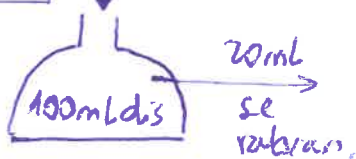


35 flechas p279

a)

10 mL dis HCl comercial
 $d = 1,19 \text{ g/mL}$
 36%



dis NaOH 0,8 M

disolución problema.

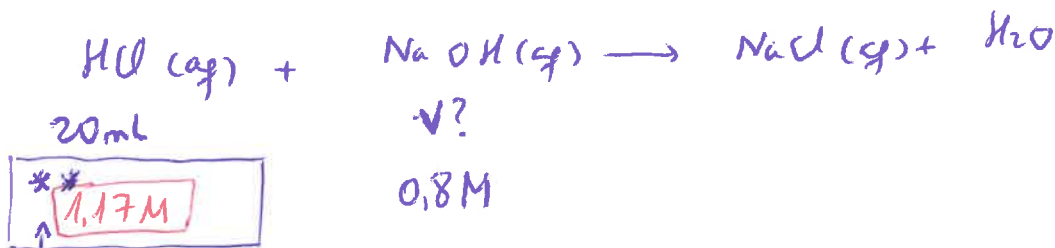
disolución patrón

Aunque puedo calcular su concentración, esta es poca cierta (error experimental)

También se deduce por el enunciado. Dice "disolución de ácido VALORADA"

Por ello, (para "certificar" su concentración) se valora con disolución patrón de NaOH

Reacción de neutralización:



concentración "calculable":

$$[\text{HCl}] = \frac{10 \text{ mL dis} \cdot \frac{1,19 \text{ g dis}}{1 \text{ mL dis}} \cdot \frac{36 \text{ g HCl}}{100 \text{ g dis}} \cdot \frac{1 \text{ mol HCl}}{36,5 \text{ g HU}}}{0,1 \text{ L dis}} = 1,17 \text{ M}^{**}$$

cálculo del V_{NaOH} que se gastará en la valoración

$$20 \cdot 10^{-3} \text{ L dis} \cdot \frac{1,17 \text{ mol HCl}}{1 \text{ L dis}} \cdot \frac{1 \text{ mol NaOH}}{1 \text{ mol HCl}} \cdot \frac{1000 \text{ mL dis}}{0,8 \text{ mol NaOH}} = 29,3 \text{ mL}$$

MOLARIDAD patrón

