

CONTENIDOS Y COMPETENCIAS QUE NO HAN LLEGADO A DESARROLLARSE EFECTIVAMENTE DURANTE 2021:

Eje 3: La estructura de la materia

•**La estructura del átomo:** los modelos del átomo. Las partículas subatómicas del átomo: electrones, protones y neutrones. Tabla periódica. Número atómico y número de masa. Configuración electrónica Distribución de electrones por nivel. Iones: catión y anión

•**Uniones químicas:** Unión iónica y unión covalente. Electronegatividad. Clasificación y nomenclatura (con una forma de nomenclatura la de Stock) de compuestos binarios (óxidos, hidruros, y sales binarias)

En cuanto a las **capacidades** que no puede desarrollar fueron:

- El pensamiento crítico,
- Argumentar a favor o en contra de una situación o contenido
- Considero que hay que seguir trabajando en aprender a leer y a escribir en ciencias y que sepan reconocer el lenguaje simbólico de algunos compuestos: el ácido clorhídrico, el ácido sulfúrico, el metano y el nombre de algunos óxidos.