

Tarea Farmacología

Se tiene 1 litro de solución Hartmann, el cual se pretende ajustar a 70 y 40 milimolar de glucosa y NaCl respectivamente. Para ello se tienen soluciones glucosadas y fisiológicas al 5%. Determina la cantidad de cada solución que hay que quitar de Hartmann y añadir de las soluciones de glucosa y fisiológica.

$$70 \text{ mM} = 0.07$$

$$40 \text{ mM} = 0.04$$

$$\text{NaCl} = 58.5 \text{ g/mol}$$

$$\text{Glucosa} = 180 \text{ g/mol}$$

$$\rightarrow n = (0.07 \text{ mol/lts}) (1 \text{ lts}) \\ = 0.07 \text{ mol}$$

$$n = (0.04 \text{ mol/lts}) (1 \text{ lts}) \\ = 0.04 \text{ mol}$$



$$m = (0.07 \text{ mol}) (180 \text{ g/mol}) \\ = 12.6 \text{ g}$$

$$m = (0.04 \text{ mol}) (58.5 \text{ g/mol}) \\ = 2.34 \text{ g}$$

5%

$$5 \text{ --- } 100 = 252 \text{ ml de glucosa} \\ 12.6 \text{ --- } ? \qquad \qquad \qquad = 298.8 \text{ ml}$$

$$5 \text{ --- } 100 = 46.8 \text{ ml de fisiológica} \\ 2.34 \text{ --- } ?$$