I.E.3079 "Nuestra Señora de las Mercedes"

APRENDO en casa

Mezclas homogéneas y heterogéneas

Las Mezclas

Son la unión de dos o más sustancias, en cantidades variables, donde cada uno de los cuerpos conserva sus propiedades. La gelatina, una ensalada de frutas o verduras, o un jugo de papaya, son ejemplos de mezcla. Puede reconocerse por ser Agregados, Suspensiones o Coloides

Gelatina



Ensalada de frutas



Jugo de papaya



1. Clasificación:



Reconociendo las sustancias y su composición, una mezcla puede ser homogénea o heterogénea

Mezcla homogénea

Formada por dos o más sustancias que presentan una sola fase, es decir, sus componentes no se distinguen ni se diferencian. Ejemplos:

SÓLIDO	LÍQUIDO	GASEOSO

Mezcla heterogénea

Formada por dos o más sustancias que presentan fases que se pueden distinguir y diferenciar. Ejemplos:

LÍQUIDO	SÓLIDO	GASEOSO

2. Características:

Las mezclas presentan características constantes que las diferencian de las combinaciones, estas son:

1. Las sustancias que forman la mezcla participan en cantidades variables.
2. Las mezclas pueden separarse, mediante procesos físicos, en las sustancias que las conforman.
3. Conserva sus propiedades cada una de las sustancias que forman la mezcla.



Evaporación Tamización Filtración

- Reconoce la sustancia y escribe qué clase de mezcla es:











_____ _____ _____ _____ _____

LIVEWORKSHEETS