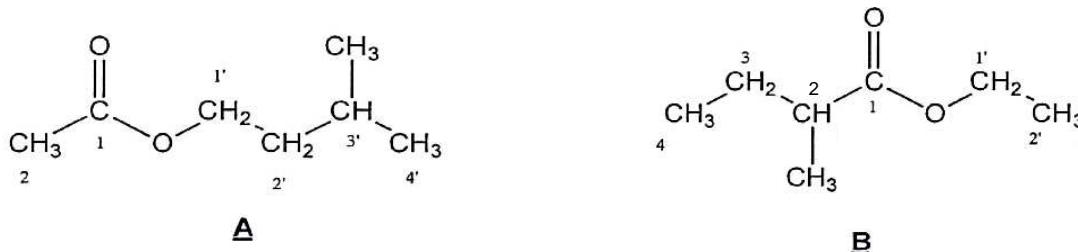


## EXERCICE II – DES MOLÉCULES TÉMOINS DU MÛRISSEMENT DES POMMES (10 points)

Lorsque des pommes mûrissent, leurs membranes cellulaires s'oxydent, engendrant la dégradation des acides gras à longues chaînes qu'elles contiennent. Il en résulte la formation de deux molécules **A** et **B** représentées ci-dessous. Ces deux espèces chimiques, dont les concentrations augmentent lors du mûrissement des pommes, ont la propriété de masquer la saveur caractéristique du fruit non mûr.



Les molécules **A** et **B** présentent les formules semi-développées suivantes :

**Données :**

- Températures d'ébullition sous une pression de 1 bar :

Composé	Molécule A	Stéréoisomère B <sub>1</sub> de B	Stéréoisomère B <sub>2</sub> de B
Température d'ébullition sous une pression de 1 bar (en °C)	142	133	133

- Solubilités dans différents solvants :

	Eau à 20 °C	Eau salée saturée à 20 °C	Eau à 0 °C
Molécule A	≈ 2 g.L <sup>-1</sup>	≈ 0,5 g.L <sup>-1</sup>	≈ 1,0 g.L <sup>-1</sup>
3-méthylbutan-1-ol	faible	très faible	très faible
Acide éthanoïque	très forte	très forte	très forte

- Densités par rapport à l'eau à 20 °C et masses molaires en g.mol<sup>-1</sup> :

	Molécule A	3-méthylbutan-1-ol	Acide éthanoïque	Eau salée saturée
Densité	0,87	0,81	1,05	1,20
Masse molaire (g.mol <sup>-1</sup> )	130	88	60	

- Masse volumique de l'eau :  $\rho_{\text{eau}} = 1,00 \text{ g.mL}^{-1}$
- pK<sub>a</sub> à 20 °C des couples : CO<sub>2(g)</sub>, H<sub>2</sub>O<sub>(l)</sub> / HCO<sub>3<sup>-</sup>(aq)</sub> : 6,4 ; CH<sub>3</sub>COOH<sub>(aq)</sub> / CH<sub>3</sub>COO<sup>-</sup><sub>(aq)</sub> : 4,8
- L'acide sulfurique est un diacide fort.



## Partie B : Synthèse de la molécule A

### 1. Analyse du protocole.

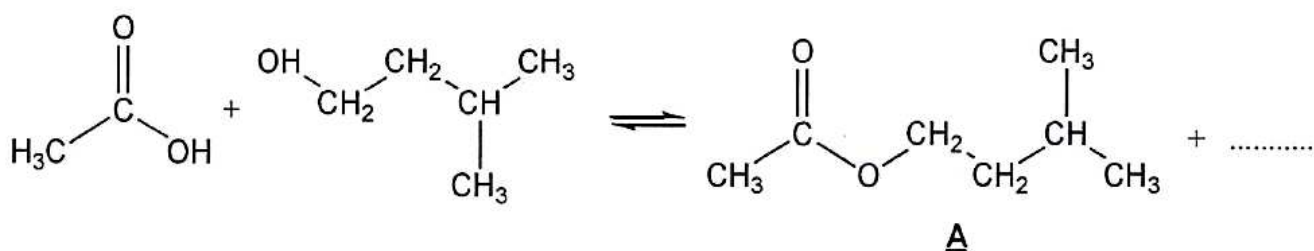
#### ■ Introduction des réactifs et chauffage :

- ✓ Introduire dans un ballon 20,0 mL de 3-méthylbutan-1-ol, puis 30,0 mL d'acide éthanoïque pur et environ 1 mL d'acide sulfurique concentré.
- ✓ Ajouter trois grains de pierre ponce.
- ✓ Adapter le réfrigérant à boules et chauffer à reflux pendant 30 minutes.

#### ■ Extraction de la molécule A :

- ✓ Après refroidissement, verser dans le ballon environ 50 mL d'une solution froide et saturée de chlorure de sodium et transvaser le mélange dans une ampoule à décanter.
- ✓ Agiter, décanter, éliminer la phase aqueuse.
- ✓ Ajouter environ 50 mL d'une solution à 5 % d'hydrogénocarbonate de sodium ( $\text{Na}^+_{(\text{aq})} + \text{HCO}_3^-_{(\text{aq})}$ ). Agiter l'ampoule jusqu'à ce qu'il n'y ait plus d'effervescence. Décanter. Éliminer alors la phase aqueuse.
- ✓ Recueillir la phase organique dans un erlenmeyer, y ajouter une spatule de sulfate de magnésium anhydre.
- ✓ Agiter puis filtrer sur éprouvette graduée. On obtient un volume  $V = 18,1 \text{ mL}$  de la molécule A.

1.1. Donner le nom et la formule du produit manquant dans l'équation :



1.2. Pour que la réaction se déroule en un temps relativement court, la présence de l'acide sulfurique est impérative. Sachant que l'acide sulfurique n'intervient pas dans le bilan réactionnel, déduire son rôle.

1.3. En utilisant les données, expliquer pourquoi on ajoute de l'eau salée (et non de l'eau) et pourquoi l'eau salée doit être froide.

1.4. Lors de la première décantation, dans quelle phase (organique ou aqueuse) se trouvent essentiellement la molécule A, l'eau, les ions, le 3-méthylbutan-1-ol (qui n'a pas réagi) et l'acide éthanoïque (en excès) ? Quelle est la phase située au-dessus ? Justifier.

1.5. Préciser la nature de l'effervescence observée lors de l'ajout de l'hydrogénocarbonate de sodium ( $\text{Na}^+_{(\text{aq})} + \text{HCO}_3^-_{(\text{aq})}$ ). Écrire l'équation de la réaction acido-basique mise en jeu.

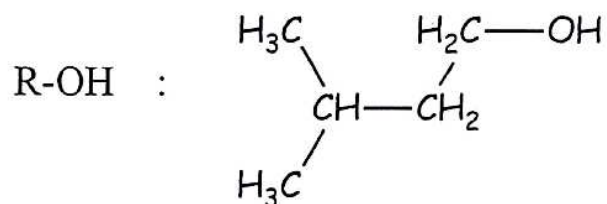
### 2. Calcul du rendement :

2.1. Calculer les quantités de matière de 3-méthylbutan-1-ol et d'acide éthanoïque introduites dans le ballon.

2.2. En déduire le rendement  $r$  de la synthèse, défini comme le rapport entre la quantité de matière de produit A obtenu et la quantité de matière de réactif limitant.

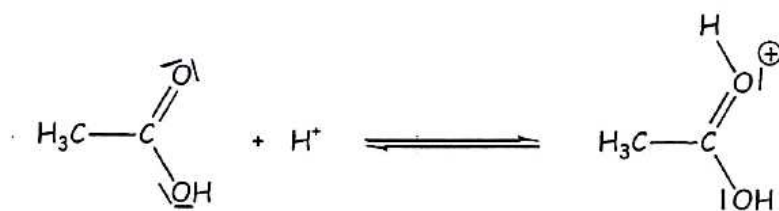
### 3. Étude du mécanisme de la réaction d'estérification.

Par souci de simplification on notera R-OH le 3-méthylbutan-1-ol :

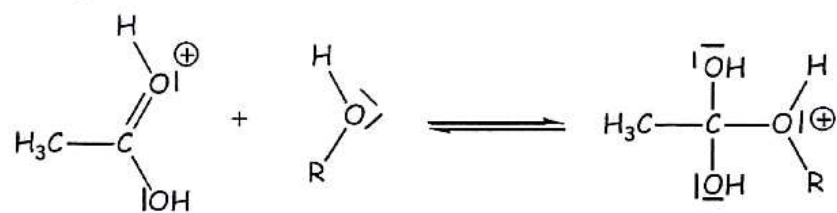


Le mécanisme réactionnel proposé pour la réaction d'estérification conduisant au composé **A** est proposé ci-dessous :

Etape 1 :



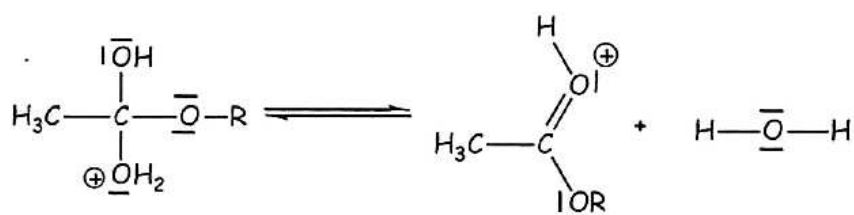
Etape 2 :



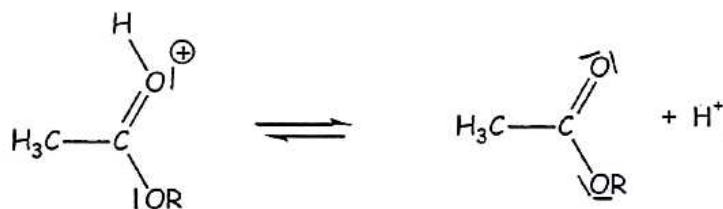
Etape 3 :



Etape 4 :



Etape 5 :



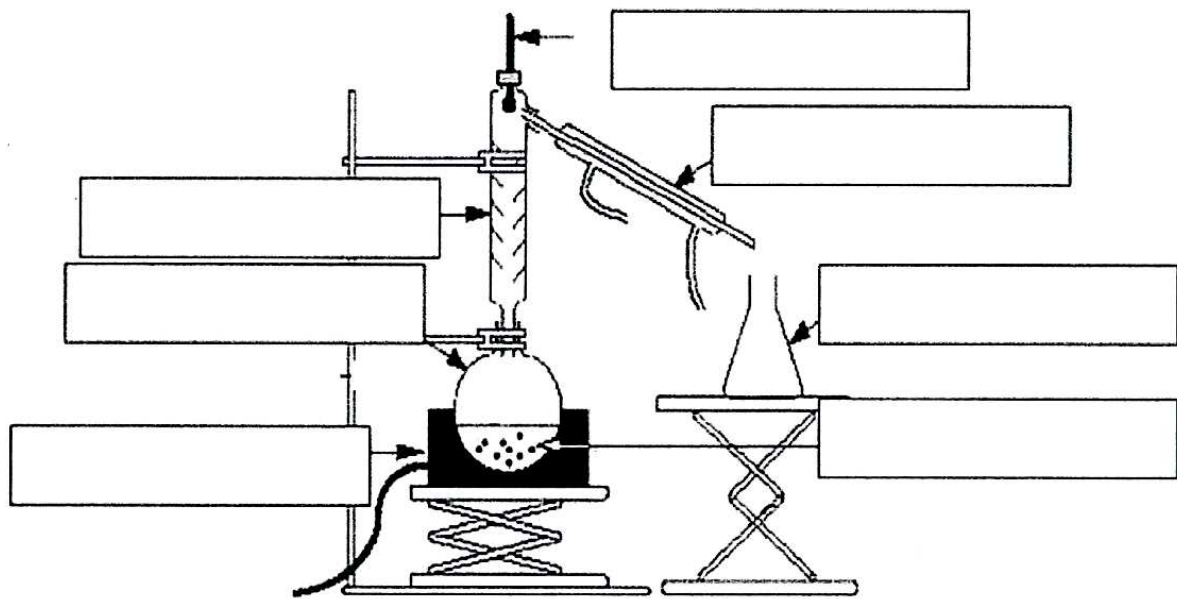
**3.1.** Indiquer dans le tableau donné en **ANNEXE 4 À RENDRE AVEC LA COPIE** le type de réactions correspondant aux étapes 2 et 4 du mécanisme.

**3.2.** Recopier l'étape 2 et dessiner les flèches courbes schématisant les transferts électroniques.

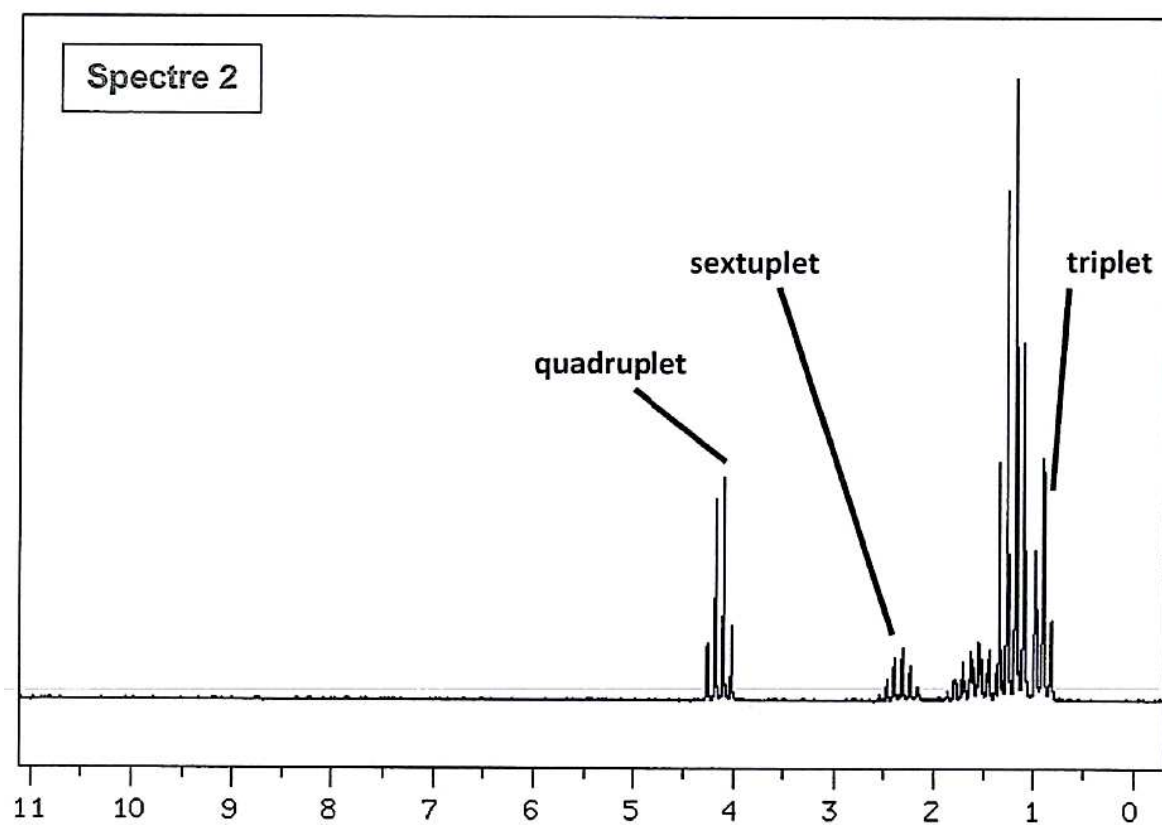
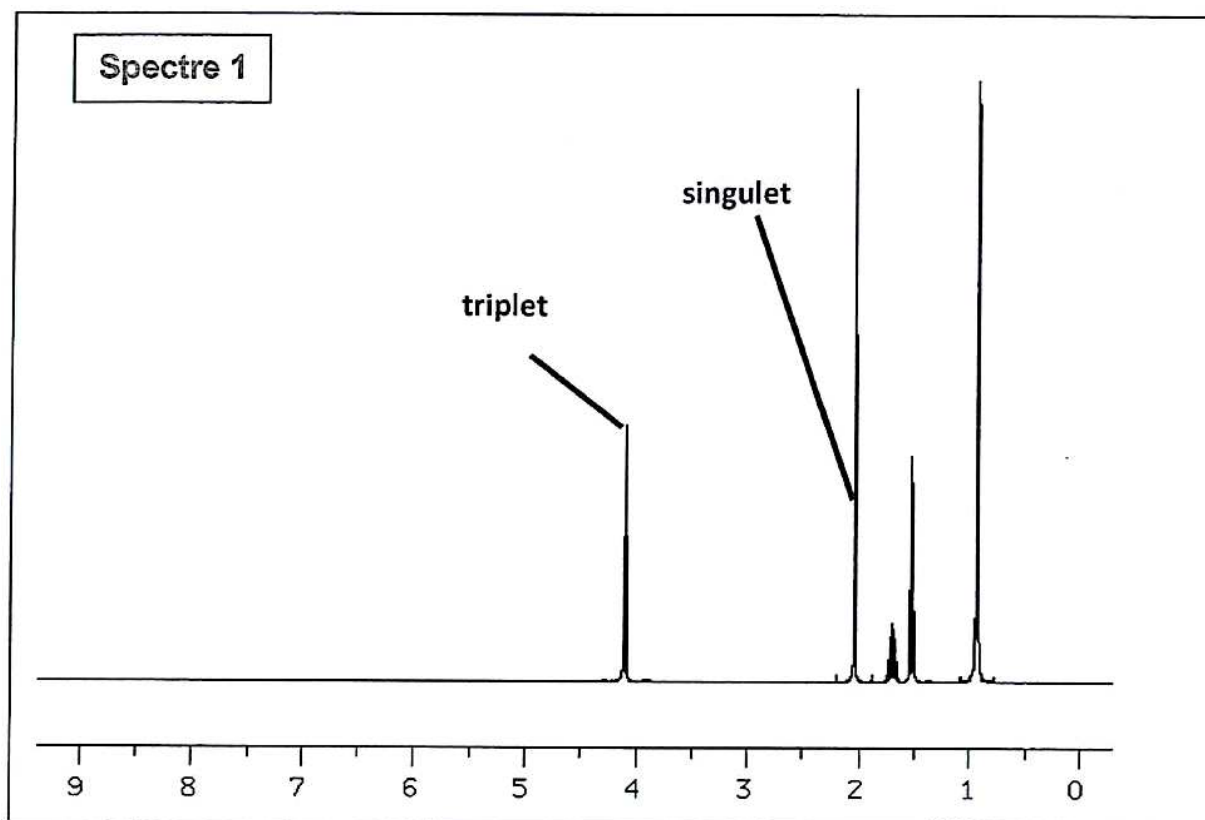
**3.3.** Comment le cation  $\text{H}^+$  intervient-il dans le mécanisme ? Cette observation, confirme-t-elle la réponse de la question **B.1.2.** ?

**ANNEXE 1**

**Montage de distillation fractionnée :**



## ANNEXE 2



Données de RMN du proton  $^1\text{H}$  : ordre de grandeur de déplacements chimiques ( $\delta$  en ppm) de quelques types d'hydrogène :

$-\text{CH}_2-\text{COOR}$  : 2,4

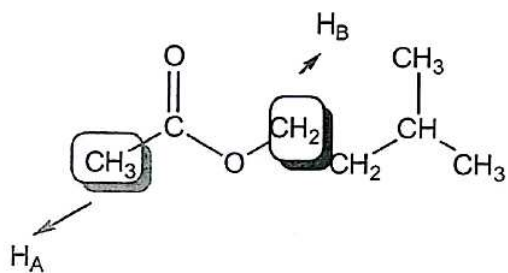
$-\text{CH}-\text{COOR}$  : 2,4 – 2,7

$-\text{CH}_2-\text{OCOR}$  : 4,0 – 4,5

$-\text{CH}-\text{OCOR}$  : 4,8

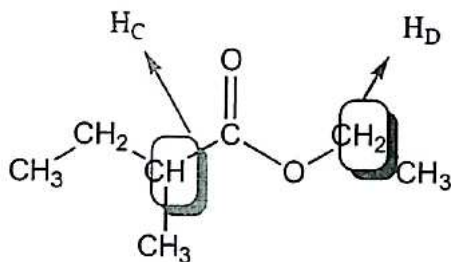
### ANNEXE 3

**Molécule A :**



Hydrogène	Multiplicité
H <sub>A</sub>	
H <sub>B</sub>	

**Molécule B :**



Hydrogène	Multiplicité
H <sub>C</sub>	
H <sub>D</sub>	

### ANNEXE 4

Cocher la bonne case :

	Substitution	Addition	Élimination
Étape 2			
Étape 4			