

Ticket de salida formato impreso

Curso: 7º

Nombre estudiante :

Objetivo:

OA 14: Investigar experimentalmente y explicar la clasificación de la materia en sustancias puras y mezclas (homogéneas y heterogéneas), los procedimientos de separación de mezclas (decantación, filtración, tamizado y destilación), considerando su aplicación industrial en la metalurgia, la minería y el tratamiento de aguas servidas, entre otros.

Indicador de evaluación:

Explican sustancias puras (elemento y compuesto) y mezclas (homogéneas y heterogéneas) mediante su comportamiento y características.

Preguntas de selección múltiple

1. Lee atentamente todo el texto:

CLASIFICACIÓN DE LA MATERIA

Materia es todo aquello que posee masa y ocupa un lugar en el espacio. Los cambios que la materia sufre involucra ganancia o pérdida de energía. La materia se puede clasificar en sustancias puras o mezclas.

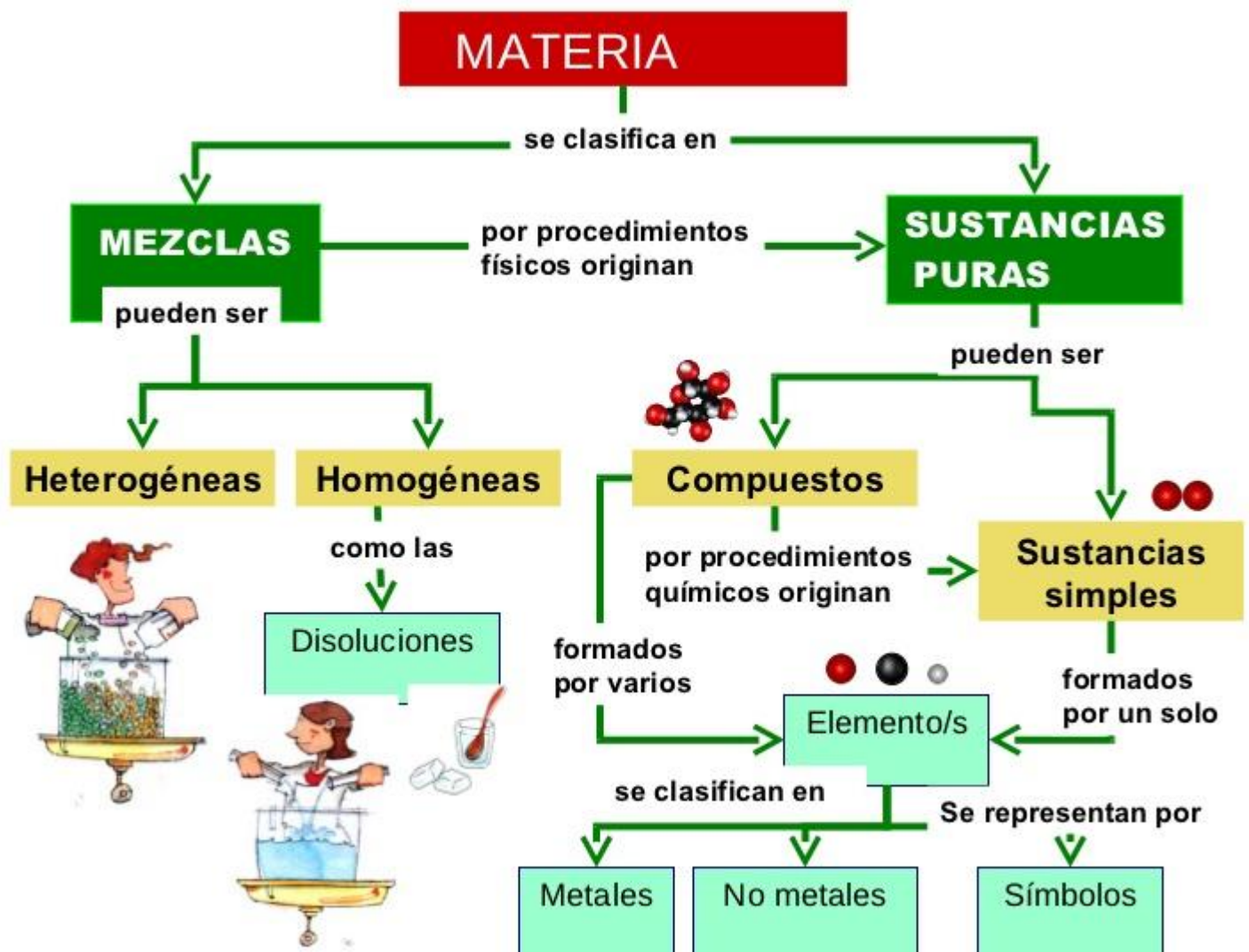
Una sustancia pura es aquella que tiene unas propiedades específicas que la caracterizan y que sirven para diferenciarla de otras sustancias. Las sustancias puras pueden ser sustancias simples (elementos) o compuestos. Tienen las siguientes características:

- Presenta una composición fija, no puede separarse por medios físicos y su temperatura permanece constante durante el cambio de estado. Se clasifican en sustancia pura simple y sustancia pura compuesta
- Elemento, son sustancias simples que no se descomponen por medios químicos. Ej. Au (Oro)
- Compuesto, son sustancias que están formadas por dos o más elementos y pueden descomponerse por medios químicos. Ej. NaCl (Sal).

Por otro lado, casi toda la materia es una mezcla, es decir, está formada por dos o más componentes (sustancias puras) que se pueden juntar o separar mediante procesos físicos. Las mezclas se clasifican en:

- Mezclas homogéneas: Aquellas mezclas que sus componentes no se pueden diferenciar a simple vista. Las mezclas homogéneas de líquidos se conocen con el nombre de disoluciones y están constituidas por un soluto y un disolvente, siendo el primero el que se encuentra en menor proporción y además suele ser el líquido. Por ejemplo, el agua mezclada con sales minerales o con azúcar, el agua es el disolvente y el azúcar el soluto.

- Mezclas Heterogéneas: Aquellas mezclas en las que sus componentes se pueden diferenciar a simple vista.



2. Responde la siguiente pregunta: La glucosa es un monosacárido formado por un 40 % de C, 6,6 % de H y 53,4 % de O. Según esta información, la glucosa puede clasificarse como:

- a) Mezcla.
- b) Elemento.
- c) Compuesto.
- d) Mezcla y compuesto.