

Problemas de Disoluciones

1) A partir de 47 g de hidróxido potásico queremos preparar una disolución del 17,41% en peso.

Determinar:

a) Cantidad de disolvente necesario. b) Cantidad de disolución formada.

Solución: a) 223 g b) 270 g

2) Se tienen 281 mL de disolución de hidróxido sódico con una concentración de 121 g/L y densidad de 1,12 g/mL. Hallar:

a) Cantidad de soluto en gramos. b) Concentración en tanto por ciento en peso.

Solución: a) 34 g b) 10,79%

3) Al añadir 43 g de azúcar a 344 g de agua hemos obtenido 363 mL de disolución. Calcular:

a) Tanto por ciento en peso de soluto. b) Concentración en g/L.

Solución: a) 11,11% b) 118,46 g/L

4) Se prepara una disolución añadiendo 30 g de ácido acético a 171 g de agua. Determinar el porcentaje en peso del soluto.

Solución: 14,93%

5) Disponemos de 284 g de disolución de amoníaco del 13,73% en peso. Calcular:

a) Cantidad de soluto (gramos). b) Cantidad de disolvente (gramos).

Solución: a) 39 g b) 245 g