

Asignatura:

Farmacología

Alumno:

Manuel Alejandro Guzmán López

Carrera:

Lic. Enfermería

2° semestre

Grupo:

"A"

Turno:

Matutino

Se tiene 1 litro de solución Hartman, el cual se pretende ajustar a 70 7 40 mili molar de glucosa y NaCl respectivamente. Para ello se tiene soluciones glucosadas y fisiológicas al 5 %. Determina la cantidad de cada solución que hay que quitar de Hartman y añadir de las soluciones de glucosa y fisiológica.

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

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

$$5\% \text{-----} 100 \text{ ml}$$

$$12.6 \text{-----} x$$

252 ml de suero glucosado

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

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

$$5\% \text{-----} 100 \text{ m}$$

$$2.35 \text{-----} x$$

46.8 ml de solución fisiológica