FÍSICO QUÍMICA 2º B y C Prof. Marcela Gómez

Hola chicos, espero se encuentren muy bien. Les envío el nuevo práctico.

Recuerden, que pueden hacerme consultas por msn, al Instagram (marcelagoomez) o por msn de whatsapp al 2994724555 y deben enviar las respuestas a mi mail [hmarceg@hotmail.com](mailto:hmarceg@hotmail.com)

Fecha de entrega: 10/09

**OBSERVACION:** envío encuentro por ZOOM

Marcela Gómez le está invitando a una reunión de Zoom programada.

Tema: Mi reunión 2 B y C

Hora: 3 sep 2020 11:00 AM Hora del pacífico (EE. UU. y Canadá)

Unirse a la reunión Zoom

https://us04web.zoom.us/j/72367619822?pwd=NWs3bnBVMlZsN0hlWWlRMkZmVVhsUT09

ID de reunión: 723 6761 9822

Código de acceso: Quimica

SOLUCIONES:

Recordar que para calcular la concentración se hace el siguiente calculo:

Masa de SOLUTO X 100

%= masa de SOLUCIÓN

1. Calcular el %m/m de 35 g de cloruro de sodio SOLUTO en 500g de agua SOLVENTE
2. Calcular el % v/v si tenemos 50 ml de limón (SOLUTO) en 310 de sprite con limón (SOLUCIÓN)
3. Calcular %m/m de una solución que tiene 17g de Soluto en 90 g de Solución

Ahora vamos a calcular la cantidad de soluto para preparar una determinada cantidad de solución, con la siguiente formula:

Soluto= cantidad de soluto (%). Solución x SOLUCION

100

Ejemplo: Calcular la cantidad de soluto que se necesita para preparar 400 g de SOLUCION, al 8% m/m

Cantidad de soluto

Soluto= 8g soluto x 400g = 32g

100

Es decir que para preparar 400g de solución al 8% se necesitan 32 g de SOLUTO

1. Calcular la cantidad de soluto, que se necesita para preparar 530 de SOLUCION al 12% m/m
2. Calcular la cantidad de azúcar (SOLUTO), que se necesita para preparar 900g de agua dulce (SOLUCION) al 9% m/m
3. Calcular la cantidad de Soluto que son necesarios para preparar 2500 ml de SOLUCION al 20% v/v
4. Calcular cantidad de SOLUTO que se necesita para preparar 5000 ml de SOLUCION al 25% v/v
5. Calcular la cantidad de SOLUTO que se necesita para preparar 400g de SOLUCION, al 8% m/m
6. Indicar que es la curva de solubilidad y que se representa en la misma

Espero sus respuesta!