

DISOLUCIONES O SOLUCIONES

Profesora: Jacqueline Miranda Tarifa

Fecha

Apellidos y Nombres Curso



I.- Resolver los siguientes ejercicios:



1.- En un laboratorio se preparan 450 mililitros de una solución acuosa que contiene 55 gramos de cloruro de sodio [NaCl] o sal de mesa, con 250 mililitros de agua, para lo cual se pide determinar sus concentraciones a) Normal, b) Molal, c) Molar. Sus pesos atómicos son: Na=23, Cl=35.5, H=1, O=16

a) Normal

b) Molal

c) Molar

2.- Se requiere obtener una solución acuosa de ácido fosfórico (H_3PO_4) mezclando 0,11 lbs. de ácido fosfórico con 250 mililitros de agua para formar 300 mililitros de una solución de ácido fosfórico. Determinar en base a estos datos sus concentraciones a) Molar, b) Molal, c) Normal

a) Molar

b) Molal

c) Normal