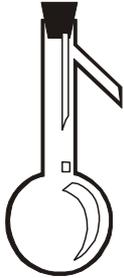


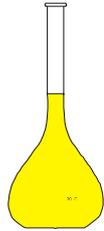
### ACTIVIDAD 1

Nombrar los aparatos de laboratorio dados, indicando para que sirven

1



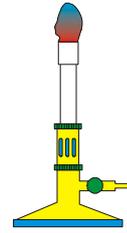
2.



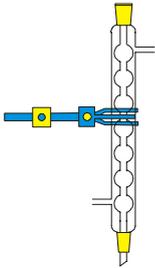
3



4



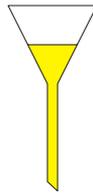
5



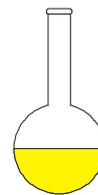
6



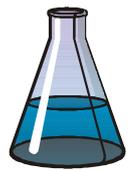
7



8



9



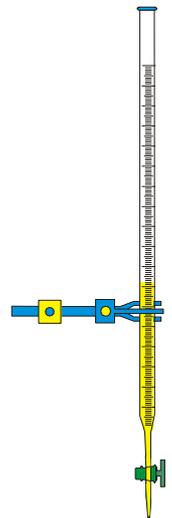
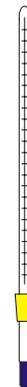
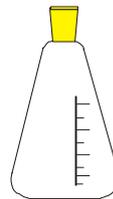
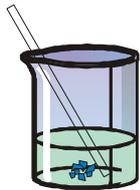
10

11

12

13

14

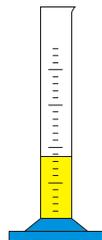
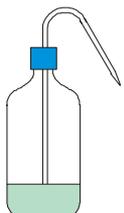


15

16

17

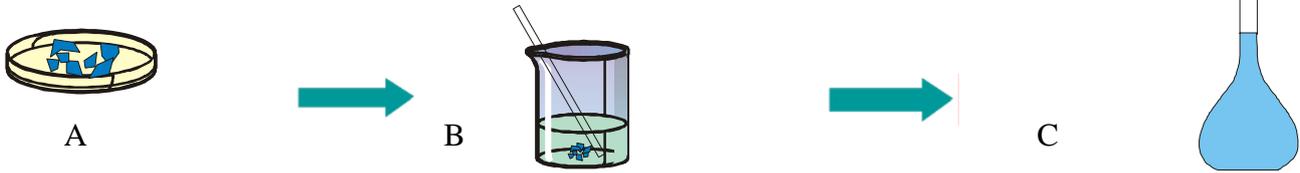
18



## Disoluciones

### ACTIVIDAD 2

1. Pesas en el recipiente A, 5g de sulfato de cobre, y luego lo disuelves en agua en un recipiente B, y después



lo introduces en C, completando con agua destilada hasta enrasar a 250 mL. Identifica el soluto y el disolvente:

¿Dónde hay sólo soluto?:

¿Dónde hay disolvente, soluto y disolución?:

¿Dónde hay sólo disolución?:

Determina la concentración de la disolución en kg/L.

Indica los nombres de los recipientes A, B y C.

¿Qué significa enrasar?:

2. Aplica lo dicho en el problema anterior, para la disolución de 0,012 kg de azúcar, en agua, hasta completar medio litro de disolución. Calcula la concentración de ésta en g/mL.

3. Determina la concentración de una disolución de 200mg sal común (cloruro sódico) en agua, hasta completar 10mL de disolución. Calcula la concentración en kg/L.

La riqueza de una disolución determina los gramos de soluto en 100g de disolución y se calcula :

$$\text{riqueza} = 100 \times \frac{\text{g soluto}}{\text{g Disolución}} \text{ o } 100 \times \frac{\text{gramos de soluto}}{(\text{gramos de soluto} + \text{gramos de disolvente})}$$

Se expresa en %.

### ACTIVIDAD 3.

a) Disuelves 10 gramos de azúcar común (sacarosa) en 90g de agua, calcula la riqueza de la disolución.

b) Disuelves 0,1 kg gramos de sulfato cúprico en 1 litro de agua, determina la riqueza de la disolución.

c) Disuelves 20 g de cloruro sódico en 200g de agua, sin que ésta experimente aumento de volumen. Calcula la riqueza y la concentración de la disolución en kg/L y en g/mL.