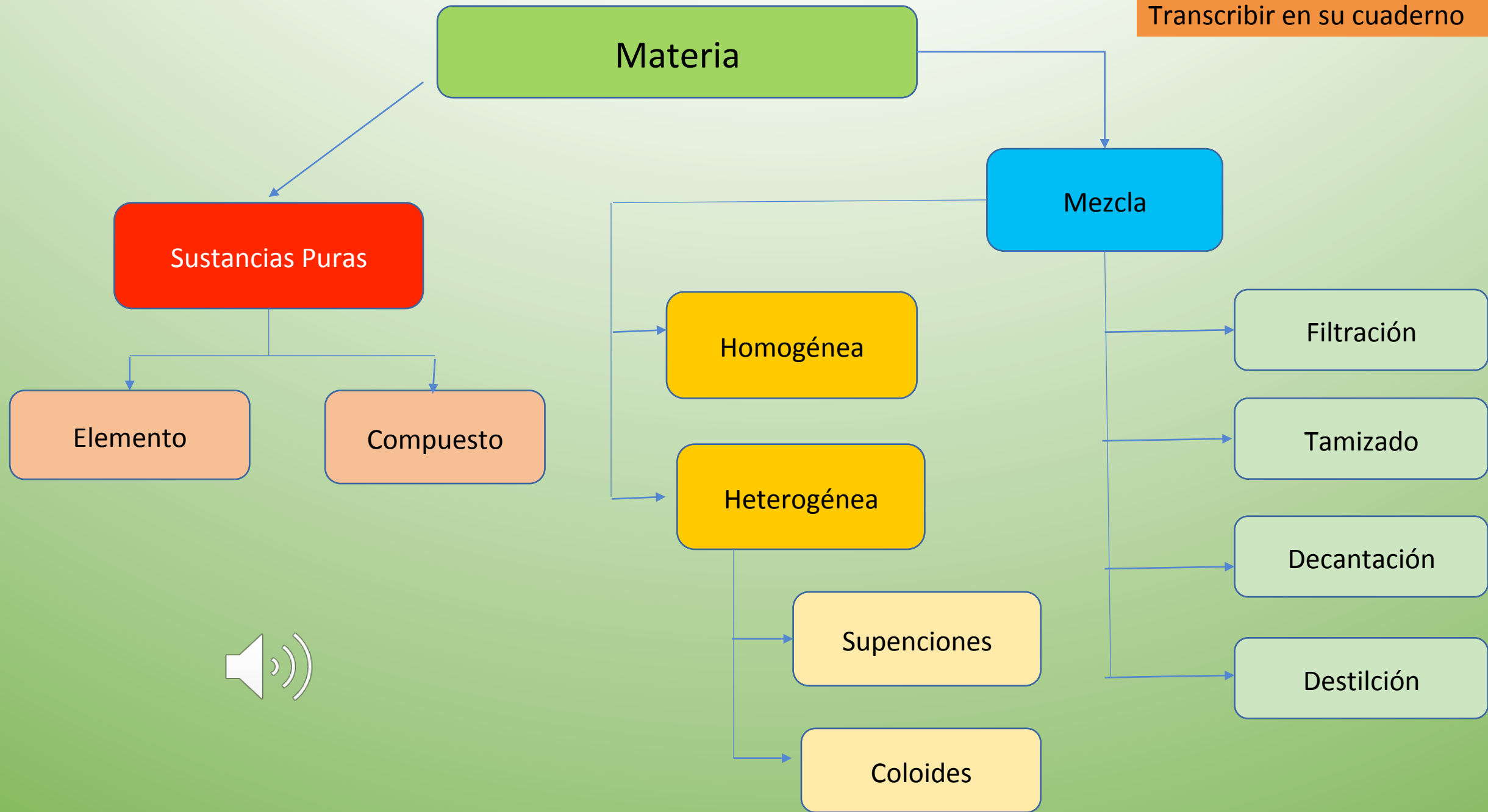


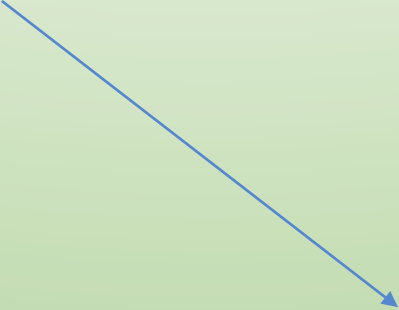
- Lea atentamente los contenidos que se encuentran en la presentación.
- Traspase la materia a su cuaderno de Ciencias Naturales.
- Realice la actividad indicada el final de la presentación.
- Suba a la plataforma fotos de la materia traspasada y actividad realizada.
- Recuerde hacer consulta de sus dudas.

# Clasificación de la Materia

Transcribir en su cuaderno



¿Qué es Materia?



Es todo aquello que tiene masa  
y ocupa un lugar en el espacio

¿Qué son las sustancias puras?



Es la materia cuya composición química es definida y constante

# Elementos

Son aquellos que están formado por el mismo tipo de partículas, las que no se pueden descomponer en otras más simples.

Ejemplo: los elementos de la tabla periodica.

Oxigeno ( $O_2$ )

Nitrógeno ( $N_2$ )

Carbono (C) entre otros.



Átomos iguales



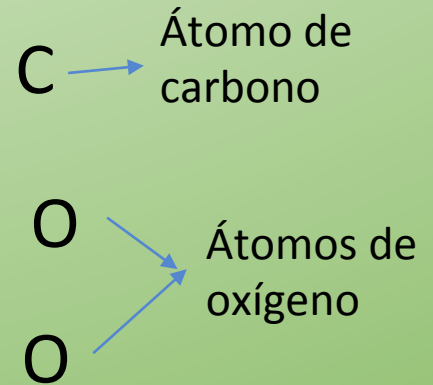
# Compuesto

Están formados por dos o más elementos diferentes. Pueden ser separados en sustancias simples mediante procesos químicos.

- Ejemplo Díóxido de carbono ( $\text{CO}_2$ )  
Agua ( $\text{H}_2\text{O}$ )  
Metano ( $\text{CH}_4$ )  
Cloruro de sodio ( $\text{NaCl}$ )

$\text{CO}_2$   
↓  
Dos elementos diferentes

Sustancias más simples



# Mezclas

Son combinaciones de dos o más sustancias puras que no reaccionan entre sí, es decir, que conservan sus propiedades individuales.

## Componentes de una mezcla



Disolvente o solvente

Siempre está mayor cantidad

+

Soluto

Siempre está en pocas cantidades

=

Disolución o solución

Combinación de sustancias

Agua

+

azúcar

=

Agua azucarada



# Clasificación de la mezclas

Mezcla homogénea

Se caracterizan por estar formadas por componentes que están distribuidos de manera uniforme, razón por la que no es posible distinguirlos a simple vista.



# Ejemplo

Transcribir en su cuaderno  
No dibujar, sólo mencionar  
ejemplos



Agua con azúcar

Agua con colorante



No se puede distinguir ambos  
componentes

## Mezcla heterogénea

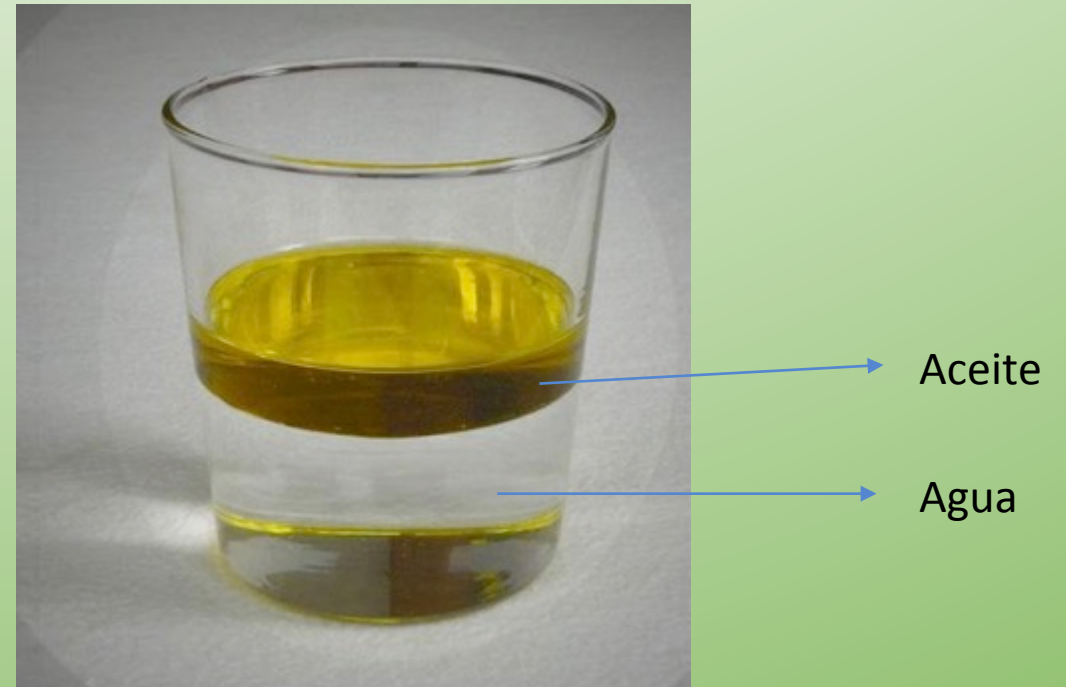
La distribución de sus componentes no es uniforme, por lo que estos se pueden distinguir a simple vista o por medio de instrumentos como el microscopio o la lupa.



Transcribir en su cuaderno.  
No dibujar, sólo mencionar ejemplos

# Ejemplo

Agua con Aceite



En ambos ejemplo se distinguen los dos componentes.

Transcribir en su cuaderno  
No dibujar, sólo mencionar  
ejemplos

## Supenciones

Están formadas por partículas  
muy pequeñas insolubles que  
“flotan” en un medio líquido.

Ejemplo



Jugos naturales

Sangre

Transcribir en su cuaderno  
No dibujar, sólo mencionar ejemplos

Coloides

Están compuestos por partículas más pequeñas, en comparación con las suspensiones, que están dispersas en el medio.

Ejemplo



Mayonesa, que posee unas pequeñas sustancias



Leche

# Actividad

- Realizar la actividad clasificación de la materia de la página 10.
- Realizar la actividad clasificar sustancias puras página 11.
- Realizar la actividad de reconocer mezclas homogéneas de la página 13.

Recuerda subir las fotos de la transcripción de la materia en tu cuaderno y la realización de las actividades a la plataforma  
Nos vemos.