



## Escuela de Educación Secundaria N° 8 de Florida

Materia: **FISICO QUIMICA**

Curso: **2º Año**

### **Eje temático: Naturaleza Corpuscular de la Materia**

#### **Unidad N°1**

Materia. Estados de la materia.

Propiedades de la materia.

Cambios de estado. Evaporación o ebullición.

Licuefacción o condensación. Fusión, solidificación, sublimación.

Escalas de temperatura. ( K, F y C )

Leyes experimentales sobre el estado gaseoso: Boyle-Mariotte, Charles y Gay Lussac.

#### **Unidad N°2**

Mezclas heterogéneas y homogéneas.

Métodos de separación de fases.

Soluciones saturadas, no saturadas y sobresaturadas.

Métodos para obtener componentes de una solución.

#### **Unidad N°3**

Transformaciones químicas. Cambios químicos. Ecuaciones.

Reacción Ácido Base, precipitación, redox.

Energía de las reacciones: exo y endotérmicas.

Reacciones de combustión, descomposición y síntesis.

### **Eje temático: El carácter eléctrico de la materia**

#### **Unidad N°4**

Teoría atómica. Partículas subatómicas.

Número atómico y másico.

Modelo atómico molecular.

Tabla periódica (uso y ejercitación)

Símbolos químicos. Clasificación de los elementos químicos.

Metales y no metales.

#### **Unidad N°5**

Electricidad. Atracciones y repulsiones eléctricas.

Carga eléctrica y modelos atómicos.

Conductores y aislantes.

#### **Unidad N°6**

Conducción de la corriente eléctrica.

Ley de Ohm.

Circuitos. Efecto Joule. Lámparas incandescentes.



**Eje temático: Magnetismo y materia**

**Unidad N° 7**

Imanes y campo magnético.

Fuerzas magnéticas.

Campo magnético.

Imantación. Electroestática y magnetismo.

Brújulas. Polos geográficos y magnéticos.

Electroimanes.

**Eje temático: Fuerzas y campos.**

**Unidad N° 8**

Interacciones y fuerzas. Fuerzas.

Características de la fuerza.

Carácter vectorial. Representación de una fuerza. Vector. Resultante.

Clasificación de las fuerzas.

Fuerzas de contacto y a distancia.

Gravedad y peso. Diferencia entre peso y masa. Unidades.

Presión.