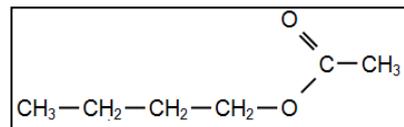
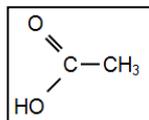


**1. Mécanisme.**

**1.1.** L'éthanoate de butyle a pour formule semi-développée :



Il a été formé lors de la réaction entre l'acide éthanoïque

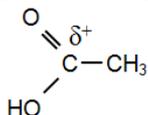


et le butan-1-ol  $\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-CH}_2\text{-CH}_2\text{-OH}$

**1.2.** Il s'agit d'une réaction de substitution car le OH du groupe carboxyle de l'acide carboxylique a été substitué par le groupe  $\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-CH}_2\text{-CH}_2\text{-O}$  de l'alcool.

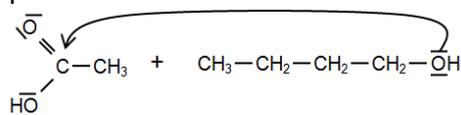
**1.3.** *Pour l'acide éthanoïque :*

L'atome de carbone lié aux atomes d'oxygène est partiellement chargé positivement car l'électronégativité de l'élément C est inférieure à celle de l'élément O. Cet atome C est un site accepteur de doublet d'électrons.



*Pour le butan-1-ol (R<sub>2</sub>-OH) :*

L'atome d'oxygène avec ses deux doublets non liants est un site donneur de doublets d'électrons. On peut imaginer comme première étape, le transfert de doublet schématisé par la flèche courbe ci-après :

**2. Synthèse.**

**2.1.** L'estérification est réalisée avec un montage de chauffage à reflux. Le chauffe-ballon permet d'agir sur le facteur cinétique qu'est la température et ainsi de modifier la durée de la réaction. Le réfrigérant à boules condense d'éventuelles vapeurs nocives, maintenant constant le volume du milieu réactionnel.

**2.2.** Le protocole proposé a pour objectif d'étudier la cinétique de la réaction d'estérification. La diminution de la température augmente fortement la durée de réaction. Ainsi lors de l'étape 1, les réactifs en contact ne réagissent quasiment pas. On choisit l'instant de début de réaction. Lors de l'étape 2, la réaction d'estérification au sein du prélèvement qui pourrait se poursuivre est bloquée par le refroidissement. Le titrage reflètera bien la composition du système chimique à la date du prélèvement.

**2.3.** Calculons les quantités de matière des réactifs, afin de déterminer le réactif limitant.

$$\rho = \frac{m}{V} \text{ soit } m = \rho \cdot V$$

$$n = \frac{m}{M} \text{ donc } n = \frac{\rho \cdot V}{M} \quad (\text{avec } \rho \text{ en g.mL}^{-1} \text{ et } V \text{ en mL})$$

Quantité de matière d'alcool initiale :

On a introduit un volume  $V = 44,8$  mL d'alcool.

$$n = \frac{0,81 \times 44,8}{74} = \mathbf{0,49 \text{ mol}}$$
 d'alcool

Quantité de matière d'acide initiale :

On a introduit un volume  $V' = 28$  mL d'acide.

$$n' = \frac{1,05 \times 28}{60} = \mathbf{0,49 \text{ mol}}$$
 d'acide

Réactif limitant :

Le mélange réactionnel est équimolaire (il contient la même quantité de chaque réactif), ainsi les proportions stœchiométriques de l'équation de la réaction sont respectées. Il n'y a pas de réactif en excès, ni en défaut.

D'après l'équation de la réaction, une mole d'acide fournit une mole d'ester.

On obtiendrait **0,49 mol d'ester** si la réaction était totale.

**2.4.** « La solution d'hydroxyde de sodium permet de doser l'acide éthanoïque. »

Cela est vrai si la réaction de la base  $\text{HO}^-$  avec l'acide  $\text{CH}_3\text{COOH}$  est totale.

On remarque que l'acide est miscible avec la solution aqueuse d'hydroxyde de sodium, ce qui facilite la réaction.

De plus il faut que les ions  $\text{H}_3\text{O}^+$  apportés par l'acide sulfurique soient présents en quantité négligeable face à la quantité d'acide éthanoïque.

« Le titrage de l'acide éthanoïque par la solution d'hydroxyde de sodium permet de déterminer la quantité d'ester formée. »

équation chimique		alcool	+	acide	□	ester	+	eau	
État du système	Avancement (mol)	Quantités de matière (mol)							
État initial	$x = 0$	$n$		$n'$		$0$		$0$	
En cours de transformation	$x$	$n - x$		$n' - x$		$x$		$x$	
État final	$x_{\text{final}}$	$n - x_{\text{final}}$		$n' - x_{\text{final}}$		$x_{\text{final}}$		$x_{\text{final}}$	

À l'équivalence du titrage  $n_{\text{HO}^- \text{ versée}} = n_{\text{acide restant}}$ , donc on accède à  $n_{\text{acide restant}}$ .

$n_{\text{acide restant}} = n' - x$ , donc on accède à  $x$ .

Il disparaît autant d'acide qu'il se forme d'ester, soit  $x$  mol.

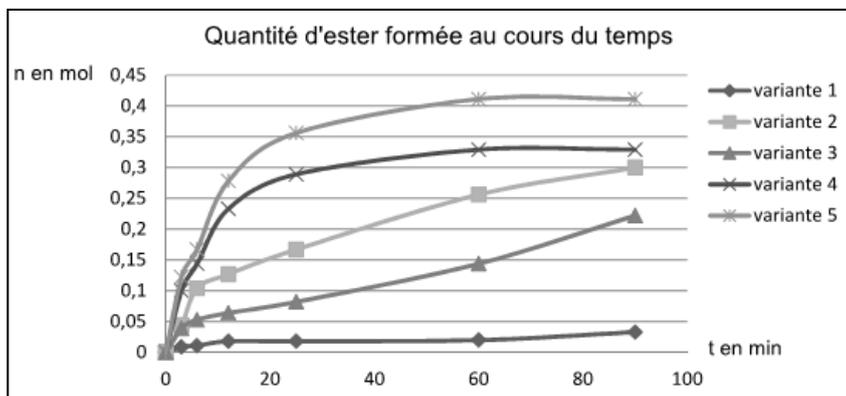
## 2.5.

La température influence l'évolution temporelle d'une réaction chimique :  
La comparaison des courbes relatives aux variantes 1 et 3, montre qu'en augmentant la température on obtient, en une même durée, une plus grande quantité d'ester.

Un catalyseur influence l'évolution temporelle d'une réaction chimique :  
La comparaison des courbes relatives aux variantes 1 et 2, montre que la catalyseur permet d'obtenir, en une même durée, une plus grande quantité d'ester.

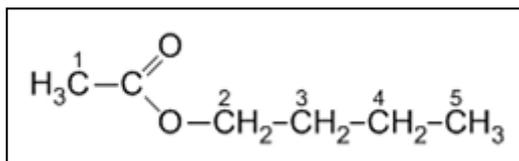
Excès d'un réactif :

La comparaison des courbes relatives aux variantes 4 et 5, montre que l'excès de butan-1-ol permet d'obtenir davantage d'ester.



- variante 1 :  $\theta = 20^{\circ}\text{C}$  (pas de chauffage) sans ajout d'acide sulfurique,
- variante 2 :  $\theta = 20^{\circ}\text{C}$  (pas de chauffage) et ajout d'une solution d'acide sulfurique,
- variante 3 :  $\theta = 50^{\circ}\text{C}$  (thermostat 5) sans ajout d'une solution d'acide sulfurique,
- variante 4 :  $\theta = 50^{\circ}\text{C}$  (thermostat 5) avec ajout d'une solution d'acide sulfurique,
- variante 5 :  $\theta = 50^{\circ}\text{C}$  (thermostat 5) avec ajout d'une solution d'acide sulfurique et excès de butan-1-ol ( $V = 80\text{ mL}$ ).

## 3. Extraction, purification et identification.



On applique la règle des  $(n+1)$ uplet où  $n$  représente le nombre d'atomes d'hydrogène voisins.

Les protons portés par l'atome de carbone 1 n'ont pas d'atomes d'hydrogène voisins. Le signal correspondant est un singulet.

Les protons portés par l'atome de carbone 2 ont deux atomes d'hydrogène voisins. Le signal correspondant est un triplet.

Les protons portés par l'atome de carbone 3 ont quatre atomes d'hydrogène voisins. Le signal correspondant est un quintuplet.

Les protons portés par l'atome de carbone 4 ont cinq atomes d'hydrogène voisins. Le signal correspondant est un hexuplet.

Les protons portés par l'atome de carbone 5 ont deux atomes d'hydrogène voisins. Le signal correspondant est un triplet.