

Disoluciones 2



Escribe dentro de los recuadros los valores con sus unidades (g, ml, %) no des espacios entre el valor y la unidad, no coloques puntos despues de la unidad y usa letras minúsculas.

1. ¿Quién consume mas alcohol? El sujeto A se tomo una cerveza cuyo volumen es de 355ml y su porcentaje de alcohol en volumen es de 5.3 o el sujeto B que toma una copa de Ron cuyo volumen es de 35ml y su concentración es del 39% en volumen.

Sujeto A:

$$ml = \frac{\boxed{} \quad \boxed{}}{\boxed{}} = \boxed{}$$

Sujeto B:

$$ml = \frac{\boxed{} \quad \boxed{}}{\boxed{}} = \boxed{}$$

Quien consumió mas alcohol fue _____

2. Calcular los gramos de soluto y solvente que hay en 400g de disolución al 6%.

$$\boxed{\quad} \% = \frac{\boxed{\quad}}{\boxed{\quad}} \times 100$$

$$g = \frac{\boxed{\quad} \boxed{\quad}}{\boxed{\quad}} = \boxed{\quad}$$

$$\boxed{\quad} = \boxed{\quad} + \text{Solvente}$$

La cantidad de solvente en la disolución : _____

3. Calcula la concentración a la que se encuentra una disolución que fue preparada con 20g de nitrato de plata y 300ml de agua.

$$\% = \frac{\boxed{\quad}}{\boxed{\quad}} \times 100$$

$$\% = \boxed{\quad}$$