

Disoluciones 3



Escribe dentro de los recuadros los valores, no es necesario escribir sus unidades. Redondea a 3 decimales tanto en el procedimiento como en los resultados.

1. Calcula la concentración molar de una disolución que se ha preparado con 54g de ZnSO_4 y cuyo volumen final es de 250ml.

$$n = \underline{\hspace{2cm}} \quad M = \underline{\hspace{2cm}}$$

2. Calcula la masa de nitrato de plomo que esta disuelto en 450ml de una disolución acuosa cuya concentración el de 3ppm.

$$m = \underline{\hspace{2cm}} \text{mg}$$

3. ¿Cuántos gramos de $\text{Ba}(\text{OH})_2$ se necesitan para preparar 50ml de disolución al 2N? R = $\underline{\hspace{2cm}}$ gramos

$$N = \frac{\text{eqg}}{L} \quad \text{eqg} = \frac{g}{\left(\frac{\text{uma}}{\text{no}}\right)}$$

4. Se tienen 5 gramos de AlF_3 en 250 ml de solución, ¿cuál será la Normalidad?

$$R = \underline{\hspace{2cm}} \text{N}$$

$$\text{eqg} = \frac{g}{\left(\frac{\text{uma}}{\text{no}}\right)} \quad N = \frac{\text{eqg}}{L}$$