

Taller

1. ¿Qué es la materia?
2. ¿Cuáles son las características de la materia?
3. Nombra 2 propiedades de la materia y da un ejemplo (dibuja) de cada una de ellas.
4. Da un ejemplo de un cambio físico y uno de cambio químico y realiza un dibujo.
5. Define con tus propias palabras que es una mezcla homogénea y que es una mezcla heterogénea.

Solución:

1. Rta: Toda lo que está a nuestro alrededor.

2. Rta: La masa, volumen y peso.

3. Rta:

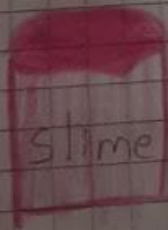
Maleabilidad -



→ Plastilina



Elasticidad -



→ Slime

4. Rta:

Cambio físico -



Cuando el agua se congela

Cambio químico -



Cuandoorneamos la masa de galletas

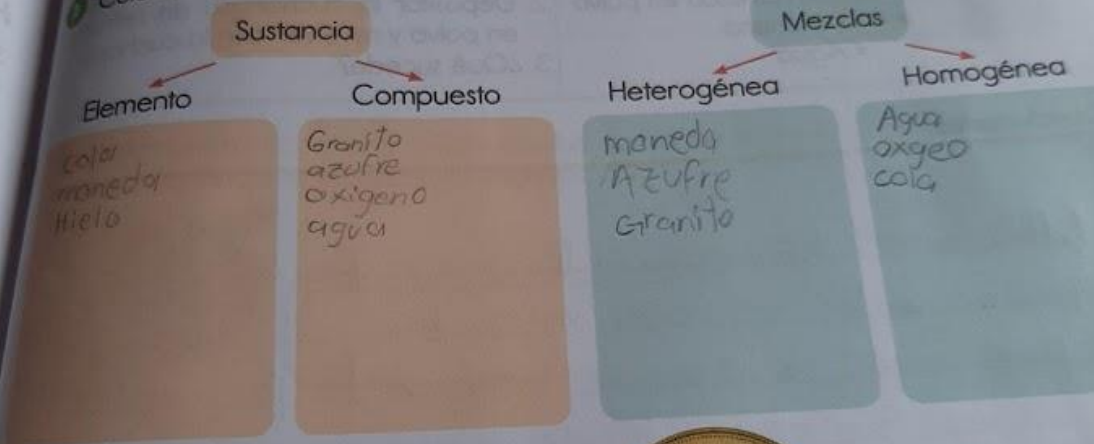
5. Rta: La mezcla homogénea es una que es uniforme.

La mezcla heterogénea es aquella que no es uniforme.

Colorea con un la clase de materia que representa cada producto.

Producto	Elemento químico	Compuesto químico	Mezcla homogénea	Mezcla heterogénea
Hidrógeno		✓	✓	
Arroz con pollo	✓			✓
Agua		✓	✓	
Limonada		✓	✓	
Oxígeno		✓	✓	
Pan con uvas	✓			✓

Coloca según corresponda.



GRANITO



AZUFRE



MONEDA DE BRONCE



OXÍGENO



COLA



AGUA



HIELO



Mezcla heterogénea

¿Qué necesito?

- Un vaso de cristal
- Un puñado de arroz
- Un puñado de lentejas
- Un puñado de garbanzos

¿Qué hago?

1. En el vaso depositar el arroz, las lentejas y los garbanzos, por capas.
2. Tapar el vaso con las manos y mezclar las lentejas, los garbanzos y el arroz.
3. ¿Qué sucede?

Mezcla Homogénea

¿Qué necesito?

- Un vaso de cristal
- Una cucharada de refresco en polvo
- Una cuchara
- Agua

¿Qué hago?

1. Llenar hasta la mitad el vaso con agua.
2. Depositar la cucharada de refresco en polvo y revolver con la cuchara.
3. ¿Qué sucede?

Conclusiones

1. Heterogénea: Se mezclaron los granos pero aún se podían ver los ingredientes mezclados.
2. Homogénea: Se mezclaron los ingredientes pero no se podía ver que ingredientes se agregaron.