# CENTRO ESCOLAR ALBATROS

CIENCIAS III TERCERO BLANCO

Apuntes 7

1.-LA DENSIDAD COMO PROPIEDAD CUANTITATIVA INTENSIVA

2.-LA DENSIDAD DE DIFERENTES SUSTANCIAS:

A) Alcohol 0.79 g/ml

B) Aceite de oliva: 0.92 g/ ml

C) Hielo: 0.91 g/ml

D) Gasolina: 0.68 g/ml

E) Mercurio: 13.6 g/ml

F) Glicerina 1.26 g/ ml

G) Madera 0.4 a 0.5 g/ml

H) Corcho 0.25 g/ml

3.-PROBLEMAS: APLICACIÓN DE LA FÓRMULA DE LA DENSIDAD d=M/V

a) Se desea disolver 75g de azúcar en 250 ml de agua natural, cuál es la densidad de dicha disolución: la unidad es g/ml

PRACTICA # 4

CÁLCCULO DE LAS DENSIDADES DE DISTINTAS DISOLUCIONES:

LICUADO: CHOCO MILK 25 g en 175 ml de leche fría

AGUA DE LIMÓN CON AZÚCAR 40 g de azúcar 250 ml de agua natural

MEZCLAS HOMOGÉNEAS Y HETEROGÉNEAS:

MEZCLA: Sustancia formada por un soluto y un solvente

HAY DOS TIPOS DE MEZCLAS:

1. MEZCLAS HOMOGÉNEAS: Son llamadas también disoluciones, en ella no se distinguen las sustancias del cual están hechas, tal es el caso de agua salada, el aire, el agua azucarada, almidón con harina, etc
2. MEZCLAS HETEROGÉNEAS: En ella se distinguen las sustancias del cual están formadas, en el caso de sustancias líquidas, agua y aceite, en sustancias sólidas las ensaladas de diferentes tipo: de frutas, verduras, pollo, entre otras, en algunos otros casos, las suspensiones en el cual presentan una leyenda “agítese antes de consumirse”