

## LA MATERIA

### RECORDANDO

Hasta ahora hemos visto que:

- La materia tiene masa y volumen.
- Tiene tres estados: líquido, sólido y gaseoso.
- Se puede cambiar de un estado a otro por: solidificación, condensación, fusión y vaporización.
- La materia puede estar formada por sustancias puras o mezclas (homogéneas y heterogéneas).

### HOY APRENDEMOS QUE:

Podemos separar las mezclas tanto homogéneas como heterogéneas siguiendo unos métodos de separación:

- En las **mezclas homogéneas** utilizamos:
  - Decantación: mezcla de un líquido con un sólido.  
Para separarlos hay que dejar que el líquido se evapore y quede solo el sólido. Agua y sal
  - Destilación: mezcla de dos líquidos con diferente temperatura de ebullición (hervir).  
Alcohol y agua.  
Al calentar la mezcla uno de los líquidos se evapora antes
- En las **mezclas heterogéneas** utilizamos:
  - Filtración: mezcla de líquido y sólido. Agua y arena.  
Se separan mediante embudo o colador dejando que el agua pase y la arena se quede en el colador.
  - Decantación: mezcla de dos líquidos con distinta densidad y no se mezclan. Agua y aceite.  
Se deja reposar en un recipiente y se comprueba que uno de ellos se queda en la parte superior y otro en la inferior.

AHORA DEBÉIS RELLENAR ESTE ESQUEMA CON LO QUE HABÉIS ENTENDIDO DEL TEXTO.  
Los EJEMPLOS deben ser diferentes a los que he puesto yo, buscad en internet.

