

Secuencia de contenidos

	Secuencia de contenidos	Temporalización
Unidad I	<p style="text-align: center;"><u>Los estados físicos y cambios de fase</u></p> <ul style="list-style-type: none">• Modelo discontinuo de la materia.• Características de los estados de agregación de la materia empleando el modelo discontinuo.• Interpretación de los cambios de estado empleando el modelo discontinuo. <p style="text-align: center;"><u>Mezclas y sustancias puras</u></p> <ul style="list-style-type: none">• Mezclas homogéneas y heterogéneas.• Separación de fases.• Soluciones. Dilución.• Métodos de fraccionamiento.• Elemento químico. Representación simbólica. <p style="text-align: center;"><u>Cambios químicos</u></p> <ul style="list-style-type: none">• Manifestaciones macroscópicas de las reacciones químicas.• Descomposición de sustancias compuestas.• Reactividad de sustancias químicas. 111	15 semanas

Naturaleza eléctrica de la materia- modelo atómico

- Estructura atómica. Partículas subatómicas fundamentales. Núcleo y periferia. Número atómico, número másico.
- Isótopos- masa atómica.

Química nuclear.

- Desintegraciones radiactivas; noción de fusión; noción de fisión.

Distribución electrónica.

- Niveles de energía, notación de Lewis.
- Clasificación periódica. Grupos y períodos.
- Enlace Químico: Formación de iones; enlace iónico.
- Enlace covalente; moléculas polares. Noción de enlace metálico.

10 semanas

Unidad III	<p><u>Transformaciones químicas.</u></p> <ul style="list-style-type: none"> • Representación de reacciones químicas mediante ecuaciones químicas, considerando la Ley de conservación de la masa. • Formulación y nomenclatura de óxidos. 	
	<p><u>Composición definida de sustancias compuestas como consecuencia de la Ley de proporciones definidas.</u></p> <ul style="list-style-type: none"> • Procesos de combustión. Ecuaciones de formación de óxidos. • Reacción de los óxidos con el agua. Formulación y nomenclatura de ácido y de hidróxidos. Ecuaciones de obtención de ácidos y de hidróxidos. • Soluciones ácidas y básicas. • Solubilidad. Coeficiente de solubilidad. Relación de la solubilidad con la temperatura. 	10 semanas