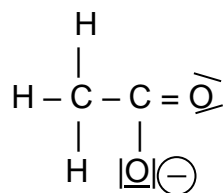
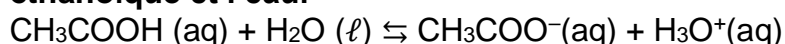


**EXERCICE B. NETTOYAGE DES PLAQUES DE CUISSON (5 points)****1. Étude de quelques propriétés acido-basiques de l'acide éthanoïque****Q1. Représenter le schéma de Lewis de la base conjuguée de l'acide éthanoïque.****Q2. Indiquer l'espèce majoritaire du couple de l'acide éthanoïque présente dans un vinaigre ménager 14°. Justifier.**

Le  $\text{pH}$  du vinaigre vaut 2,2, comme il est inférieur au  $\text{pK}_\text{A} = 4,76$  alors c'est l'acide  $\text{CH}_3\text{COOH}$  qui prédomine sur la base.

Le  $\text{pH}$  d'une solution aqueuse d'acide éthanoïque de concentration  $5,0 \times 10^{-3} \text{ mol.L}^{-1}$  est de 3,5.

**Q3. Écrire l'équation de la réaction modélisant la transformation chimique entre l'acide éthanoïque et l'eau.****Q4. En utilisant la valeur du  $\text{pH}$  de la solution, montrer que le taux d'avancement final  $\tau$  de cette réaction est de l'ordre de 6 %. Commenter ce résultat quant à la force de l'acide éthanoïque dans l'eau.**

$$\tau = \frac{x_f}{x_{\text{max}}}$$

$$x_f = n_{\text{H}_3\text{O}^+} = [\text{H}_3\text{O}^+(\text{aq})]_f \cdot V = 10^{-\text{pH}} \cdot V$$

Si l'acide  $\text{CH}_3\text{COOH}$  est totalement consommé alors  $n_{\text{CH}_3\text{COOH}} - x_{\text{max}} = 0$ , soit  $c \cdot V - x_{\text{max}} = 0$  donc

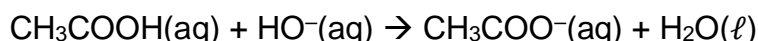
$$x_{\text{max}} = c \cdot V$$

$$\tau = \frac{10^{-\text{pH}} \cdot V}{c \cdot V} = \frac{10^{-\text{pH}}}{c}$$

$$\tau = \frac{10^{-3,5}}{5,0 \times 10^{-3}} = 6,3 \times 10^{-2} = 6,3 \%$$



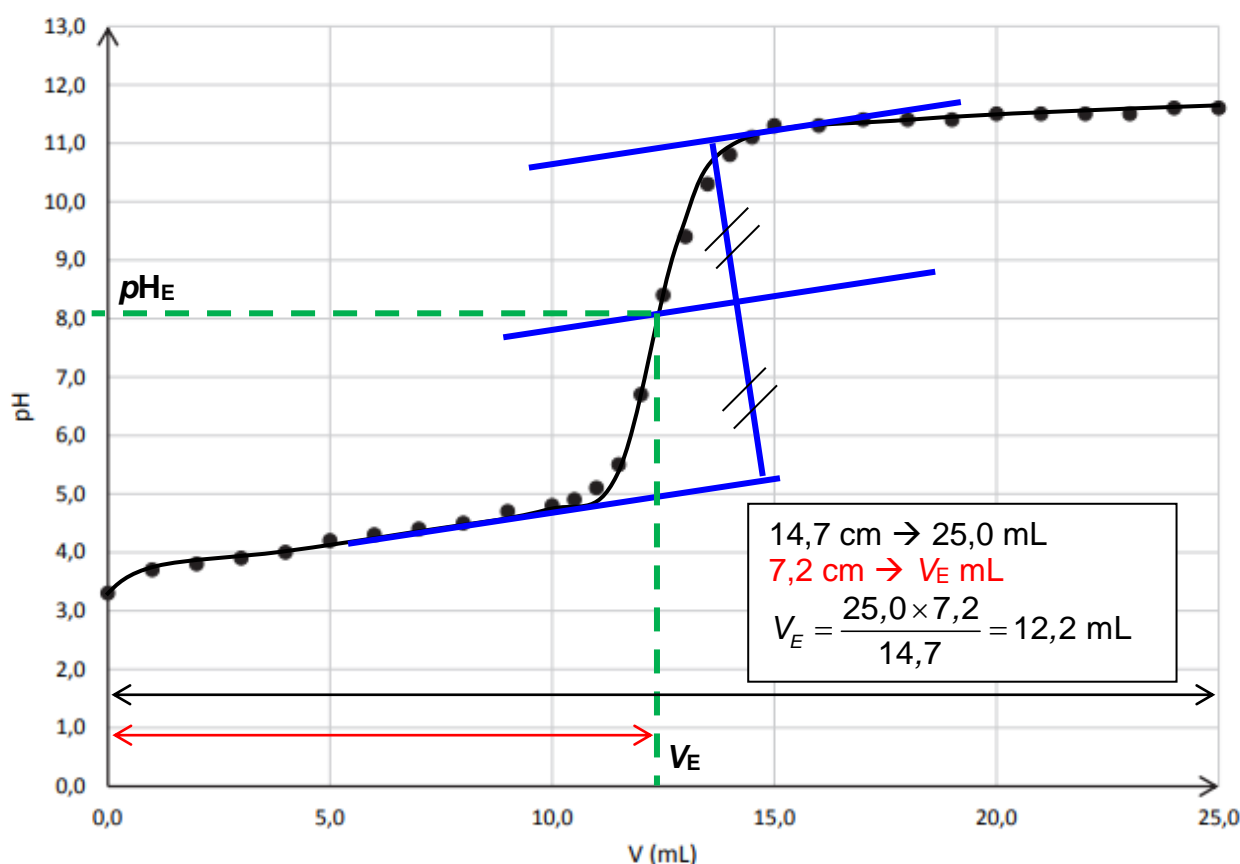
$\tau \ll 100\%$  l'acide éthanoïque est un acide faible.

**2. Dosage par titrage du vinaigre ménager 14°****Q5. Écrire l'équation de réaction support du titrage de l'acide éthanoïque par l'hydroxyde de sodium.**

Q6. Déterminer, en réalisant une construction sur l'ANNEXE 1 À RENDRE AVEC LA COPIE, le volume  $V_E$  de solution aqueuse titrante d'hydroxyde de sodium versé à l'équivalence du titrage.

On utilise la méthode des tangentes. Voir l'animation <http://acver.fr/tangentes>

Il faut d'abord relier les points expérimentaux pour mieux tracer les tangentes.



On trouve  $V_E = 12,2 \text{ mL}$ .

Indicateur coloré	Teinte de la forme acide	Zone de virage	Teinte de la forme basique
Hélianthine	Rouge	3,1 – 4,4	Jaune
Vert de bromocrésol	Jaune	3,8 – 5,4	Bleu
Rouge de crésol	Jaune	7,8 – 8,8	Rouge
Rouge d'alizarine	Violet	10,0 – 12,0	Jaune
Carmin d'indigo	Bleu	11,6 – 14,0	Jaune

Figure 2. Indicateurs colorés acido-basiques

Q7. Expliquer quel aurait été l'indicateur coloré le plus adapté, parmi ceux fournis sur la figure 2, pour réaliser ce titrage par colorimétrie.

La zone de virage de l'indicateur coloré doit contenir le pH à l'équivalence. On lit  $\text{pH}_E = 8$ . Ainsi on choisit le rouge de crésol.

**Le degré d'acidité d'un vinaigre ménager est égal au titre massique, exprimé en pourcentage, en acide éthanóique de ce vinaigre.**

**On réalise le titrage d'un volume de 10,0 mL d'une solution de vinaigre ménager 14° dilué 100 fois par une solution aqueuse titrante d'hydroxyde de sodium de concentration  $2,00 \times 10^{-2} \text{ mol.L}^{-1}$ .**

**Q8. Après avoir exploité le titrage pour déterminer la valeur de la concentration en quantité de matière de la solution diluée 100 fois, calculer le titre massique du vinaigre ménager étudié. Commenter le résultat.**

À l'équivalence, les réactifs ont été introduits dans les proportions stœchiométriques, on a  $n_{\text{CH}_3\text{COOH}}^{\text{initiale}} = n_{\text{HO}^-}^{\text{versée}}$

$$c \cdot V = c_B \cdot V_E$$

$$c = \frac{c_B \cdot V_E}{V}$$

$$c = \frac{2,00 \times 10^{-2} \text{ mol.L}^{-1} \times 12,2 \text{ mL}}{10,0 \text{ mL}} = 2,44 \times 10^{-2} \text{ mol.L}^{-1} \text{ de } \text{CH}_3\text{COOH}$$

La solution ayant été diluée 100 fois, la concentration en quantité du vinaigre commercial est

$$C = 100 \cdot c$$

$$C = 2,44 \text{ mol.L}^{-1}$$

$$\text{Le titre massique est égal à } w = \frac{m_{\text{acide}}}{m_{\text{solution}}} = \frac{C \cdot V \cdot M}{\rho \cdot V} = \frac{C \cdot M}{\rho}$$

$$M_{\text{CH}_3\text{COOH}} = 2M(\text{C}) + 2M(\text{O}) + 4M(\text{H}) = 2 \times 12,0 + 2 \times 16,0 + 4 \times 1,0 = 60,0 \text{ g.mol}^{-1}$$

$$w = \frac{2,44 \frac{\text{mol}}{\text{L}} \times 60,0 \frac{\text{g}}{\text{mol}} \times 1,00 \text{ L}}{1,0 \frac{\text{g}}{\text{mL}} \times 1000 \text{ mL}} = 0,1464 = 0,15 = 15\%$$

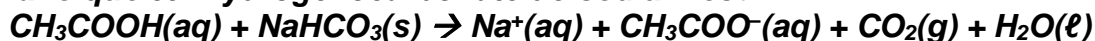
L'énoncé indique « Le degré d'acidité d'un vinaigre ménager est égal au titre massique, exprimé en pourcentage, en acide éthanóique de ce vinaigre. », donc on trouve un degré égal à 15° alors que le vinaigre est annoncé à 14°.

$$\text{L'écart relatif est de } \frac{|\text{degré théorique} - \text{degré expérimental}|}{\text{degré théorique}} = \frac{|14 - 15|}{14} = 0,67 = 6,7 \%$$

Cet écart est assez faible, il peut être dû à une mauvaise lecture graphique du volume équivalent.

### **3. Étude cinétique de la transformation chimique entre le vinaigre et l'hydrogénocarbonate de sodium**

**Lorsque le vinaigre ménager entre en contact avec l'hydrogénocarbonate de sodium solide  $\text{NaHCO}_3(\text{s})$ , une transformation chimique totale et lente a lieu. Elle entraîne la formation de dioxyde de carbone gazeux  $\text{CO}_2(\text{g})$  détectable par l'apparition de bulles, qui contribuent à l'action mécanique nettoyante des plaques de cuisson, action d'autant plus efficace que la formation des bulles a lieu dans un temps assez court de l'ordre de quelques minutes. L'équation de la réaction modélisant la transformation chimique entre l'acide éthanóique et l'hydrogénocarbonate de sodium est :**



Les résultats obtenus sont consignés sur le tableau ci-dessous.

Temps $t$ (s)	0	5	10	15	20	25	30	35	40	45	50	55	60	70	80	90
$V(\text{CO}_2)$ (mL)	0	30	60	84	108	124	138	148	152	156	158	160	160	160	160	160

Figure 4. Tableau de mesures du volume de dioxyde de carbone recueilli au cours du temps

**Donnée :**

➤ volume molaire d'un gaz, dans les conditions de l'expérience :  $V_m = 24,2 \text{ L} \cdot \text{mol}^{-1}$ .

**Q9. Calculer la valeur de la quantité de matière de dioxyde de carbone formé à 30 s puis placer le point correspondant sur l'ANNEXE 2 À RENDRE AVEC LA COPIE.**

Pour  $t = 30 \text{ s}$ , on lit  $V(\text{CO}_2) = 138 \text{ mL} = 0,138 \text{ L}$

$$n_{\text{CO}_2} = \frac{V(\text{CO}_2)}{V_m}$$

$$n_{\text{CO}_2} = \frac{0,138 \text{ L}}{24,2 \text{ L} \cdot \text{mol}^{-1}} = 5,70 \times 10^{-3} \text{ mol} = 5,70 \text{ mmol}$$

On trace la courbe, et on place le point  $M(t = 30 \text{ s} ; n_{\text{CO}_2} = 5,70 \text{ mmol})$ . Voir ci-dessous.

**Q10. Déterminer, en réalisant une construction sur l'ANNEXE 2 À RENDRE AVEC LA COPIE, le temps de demi-réaction. Commenter ce résultat au regard de l'utilisation qui est faite ici de cette transformation chimique.**

Pour  $t = t_{1/2}$ , l'avancement atteint la moitié de sa valeur finale.

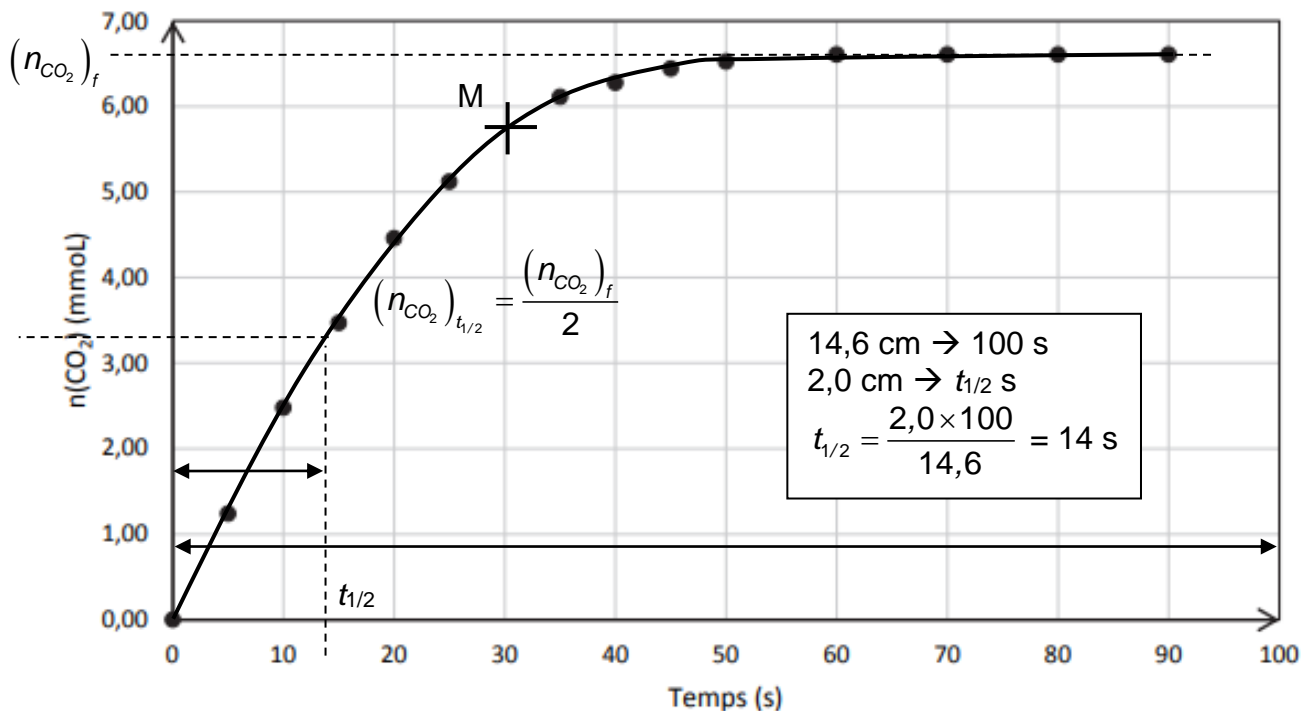
D'après l'équation de la réaction,  $x = n_{\text{CO}_2}$ .

On lit  $(n_{\text{CO}_2})_f = 6,6 \text{ mmol}$

$$\text{Pour } t = t_{1/2}, (n_{\text{CO}_2})_{t_{1/2}} = \frac{(n_{\text{CO}_2})_f}{2} = 3,3 \text{ mmol}$$

Graphiquement on trouve  $t_{1/2} = 14 \text{ s}$ .

Le sujet indique que l'action d'autant plus efficace que la formation des bulles a lieu dans un temps assez court de l'ordre de quelques minutes. La valeur de  $t_{1/2}$  est bien inférieure à quelques minutes, les bulles auront une action efficace.



On voit également que la formation de bulles s'arrête environ après 60 s quand  $n_{\text{CO}_2}$  devient constante. Ce qui montre bien que les bulles apparaissent dans un temps assez court.