

**“Unidad I: Comportamiento de la Materia y su clasificación.” 7°****Objetivo**

Clasificar las partículas que componen el átomo.  
Comprender y diferenciar elementos de compuestos.

**Elementos y Compuestos**

1.- Antes de comenzar a estudiar los elementos y compuestos, es preciso recordar la composición de los átomos y algunas características de ellos.

¿Qué es un átomo?

---

---

---

---

---

---

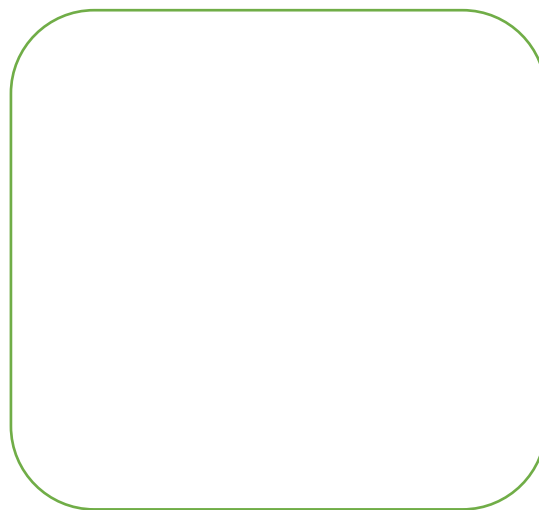
---

---

---

---

Dibuja un átomo e indica sus partes.

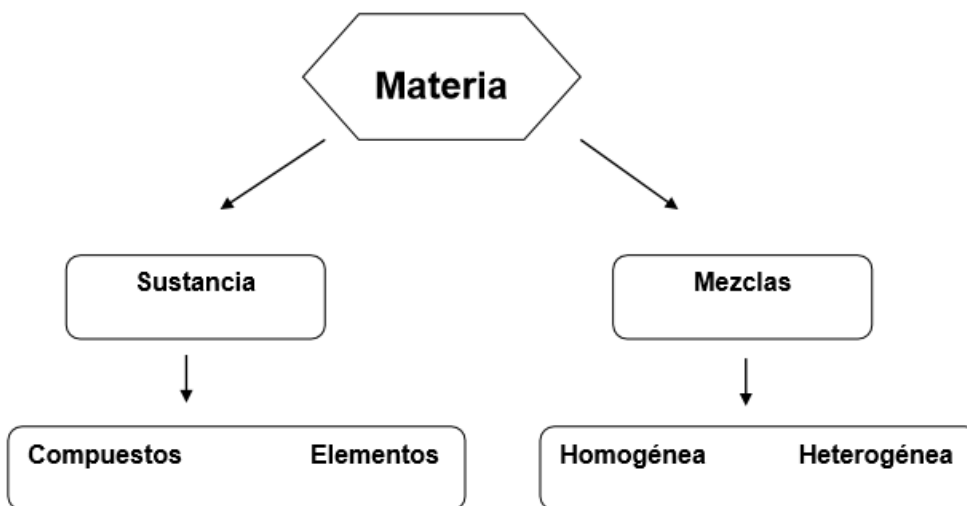


2.- Explica

<b>PROTÓN</b>	
<b>ELECTRÓN</b>	
<b>NEUTRÓN</b>	



3.- Analiza el mapa conceptual que te presentamos por medio del siguiente link <https://www.youtube.com/watch?v=iHA TEIG2hk> y completa el cuadro.



	SUSTANCIA	
<b>MEZCLA</b>	Es una forma de materia que tiene una composición constante y definida y propiedades distintivas. Las sustancias puras pueden ser elementos o compuestos.	
	COMPUESTOS	ELEMENTOS
Combinación de dos o más sustancias en la cual éstas mantienen su identidad. Es homogénea cuando los componentes no se pueden distinguir por medio visuales y es heterogénea cuando se pueden distinguir por medio visuales.	Son sustancias puras constituidas por dos o más elementos combinados químicamente en proporciones constantes y definidas. Se representan por fórmulas	Son las sustancias fundamentales a partir de las cuales se construyen todas las cosas materiales. Los elementos no pueden ser separados en sustancias más simples por ningún medio químico ni físico.
<b>Ejemplos:</b>	<b>Ejemplos:</b>	<b>Ejemplos:</b>
1. 2. 3. 4. 5.	1. 2. 3. 4. 5.	1. 2. 3. 4. 5.