

Per tant, mesurarem 187,5 mL de solució 2 M i ho enrasarem amb aigua destil·lada fins a 250 mL.

b) Quin utilitatge volumètric has d'emprar?

S'utilitza una pipeta de 50 mL, un matràs aforat de 250 mL, un vas de precipitats qualsevol i ulleres de protecció.

c) Quants cm³ et calen d'una dissolució 12 M i quin material volumètric necessites?

Calculem el volum de dissolució 12 M que necessitem per obtenir els 0,375 mol de HCl.

$$0,375 \text{ mol HCL} \cdot \frac{1 \text{ L dissolució}}{12 \text{ mol HCL}} \cdot \frac{1000 \text{ mL}}{1 \text{ L}} = 31,25 \text{ mL}$$

Per tant, es mesuren 31,25 mL de solució 12 M i s'enrasen a 250 mL amb aigua destil·lada.

Utilitzarem una pipeta de 25 o 50 mL, un matràs aforat de 250 mL, un vas de precipitats qualsevol i ulleres de protecció.

$$\frac{3,60 \text{ g NaOH}}{88,54 \text{ g dissolució}} \cdot 100 = 4,07 \% \text{ NaOH}$$
$$\frac{9,26 \text{ g NaCl}}{88,54 \text{ g dissolució}} \cdot 100 = 1,046 \% \text{ NaCl}$$