



7° Plan de trabajo

6° AÑO UNIDAD 3 “La materia y sus cambios”

“¿Cómo se organiza y comporta la materia?”

Esta Unidad comienza conociendo que la ciencia establece: “Todo material en el Universo está compuesto de partículas muy pequeñas.”

- 1.- Conocerás el modelo corpuscular en la idea de que la materia está compuesta por pequeñas partículas.
- 2.- Los cambios físicos que experimenta el agua y otras sustancias por transferencia o absorción de calor.

Clase 25	Clase 26	Clase 27	Clase 28
<p>Pág.112 Para iniciar, lee y conoce en esta página a Martín y Emilia.</p> <p>Pág.113 Desarrolla la página contestando las preguntas</p> <p>Pág.118 “¿Qué son los cristales líquidos?” -Lee el texto y luego desarrolla las preguntas en el libro.</p>	<p>Pág.119 “Modelo corpuscular de la materia” -Define el concepto materia. -¿Quién es y qué importancia tiene Demócrito? -El modelo corpuscular de la materia tiene 4 postulados. Anótalos en el cuaderno. -Luego, desarrolla la invitación a representar estos postulados.</p>	<p>Pág.120 “¿Cómo se relaciona el modelo corpuscular con los estados de la materia?” -Comienza contestando esta pregunta: ¿Qué importancia tienen los postulados 2-3 y 4 con los estados de la materia? -Dibuja y explica las características de los postulados en cada uno de los estados de la materia. -Escribe y contesta las tres preguntas de los recuadros celestes.</p>	<p>Págs.122 y 123 “Los cambios de estado de la materia”</p> <div style="border: 1px solid black; padding: 5px; margin: 5px 0;"> <p>Aprende el esquema adjunto al Plan de T.</p> </div> <p>-Responder las siguientes preguntas. a) ¿Qué son los cambios de estado de la materia? b) ¿En qué consiste la transformación física de la materia? c) ¿Cómo se producen los cambios de estado? d) ¿A qué se llama energía térmica y energía cinética? ESQUEMA DE ESTUDIO A CONTINUACIÓN</p>



INFORMACIÓN DE APRENDIZAJE 6° AÑO

7° Plan de Trabajo.

“Cambios de estados de la materia” Clase 28

DOS CONCEPTOS CLAVES EN LOS CAMBIO DE LA MATERIA
Absorción de energía térmica-----**Fusión** y **Vaporización** o Evaporación
Liberación de energía térmica-----**Condensación** y **Solidificación**

