Mezclas

Heterogénea

Características:

\*Se pueden diferenciar las fases o partes que la componen.

\*Conserva su identidad química.

\*Los componentes no se unen entre sí.

\*Conserva sus propiedades químicas.

\* Los componentes pueden ser diferenciados con facilidad pues permanecen físicamente separados.

\*No son  uniformes.

\*Está formada por dos o más componentes que se distinguen a simple vista.

\*Las partes de una mezcla heterogénea pueden ser separadas por filtración, decantación y por magnetismo.

\*Agrupación de elementos desiguales.

Ejemplos:

\*Plátano y lentejas.

\*Carne con huevo.

\*Pizza.

\*Hot dog.

\*Agua con tierra.

\*Agua de guayaba.

\*Agua de tamarindo

\*Sal y carbón.

\*Agua y café soluble.

\*Agua y aceite.

\*Garbanzos y guisantes.

\*Chocolate y leche.

Homogénea

Características:

\*No se diferencian sus componentes o sustancias.

\*No sedimentan.  
\*Atraviesan todos los filtros.   
\*Sus componentes se pueden separar por métodos químicos o físico-químicos.

\*Mezclas homogéneas de líquidos se conocen con el nombre de disoluciones.

\*Están constituidas por un soluto y un disolvente.

\*Se mezclan sin reaccionar.

\*No hay una división que se pueda ver.

\*Son totalmente uniformes.

\*No presentan discontinuidades  al ultramicroscopio.

\*Presentan iguales propiedades y composición  en todo el sistema.

\*No se diferencian sus componentes o sustancias.

Ejemplos:

\*Refrescos.

\*Agua con sales minerales.

\*Talco.

\*Detergentes.

\*Pasta de hojaldre.

\*Té.

\*Mayonesa.

\*Aleaciones metálicas.

\*La salmuera.

\*El aire.

\*Agua y azúcar.

\*Agua y alcohol.