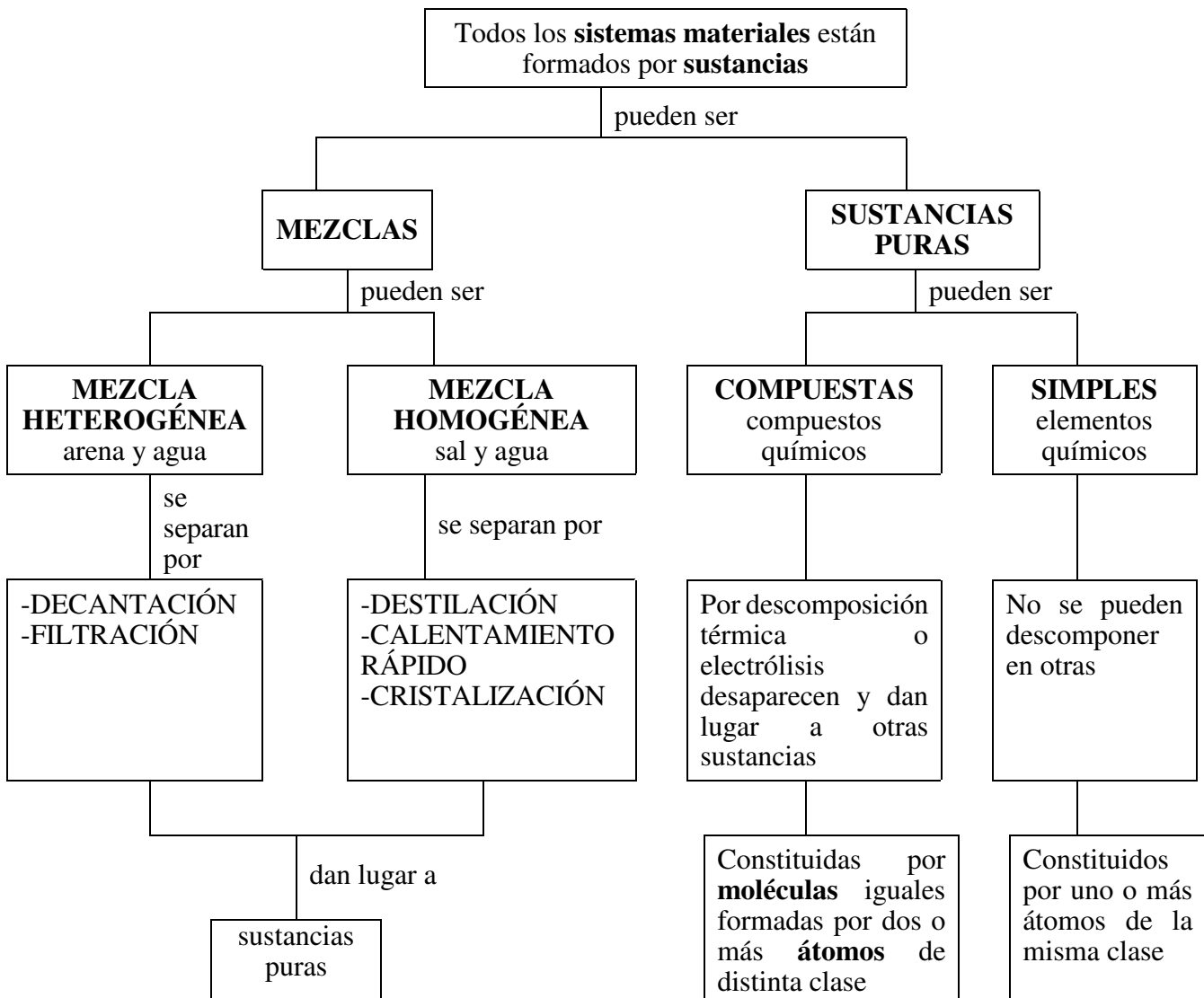


# LA MATERIA

Como se sabe, la materia está formada por partículas, dependiendo el comportamiento de esta (la materia) del estado físico en que se encuentran las partículas. Esta no es pues homogénea, existiendo un elevado número de sustancias distintas:



## a) Sustancias puras.

Poseen propiedades y composición constantes en todas sus partes, es decir, estas no varían de punto a punto.

Las sustancias puras poseen una Temperatura característica de fusión y otra de ebullición.

**Elemento químico.** Toda sustancia que no puede ser separada en otras más simples. Se conocen actualmente 108 elementos diferentes, incluidos los artificiales.

**Compuestos químicos.** Sustancias formadas por la combinación de dos o más elementos. Se conocen millones de elementos diferentes.

## b) Mezclas.

Formadas por agrupaciones de elementos y/o compuestos. Son sustancias que no poseen una Temperatura característica de fusión, ni de ebullición. Sus distintos componentes se pueden separar por procesos físicos como la filtración y la destilación.

**Mezclas homogéneas (disoluciones).** Poseen propiedades y composición constantes en todas sus partes. Ejemplo: el aire, sal en agua,...

**Mezclas heterogéneas.** La composición y sus propiedades varían de una parte a otra de la misma (se pueden observar y distinguir dentro de ella sus distintos componentes). Ejemplo: agua-aceite, tierra-agua,...