 <p>UNIVERSIDAD NACIONAL DE COLOMBIA SEDE MEDELLÍN</p>	<p>QUIMICA GENERAL 3006829 Escuela de Química – Facultad de Ciencias 2022-2S</p>
--	--

EJERCICIOS DE CLASE.

TEXTO CHANG ED 12. CAPÍTULO 1

- Señale si cada una de las afirmaciones siguientes describe un cambio físico o un cambio químico:
 - El helio gaseoso contenido en el interior de un globo se escapa después de unas cuantas horas: Físico
 - Un rayo de luz tiende a atenuarse y finalmente desaparece: Físico ** Químico
 - El jugo de naranja congelado se reconstituye al añadirle agua: Físico
 - El crecimiento de las plantas depende de la energía solar en un proceso llamado fotosíntesis.: Químico
 - Una cucharada de sal de mesa se disuelve en un plato de sopa: Físico-
- Clasifique como: elemento, compuesto o mezcla. Lámina de aluminio: elemento
- Gasolina: Compuesto*
 - Agua del grifo: mezcla
 - Carbonato de calcio: compuesto
 - Tinta de un bolígrafo: mezcla
 - Crema dental: mezcla
- Se tienen 3 tipos de sustancias Y, W y Z, las cuales se someten a los siguientes procesos:
 - Al mezclar las 3 sustancias con agua se obtiene: W se divide en la sustancia A y B, Y se disuelve. Z continúan igual.
 - Se someten a calor obteniéndose los siguientes resultados: W presenta puntos de fusión variables, Y y Z presentan puntos de fusión constante.
 - Al pasar una corriente eléctrica a la muestra W y Z continúan igual, pero Y produce las sustancias Z y H.

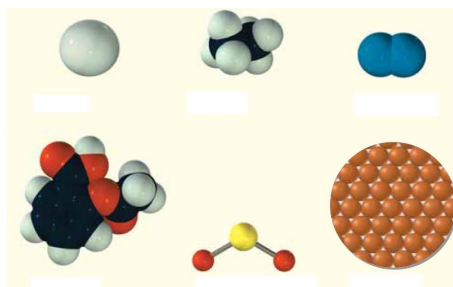
¿Cómo se clasifican las sustancias Y, W y Z.?

W: Mezcla

Y: Compuesto

Z: Elemento*

- Clasifique cada imagen como: sustancia pura (Básica, simple, compuesta) o como mezcla (Homogénea, heterogénea).



1. Basica
2. Compuesta
3. Simple
4. Compuesta
5. Compuesto
6. Homogénea