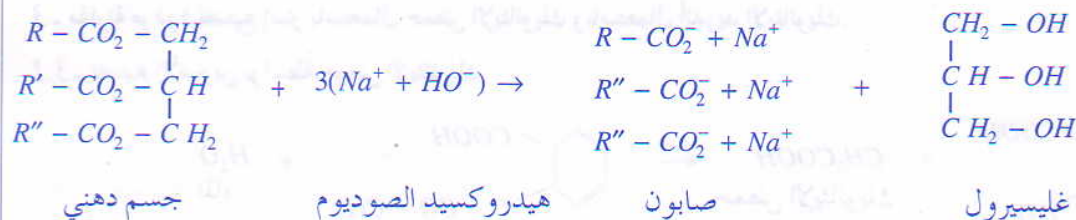


التطبيق الصناعي

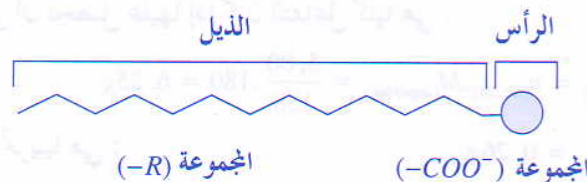
يتم الحصول على الصابون بواسطة فعل محلول هيدروكسيد الصوديوم ($Na^+ + HO^-$) على الشحوم الحيوانية أو النباتية المتكونة من ثلاثي إستر.



تم حلماًة الوظائف الثلاث لإستر بواسطة الأيونات HO^- .

يوافق الصابون أيونات الكربوكسيلات، يعني القواعد المرافقة للأحماض $RCOOH$ و $R'COOH$ و $R''COOH$ والتي تسمى أحماض دهنية، لأنها ناتجة عن حلماًة الشحوم (الدهون).

تميز الأحماض الدهنية، بتوفر قاعدتها المرافقة على سلسلة كربونية طويلة تنتهي بمجموعة الكربوكسيلات $-COO^-$.
- السلسلة الكربونية هيدروفوبية وليوفيلية لأنها تتكون من ذرات C و H غير حاملة لأي شحنة كهربائية.
- مجموعة الكربوكسيلات هيدروفيلية وهيوفوبية لأنها تتكون من ذرات O حاملة لشحنة كهربائية سالبة.



تأثير الحفز

- يُسرّع الحفز التفاعل بتغيير الميكانيزم التفاعلي، أي أن تأثيره فقط حركي فهو لا يغير لا منحى التطور ولا توازن المجموعة الكيميائية.

يؤثر الحفز بنفس الكيفية على التفاعلين الذين يحدثان في المنحنيين المباشر وغير المباشر.

- تمكن انتقائية حفاز كيميائي من تفضيل تفاعل من بين عدة تفاعلات ممكنة.

تمرين 1

تتكون جزيئة مركب عضوي (A) من الكربون والهيدروجين والأوكسجين، الكتلة المولية للمركب (A) هي $M(A) = 88g.mol^{-1}$ وتركيبه المائوي بالكتلة هو : 54,6% من الكربون و 9,1% من الهيدروجين.

1- بين أن الصيغة الإجمالية للمركب A هي : $C_4H_8O_2$

2- علما أن المركب A حمض كربوكسيلي ذو سلسلة خطية، اكتب صيغته نصف المنشورة وأعط اسمه.

3- نصب في حوجلة خليط مكونا من الإيثانول والمركب A ، ونضيف إليه بعض القطرات من حمض الكبريتيك المركز.

3.1 اكتب المعادلة الكيميائية لهذا التفاعل مع ذكر اسم المركب العضوي E الناتج.

3.2 ما هو دور حمض الكبريتيك في هذا التفاعل ؟

4- نرمز لأندريد الحمض A بـ C ؛

4.1- ما اسم المركب C ؛ وما هي صيغته نصف المنشورة ؟

4.2- اكتب المعادلة الكيميائية للتفاعل بين المركب C والإيثانول.

4.3- قارن هذا التفاعل مع تفاعل السؤال (3.1).

نعطي : $M(H) = 1g.mol^{-1}$; $M(C) = 12g.mol^{-1}$; $M(O) = 16g.mol^{-1}$

حل

1- تحديد صيغة المركب A

الصيغة العامة للمركب العضوي A هي $C_xH_yO_z$

$$\%C = \frac{xM(C)}{M(A)} \cdot 100 \quad \text{أي أن} \quad 54,6 = \frac{12 \cdot x}{88} \cdot 100 \quad \text{ومنه : } x = 4$$

$$\%H = \frac{yM(H)}{M(A)} \cdot 100 \quad \text{أي أن} \quad 9,1 = \frac{y}{88} \cdot 100 \quad \text{ومنه : } y = 8$$

$$M(A) = 4M(C) + 8M(H) + zM(O) \quad \text{أي أن} \quad 88 = 48 + 8 + 16z \quad \text{ومنه : } z = 2$$

نستنتج أن صيغة المركب A هي $C_4H_8O_2$

2- الصيغة نصف المنشورة للمركب A.

بما أن المركب A حمض كربوكسيلي سلسلته الكربونية خطية، فإن صيغته نصف المنشورة هي :



3.1/3- معادلة تفاعل الأستر



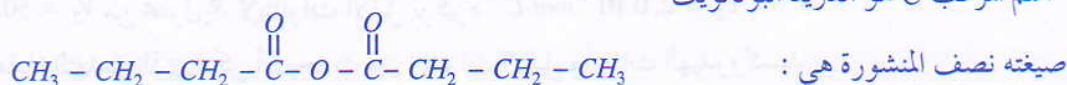
الإستر E هو بوتانوات الإثيل.

3.2- دور حمض الكبريتيك

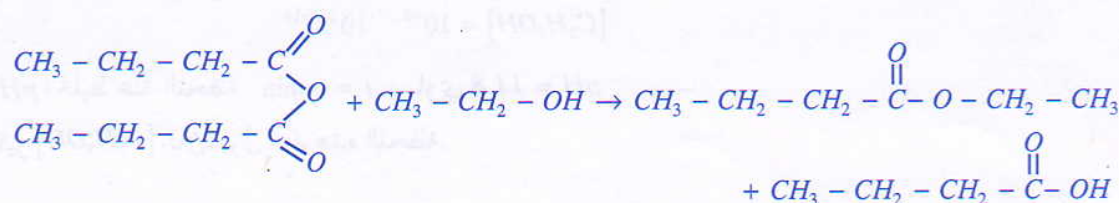
يلعب حمض الكبريتيك دور الحفاز، فهو يرفع سرعة التفاعل، حيث تصل المجموعة إلى حالة التوازن في مدة زمنية أقصر دون تغيير تركيبها.

4.1/4- اسم وصيغة أندريد الحمض

اسم المركب C هو أندريد البوتانويك



4.2- معادلة التفاعل بين أندريد الحمض وكحول



4.1- تفاعل أندريد البوتانويك مع الإيثانول تفاعل كلي وسريع، بينما تفاعل حمض البوتانويك مع الإيثانول تفاعل غير كلي ملحوظة : ينتج عن التفاعلين نفس الإستر.

تمرين 2

1- يتفاعل أندريد الإيثانويك والميثانول فيتكون حمض كربوكسيلي ومركب عضوي E.

1.1- اكتب معادلة التفاعل وأعط اسم المركب العضوي E الناتج.

1.2- ما هي مميزات هذا التفاعل ؟

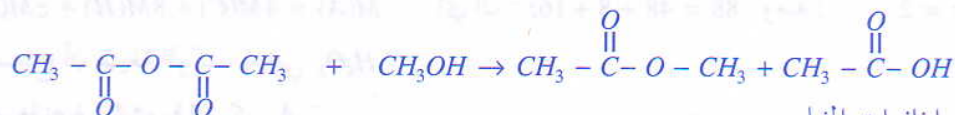
2- نجعل المركب E يتفاعل مع هيدروكسيد الصوديوم.

2.1- اكتب معادلة التفاعل وأعط اسمي المركبين الناتجين.

2.2- ما هو اسم هذا التفاعل ؟ وما هي مميزاته ؟

حل

1.1/1- معادلة التفاعل

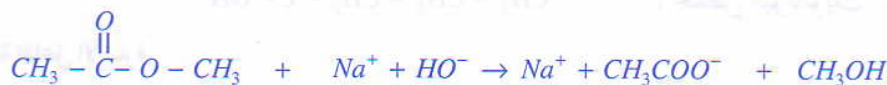


المركب E الناتج هو إيثانوات الميثيل

1.2- مميزات التفاعل

يعطي تفاعل أندريد الحمض مع كحول إسترا وحمض كربوكسيلي حسب تفاعل سريع وكلي.

2.1/2- معادلة التفاعل



ينتج عن هذا التفاعل الميثانول وإيثانوات الصوديوم.

2.2- يسمى تفاعل إستر مع أيون الهيدروكسيد بالتصبن هو تفاعل بطيء وكلي.

تمرين 3

يهدف هذا التمرين إلى تتبع تطور pH مجموعة.

نمزج، عند اللحظة $t = 0$ ، حجما $V_1 = 50 \text{ mL}$ من محلول S_1 لهيدروكسيد الصوديوم تركيزه $c_1 = 2,0 \cdot 10^{-2} \text{ mol.L}^{-1}$

وحجما $V_2 = 50 \text{ mL}$ من محلول S_2 لإيثانوات الإثيل تركيزه $c_2 = 2,0 \cdot 10^{-2} \text{ mol.L}^{-1}$

1- اكتب معادلة التفاعل الذي يمكن أن يحدث بين إيثانوات الإثيل وأيونات الهيدروكسيد.

2- بين أن تعبير تركيز الإيثانول في الخليط، عند لحظة t يكتب :

$$[C_2H_5OH] = 10^{-2} - 10^{pH-14}$$

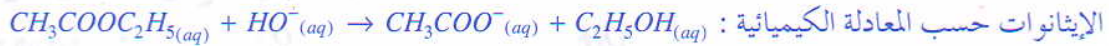
3- علما أن pH الخليط عند اللحظة $t = 8 \text{ min}$ يساوي $pH = 11,8$

احسب التركيز $[C_2H_5OH]$ للإيثانول عند هذه اللحظة.

حل

1- معادلة التفاعل

التفاعل الذي يحدث بين إيثانوات الإيثيل وأيونات الهيدروكسيد هو تصبن إستر، الذي يعطي الإيثانول وأيون



2- تعبير تركيز الإيثانول بدلالة pH الخليط

لتحديد تركيز الإيثانول ننشئ الجدول الوصفي لتطور المجموعة

معادلة التفاعل				الحالة	
كميات المادة (mol)				التقدم	البداية
$c_2 \cdot V_2$	$c_1 \cdot V_1$	0	0	0	البداية
$c_2 \cdot V_2 - x$	$c_1 \cdot V_1 - x$	x	x	x	الوسيلة

حسب الجدول الوصفي، يساوي تقدم التفاعل كمية الإيثانول المتكون.

لدينا : $[C_2H_5OH] = \frac{x}{V}$ مع $V = V_1 + V_2$

ولدينا : $[HO^-] = \frac{c_1 V_1 - x}{V}$ ومنه : $x = c_1 V_1 - V \cdot [HO^-]$

ومنه : $[C_2H_5OH] = \frac{c_1 V_1}{V} - [HO^-]$

أي أن : $[C_2H_5OH] = \frac{c_1 \cdot V_1}{V} - \frac{K_e}{[H_3O^+]}$

يعني : $[C_2H_5OH] = \frac{2.10^{-2} \cdot 50}{100} - \frac{10^{-14}}{10^{-pH}}$

وبالتالي : $[C_2H_5OH] = 10^{-2} - 10^{pH-14}$

3- حساب التركيز $[C_2H_5OH]$ عند اللحظة t :

$$(pH = 11,8) [C_2H_5OH] = 10^{-2} - 10^{11,8-14} \approx 3,69 \cdot 10^{-3} \text{ mol.L}^{-1}$$

تمرين 4

لتحضير 7,1g من إستر الفينول، نجعل 5,2g من الفينول يتفاعل مع 10 cm^3 من أندريد الإيثانويك ذي الكثافة $d = 1,08$ نستعمل حمض الكبريتيك كحفاز.

1- اكتب معادلة التفاعل الكيميائي الحاصل.

2- يمكن تحضير نفس الإستر بواسطة حمض الإيثانويك. فسر لماذا نستعمل، أندريد الإيثانويك.

3- ما هو مردود تحضير الإستر ؟

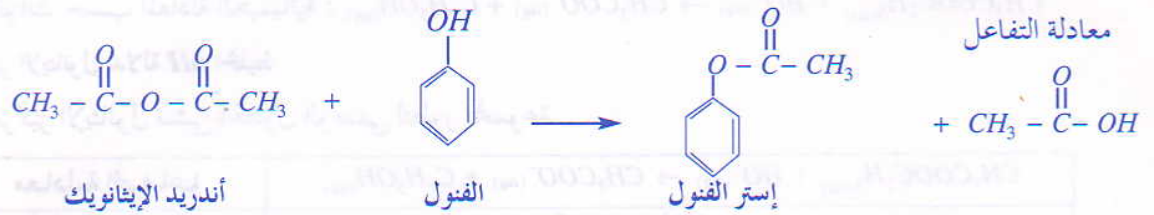
نعطي : الكتلة الحجمية للماء : $\rho_e = 1 \text{ g.cm}^{-3}$



$$M(O) = 16 \text{ g.mol}^{-1} ; M(C) = 12 \text{ g.mol}^{-1} ; M(H) = 1 \text{ g.mol}^{-1}$$

1 - معادلة التفاعل الحاصل

يتفاعل أندريد الحمض مع الفنول حسب المعادلة :



2 - تحليل استعمال أندريد الحمض

يُمكن كل من حمض الإيثانويك وأندريد الإيثانويك من تحضير نفس الإستر بتفاعلها مع نفس المركب العضوي، غير أنه باستعمال الحمض يكون التفاعل بطيئا وغير كلي، بينما باستعمال أندريد الحمض يكون التفاعل سريعا وكليا وذا مردود أحسن.

3 - تحديد مردود التفاعل

كمية المادة البدئية للمتفاعلات :

$$n_1 = \frac{m_1}{M_1} = \frac{5,2}{94} = 0,0553 \text{ mol}$$

- بالنسبة للفنول :

$$n_2 = \frac{\rho \cdot V}{M_2} = \frac{\rho_e \cdot d \cdot V}{M_2}$$

- بالنسبة لأندريد الحمض

$$n_2 = \frac{1,1 \cdot 0,08 \cdot 10}{102} = 0,106 \text{ mol}$$

نشئ الجدول الوصفي لتطور المجموعة :

معادلة التفاعل						
فنول	+	أندريد	→	إستر	+	حمض
كميات المادة (mol)				التقدم	الحالة	
0,0553		0,106		0		البدئية
0,0553 - x		0,106 - x		x		الوسيطه

المتفاعل المحد هو الفنول () أندريد $n_i < n_i$ (فنول) n ، وبالتالي فإن التقدم الأقصى هو : $x_{\max} = 0,0553 \text{ mol}$

$$n(\text{إستر})_{\max} = x_{\max}$$

لدينا حسب الجدول الوصفي :

$$n(\text{إستر})_{\exp} = \frac{m}{M} = \frac{7,1}{136} = 0,0522 \text{ mol}$$

$$r = \frac{n(\text{إستر})_{\exp}}{n(\text{إستر})_{\max}} = \frac{0,0522}{0,0553} \approx 0,94$$

وبالتالي مردود التفاعل هو :