

Ejercicio 88

Se forma una disolución disolviendo 1,1 g de cloruro de sodio con agua hasta tener 200 mL de disolución: De esta disolución se toman 45 mL. ¿Cuántos gramos de cloruro de sodio se ha tomado? : (5,5 g/L)

Ejercicio 89

Disponemos de tres recipientes de 2 litros de capacidad cada uno. Todos están llenos. El 1° contiene una disolución de sal en agua y contiene 80 g de sal. El 2° contiene 30 g de sal disueltos en los dos litros. El 3° solo contiene dos litros de agua, Formamos una cuarta disolución mezclando :

- La octava parte de la disolución del recipiente 1° .
- La cuarta parte del 2° recipiente
- La mitad del tercer recipiente.

Calcular la concentración en gramos de soluto por litro de esta última disolución formada, completando los datos de la siguiente tabla:

	1/8 del 1°	1/4 del 2°	1/2 del 3°	Total
n° de g de sal	$80/8 = 10 \text{ g}$	$30/4 = 7,5 \text{ g}$	0	17,5 g
Volumen en L	$2/8 = 0,25 \text{ L}$	$2/4 = 0,5 \text{ L}$	$2/2 = 1 \text{ litro}$	$0,25 + 0,5 + 1 = 1,75 \text{ litros}$

Luego la concentración de la disolución resultante es =

$$\frac{1,75 \text{ g}}{17,5 \text{ litros}} = 10 \text{ g/litro}$$

Ejercicio 90

Se forma una disolución mezclando 30 g de sal y agua hasta un volumen total de 5 litros. A la mitad de esta disolución le añadimos 1,5 litros de agua ¿Cuál es la concentración de esta última mezcla? (90 g/L)