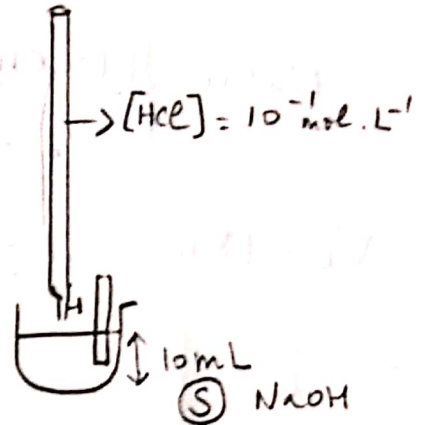
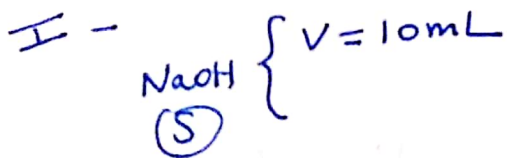


- 1 -
Corrigé des ex de la fiche dosage acido-basique par
pH-métrie.



b - à partir de la méthode des tg //s on détermine le pt d'équivalence sur la courbe $\text{pH} = f(V)$

on trace 2 tg D_1 et D_2 à la courbe D_1 et D_2 //s et situées de part et d'autre du saut de pH.

on mène la $\perp$ à ces 2 droites et on en note I le pt milieu.

Du pt I, on trace la $\parallel(D)$ à D_1 et D_2

l'intersection de la droite D et de la courbe est le pt E équivalent. les coordonnées de ce pt à l'équivalence

c - $E(V_{aE}, \text{pH}) \quad \left(\begin{array}{l} \text{pH} = 7 \text{ à l'équivalence} \\ V_{aE} = 9 \text{ mL} \end{array} \right)$

A l'équivalence $n_{\text{OH}^-}(\text{récher}) = n_{\text{H}_3\text{O}^+}(\text{burette})$

$$C_b V_b = C_a V_{aE} \Rightarrow$$

$$C_b = \frac{C_a V_{aE}}{V_b} = \frac{10^{-1} \times 9}{10} = 9 \cdot 10^{-2} \text{ mol.L}^{-1}$$