LA MATERIA

se presenta en estado

- **SÓLIDO**
  - fusión
  - Solidicación
  - sublimación
- **LÍQUIDO**
  - ebullición evaporación
  - condensación
- **GASEOSO**

se clasifica en

SUSTANCIAS PURAS

son aquellas que están formadas por UN SOLO COMPONENTE y tienen propiedades (densidad,PF, PE,etc) que las identifican

que pueden ser

- **ELEMENTOS**
  - se representan mediante → SÍMBOLOS
  - que se organizan en la → TABLA PERIÓDICA
  - formados por **un** tipo de → ÁTOMOS
- **COMPUESTOS**
  - SÍ → se pueden descomponer en sustancias nás simples
  - formados por **dos o más** tipos de → ÁTOMOS

ÁTOMOS constituidos por

- NÚCLEO con *** Protones** *** Neutrones**
- CORTEZA con **Electrones**

MEZCLAS

son aquellas que están formadas por DOS O MÁS COMPONENTES, en proporciónes variables, que se pueden separar por medios físicos

sus propiedades → cambian según la composición

que pueden ser

- **HOMOGÉNEAS**
  - NO se pueden → distinguir componentes → que se separan mediante → * DESTILACIÓN * CRISTALIZACIÓN * CROMATOGRAFÍA
  - su concentración se expresa → * % en masa * % en volumen * Concentración en masa * Molaridad
- **HETEROGÉNEAS**
  - se pueden → distinguir componentes → se pueden separar mediante → * FILTRACIÓN * IMANTACIÓN * TAMIZACIÓN * DECANTACIÓN