

Repaso CÓMO PREPARAR DISOLUCIONES Y EXPRESAR SU CONCENTRACIÓN EN Porcentajes %

¿COMO PREPARAR UNA DISOLUCIÓN?

- 1) Calcular la cantidad de soluto apropiada para el volumen deseado de disolución.
- 2) Disolver todo el soluto en un poco de disolvente.
- 3) Enrasar: diluir la mezcla con más disolvente hasta el volumen deseado de disolución.
- 4) Homogeneizar.



HAY MATRACES AFORADOS DE 25, DE 50, DE 100, DE 200, DE 500 ó DE 1000 MILILITROS

(1) PRIMERO SE PESA EL SOLUTO en vidrio reloj o cápsula de porcelana

(2) LUEGO SE DISUELVE EN UN POCO DE AGUA DESTILADA en un vaso de precipitado con ayuda de varilla de vidrio

- (3) SE AÑADE AL MATRAZ AFORADO con ayuda de embudo
- (4) Y SE ENRASA HASTA EL VOLUMEN DE DISOLUCIÓN QUE SE QUIERE PREPARAR (25, 50, 100, 200,,500 ó 1000 ml según el volumen del matraz)



Pro
ble
mas
de

Problemas de disoluciones con LAS SOLUCIONES:

- ¿Cuál es el porcentaje de una solución que contiene 5 g de NaCl y 60 g de agua?

Total de disolución sería -->5g soluto (NaCl)+ 60g disolvente (agua)= 65g

El Porcentaje es = lo que hay de soluto en 100 g de disolución

Entonces,

si 5g NaCl.....> en 65g Disolucion total

¿X?.....> en 100 g “

$$X = 100 \times 5 / 65 = 7,7$$

Solución= 7,7%

¿Cuántos gramos debes pesar de Minoxidilo para preparar 200g de Disolución total si sabes que se prepara con minoxidilo al 3%?

Si es al 3% de minoxidilo significa que--> hay 3g de minoxidilo en 100 g de disolución total

En tonces la regla de tres sería-->

3 g100g

¿X?.....200g X= 3x200 / 100 = 6

Solución = 6 g