

Sauvons la vigne.

$$1.1 \quad \Delta MO = 44 - 28 = 16 \text{ t/ha}$$

la superficie est de $S = 0,57 \text{ ha}$

$$\text{masse manquante} = S \times \Delta MO = 16 \times 0,57 \\ = 9,12 \text{ t}$$

12

350 kg MO $\rightarrow$ 1000 kg = 1 t produit

$$9,12 \text{ t} = 9120 \text{ kg MO} \rightarrow m_{\text{produit}}$$

$$m_{\text{produit}} = \frac{9120 \times 1000}{350} = 26.000 \text{ kg.}$$

$$\begin{array}{ll} 1 \text{ sac} & \rightarrow 500 \text{ kg} \\ \text{nb de sac} & \rightarrow 26.000 \end{array}$$

$$\text{nb} = \frac{26.000}{500} = 52,1353 \text{ sacs}$$

13 sans intérêt

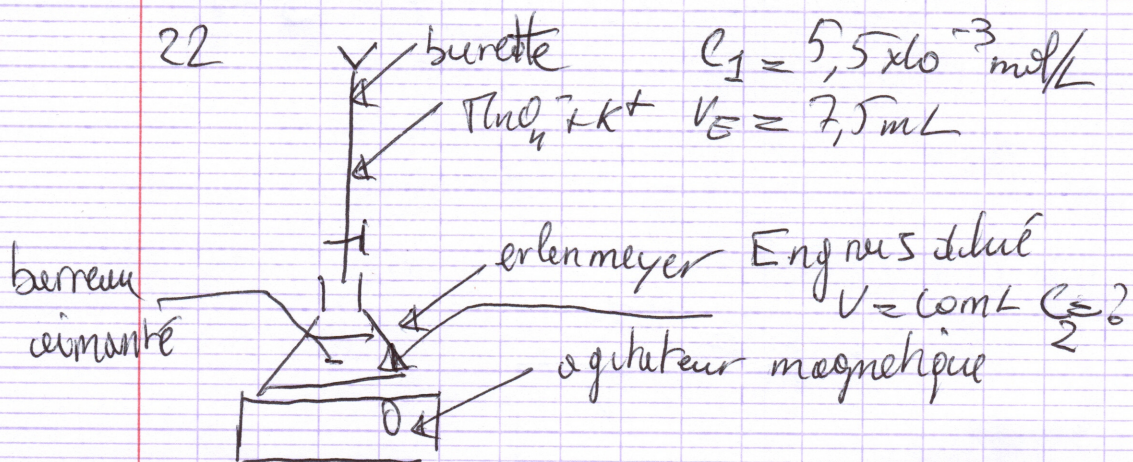
21 dilué par 50 $\frac{V_f}{V_m} = 50$

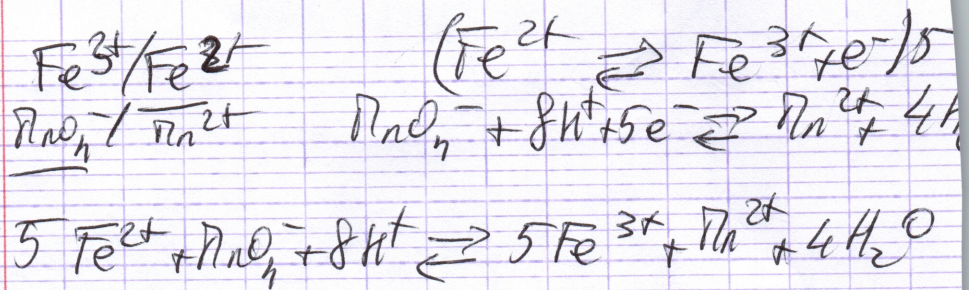
$V_f = 50 \times V_m$ avec $V_m = 10 \text{ mL}$

$\Rightarrow V_f = 500 \text{ mL}$

on choisit donc une pipette de 10 mL & une fiole de 500 mL

22





24 le technicien observe 1 chgt
de couleur de l'indicateur jaune
au violet
l'équivalence est atteinte lorsque
l'on obtient 1 mélange stœchiométrique
ou que l'on change de réaction limitant

$$25 \quad \frac{n(\text{Fe}^{2+})}{5} = \frac{n(\text{MnO}_4^-)}{1} \quad \text{BM}$$

$$\frac{C_2 V}{5} = C_1 V_E$$

$$C_2 = \frac{5 C_1 V_E}{V}$$

$$26 \quad C_2 = \frac{5 \times 5,5 \times 10^{-3} \times 7,5 \times 10^3}{5 \times 10^3} \\ = 0,021 \text{ mol/L.}$$

$$C_{\text{mère}} = 50 \times C_2 = 50 \times 0,021 = 1,0 \text{ mol/L}$$

$$n = C_{\text{mère}} \times V = 1,0 \times 1 \quad \text{on prend } V = 1 \text{ L}$$

$$m = n \times M = 1 \times 55,8 \\ = 55,8 \text{ g}$$

$$\rho = \frac{m_{\text{tot}}}{V} \Rightarrow m_{\text{tot}} = \rho \times V = 1,15 \times 1$$

$$m_{\text{tot}} = 1,15 \text{ kg} = 1,15 \times 10^3 = 1150 \text{ g.}$$

$$w = \frac{m}{m_{\text{tot}}} = \frac{55,8}{1150} = 0,048 \approx 4,8\% \approx 5\%$$

on est proche de la valeur attendue

271 le Fer proposé $\nearrow$ on
absorbe ~~est~~ à cause de la
chélute

272 on sait que 3L/ha st nécessaire
ici la parcelle fait $S = 9,57ha$

$$V_{produit} = 3 \times 9,57 = 1,71L$$

donc $C_m = \frac{m}{V} \Rightarrow m = C_m \times V$

$$= 35 \times 1,71$$

$$m = 59,9 g$$