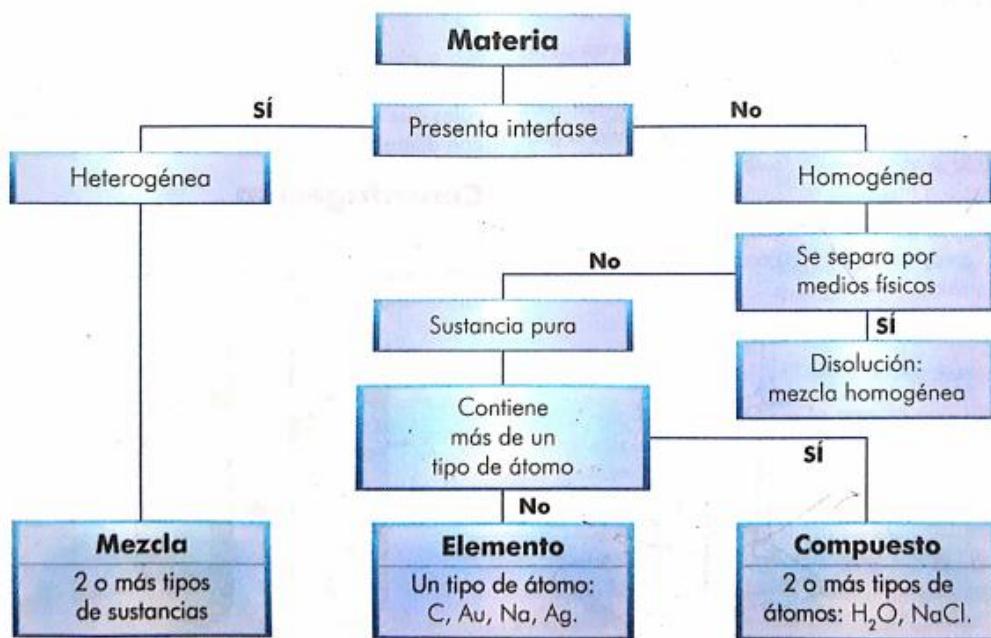


## GRADO SEXTO

SEMANA DEL 27 AL 30 DE ABRIL

### CLASIFICACIÓN DE LA MATERIA

#### 1. Conceptos Básicos



- A. **Mezclas Homogéneas:** Las mezclas homogéneas son aquellos tipos de mezclas donde sus componentes no se pueden ser diferenciados a simple vista, se conocen como soluciones y están constituidas por dos componentes, soluto, el cual es la sustancia que se encuentra en menor proporción en la mezcla y solvente, sustancia predominante en la solución.
- B. **Mezclas Homogéneas:** Las mezclas homogéneas son aquellos tipos de mezclas donde sus componentes no se pueden ser diferenciados a simple vista, se conocen como soluciones y están constituidas por dos componentes, soluto, el cual es la sustancia que se encuentra en menor proporción en la mezcla y solvente, sustancia predominante en la solución.
- C. **Sustancias Puras:** Las sustancias puras están formadas por átomos o moléculas todas iguales, tienen propiedades específicas que las caracterizan y no pueden separarse en otras sustancias por procedimientos físicos. Las sustancias puras se clasifican en elementos y compuestos.
- D. **Elementos:** Los elementos también pueden llamarse sustancias puras simples y están formados por una sola clase de átomos, es decir, átomos con el mismo número de protones en su núcleo y por lo tanto con las mismas propiedades

químicas. Los elementos no pueden descomponerse en otras sustancias puras más sencillas por ningún procedimiento.

E. **Compuestos:** Los compuestos son sustancias formadas por la unión de dos o más elementos de la tabla periódica en proporciones fijas. Una característica de los compuestos es que poseen una fórmula química que describe los diferentes elementos que forman al compuesto y su cantidad.

### ACTIVIDAD

- Teniendo en cuenta las definiciones anteriores, marca con una X a que clasificación corresponde los siguientes materiales y si es una sustancia pura (SI / NO)

Materiales	Elemento	Compuesto	M Homogénea	M Heterogénea	Sustancia Pura
Cadena de oro					
Café instantáneo en agua					
Cereal en leche					
Trozo de hielo					
Barra de acero					
Frutiño en agua					

- Toma 5 ejemplos de tu entorno y llena la siguiente tabla

Elemento	Compuesto	M Homogénea	M Heterogénea