# CENTRO ESCOLAR ALBATROS

CIENCIAS III TERCERO BLANCO

Apuntes 8

MEZCLAS HETEROGÉNEAS

CARCTERÍSTICAS DE LS MEZCLA HETEROGÉNEAS

Sus componentes s distinguen a simple vista

En líquidos se forman 2 fases x la densidad que presentan

Sus componentes se pueden separar a través de métodos físicos o mecánicos

EJEMPLOS COMUNES SON LAS SUSPENSIONES, tal es el caso de sólidos en líquidos, las ensaladas, la gelatina de mosaico, o al mezclar agua con aceite.

Algunos medicamentos o alimentos para beber, presentan una leyenda “ agítese antes de consumir “ o de usarse

Otros ejemplos son los licuados y ls aguas de fruta natural

LA CONCENTRACIÓN DE LAS DISOLUCIONES:

EN MASA

Se utiliza la fórmula % m = masa en soluto\_\_ x100

Masa del disolvente

EN VOLUMEN

Se utiliza la fórmula % v = Volumen en soluto\_\_\_\_\_ x 100

Volumen del disolvente

PLANTEAMIENTO:

Qué porcentaje en volumen de alcohol tiene una botella de cerveza de 875 ml de solución con 7 ml de alcohol

% V = 8 ml/ 875 ml x 100 = % en v = 0.91