

1.- $M = 6'33 \cdot 10^{-3} \text{ mol/L}$

2.- $M = 0'4 \text{ mol/L}$

- 3.- a) El recipiente A contiene 5 mol de NaOH; el B contiene 10 mol.
b) $M = 1'36 \text{ mol/L}$

4.- Se debe disolver 45 g de glucosa.
0'01 moles de glucosa están en un volumen de 0'1 L de la disolución.

- 5.- a) ¿Contendrán el mismo número de moles de ambos solutos? **Sí**
b) ¿Contendrán el mismo número de gramos de ambos solutos? **No**,
porque la masa molar es distinta.

6.- $V = 5 \text{ L}$

7.- $M = 0'322 \text{ mol/L}$; Debemos tomar 4'17 mL de disolución.

8.- $V = 5 \text{ mL}$