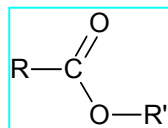


حلول تمارين تفاعلات الأسترة و الحلمأة

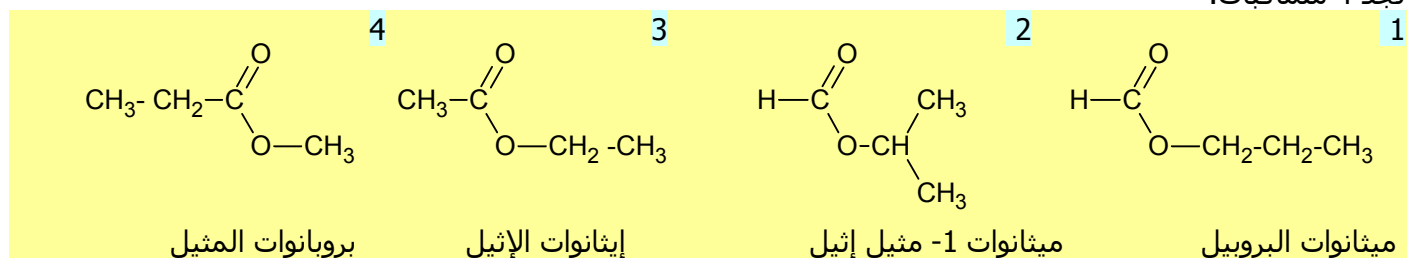
تمرين 1

- 1- ت
- 2- ب و ث
- 3- أ
- 4- ب
- 5- أ و ت

تمرين 2



1- الإسترات المتماكية للصيغة $C_4H_8O_2$
نذكر بأن الصيغة نصف المنشورة العامة لإستر هي:
حيث R ذرة هيدروجين أو جذر ألكيل، و R' جذر ألكيل.
لتحديد جميع المتماكبات نوزع ذرات الكربون (3 ذرات) بين R و R' مع اعتبار التفرعات الممكنة.
نجد 4 متماكبات:

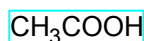
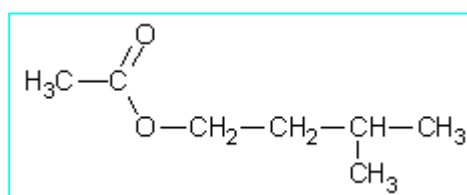


2- صيغتا الكحول و الحمض الموافقتين لكل إستر

رقم الإستر	صيغة و اسم الكحول الموافق له	صيغة و اسم الحمض الموافق له
1	$\text{CH}_3-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{OH}$ بروبان -1- أول	HCOOH حمض الميثانويك
2	$\text{H}_3\text{C}-\underset{\text{OH}}{\text{CH}}-\text{CH}_3$ بروبان -2- أول	HCOOH حمض الميثانويك
3	$\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH}$ إيثانول	CH_3COOH حمض الإيثانويك
4	CH_3OH ميثانول	$\text{CH}_3\text{CH}_2\text{COOH}$ حمض البروبانويك

تمرين 3

1- الصيغة نصف المنشورة للإستر

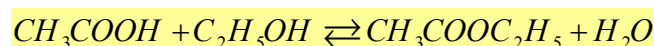


حمض الإيثانويك

2- صيغة و اسم المتفاعل الثاني
يتعلق الأمر بـ حمض كربوكسيلي و هو:

تمرين 4

1- معادلة تفاعل الأسترة



2- أ- حالة المجموعة:

خارج التفاعل البدئي هو:

$$Q_{r_i} = \frac{[\text{CH}_3\text{COOC}_2\text{H}_5]_i \cdot [\text{H}_2\text{O}]_i}{[\text{CH}_3\text{COOH}]_i \cdot [\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}]_i}$$

$$Q_{r_i} = \frac{\frac{1}{3} \cdot \frac{10}{2}}{\frac{1}{3} \cdot \frac{2}{6}} = \frac{10}{6} = 1,67$$

ت.ع.

نلاحظ أن $Q_{r_i} \neq K$ ، إذن المجموعة ليست في حالة توازن.

• منحنى تطور المجموعة:

بما أن $Q_{r_i} < K$ فإن، حسب معيار التطور التلقائي، المجموعة تتطور في المنحنى المباشر و هو تفاعل الأسترة.

ب- التركيبة النهائية للمجموعة

ننشئ جدول التقدم.

معادلة التفاعل				
CH_3COOH	+	C_2H_5OH	\rightleftharpoons	$CH_3COOC_2H_5$ + H_2O
3		2		1 10
$3-x_f$		$2-x_f$		$1+x_f$ $10+x_f$
				كميات المادة بالمول في الحالة البدئية
				كميات المادة بالمول في الحالة النهائية (حالة التوازن)

خارج التفاعل في الحالة النهائية، أي حالة التوازن، هو:

و حيث أن $Q_{req} = K = 4$ ، نستنتج المعادلة التالية:

$$3x_f^2 - 31x_f + 14 = 0$$

$$x_f = 0,75 \text{ mol}$$

$$x_f = 6,25 \text{ mol}$$

$$x_f = 0,75 \text{ mol}$$

و هي معادلة من الدرجة الثاني لها حلان هما:

و بالنظر إلى كميات المادة البدئية، فإن الحل المناسب هو:

و بالتالي التركيبة النهائية هي:

$3-x_f = 2,25 \text{ mol}$	$2-x_f = 1,25 \text{ mol}$	$1+x_f = 1,75 \text{ mol}$	$10+x_f = 10,75 \text{ mol}$
من الحمض	من الكحول	من الإستر	من الماء

تمرين 5

1- السلسلة الكربونية الرئيسية لبنزوات المثيل هي مجموعة بنزنية، و جذر مثيل كسلسلة ثانوية. و بالتالي الصيغة هي (ب).

2- يؤدي حمض الكبريتيك دور الحفاز لتفاعلي الأسترة و الحلمأة، فهو يمكن إذن من الزيادة في سرعة التفاعل، لكنه لا يؤثر على حالة التوازن أي الحالة النهائية. الجواب الصحيح هو (ب).

3- التركيب المناسب هو (أ). التركيب (ب) هو للتقطير. و التركيب (ج) ليس صحيحا لأن التيار المائي لا يمر في المنحنى الصحيح. أما التركيب (د) فهو تركيب لتسخين عادي بدون ارتداد، و لا يصلح للتسخين عند الغليان.

4- لمعرفة التركيبة البدئية، نحسب كميات المادة البدئية.

• كمية المادة البدئية حمض البنزويك:

$$n_i(ac) = \frac{12,2}{122} = 0,1 \text{ mol}$$

ت.ع.

$$n_i(ac) = \frac{m}{M}$$

• كمية المادة البدئية للميثانول:

$$n_i(al) = \frac{d \cdot \rho_{eau} \cdot V}{M'}$$

$$\leftarrow d = \frac{\rho}{\rho_{eau}} \text{ و } m' = \rho \cdot V \text{ مع } n_i(al) = \frac{m'}{M'}$$

$$n_i(al) = \frac{0,80 \times 1 \times 40,0}{32} = 1,0 \text{ mol}$$

ت.ع.

نلاحظ أن الكحول وافر، إذن الجواب (ب) هو الصحيح.

$$n_f(es) = \frac{10,2}{136} = 0,075 \text{ mol}$$

ت.ع.

$$n_f(es) = \frac{m_e}{M_e}$$

5- كمية مادة الإستر الناتجة هي:

$$x_{\max} = 0,1 \text{ mol}$$

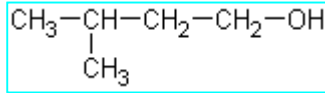
• المتفاعل الحدي هو الحمض إذن التقدم الأقصى هو:

$$r = \frac{0,075}{0,1} = 75\% \quad \text{ت.ع.}$$

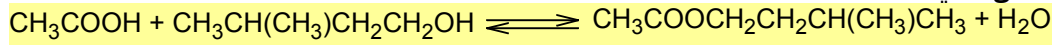
نستنتج مردود التفاعل: $r = \frac{n_e}{x_{\max}}$
و بالتالي فالأجوبة الصحيحة هي (أ) و (د).

تمرين 6

1.1- • صيغة حمض الإيثانويك هي: CH_3COOH
• صيغة 3- ميثيل بوتان 1- أول هي:



1.2- معادلة التفاعل هي:



1.3- تفاعل أسترة، و هو بطيء و غير كلي و لا حراري.

2.1- استعمال كمية وافرة من أحد المتفاعلات يزيح التوازن في منحى تفاعل الأسترة.

2.2- يؤدي حمض الكبريتيك دور الحفاز.

2.3- التسخين يزيد في سرعة التفاعل و الارتداد يحول دونما فقد للمادة.

3- مردود التفاعل

يساوي خارج كمية مادة الإستر المحصل عليها على كمية مادة الإستر الناتجة إذا كان التفاعل كليا:

$$r = \frac{n_e}{n_{\max}} = \frac{n_e}{x_{\max}}$$

• كمية مادة الإستر الناتجة هي: $n_e = \frac{m}{M} = \frac{\mu \cdot V}{M}$

$$M = 7M(C) + 2M(O) + 14M(H) = 130 \text{ g.mol}^{-1} \quad \text{ت.ع.}$$

$$n_e = \frac{0,87 \times 13,0}{130} = 8,7 \cdot 10^{-2} \text{ mol} \quad \leftarrow$$

• المتفاعل الحدي هو الكحول إذن التقدم الأقصى هو: $x_{\max} = 0,1 \text{ mol}$

و بالتالي مردود التفاعل هو: $r = \frac{8,7 \cdot 10^{-2}}{0,1} = 0,87$ أي $r = 87\%$

تمرين 7

1- المجموعة التي ينتمي إليها المركب E و اسمه المركب E إستر و اسمه بوتانوات الميثيل.

2.1- دور الماء المثليج

درجة الحرارة عامل حركي يؤثر على السرعة حيث ترتفع السرعة بارتفاع درجة الحرارة، و تنخفض بانخفاضها. الماء المثليج يبرد الخليط التفاعلي و بالتالي يوقف التفاعل.

2.2- دور حمض الكبريتيك

يحتوي محلول حمض الكبريتيك المركز على الأيونات H_3O^+ التي تؤدي دور الحفاز في هذا التفاعل.

3.1- تعبير تقدم التفاعل

لننشئ الجدول الوصفي لتفاعل الأسترة بالنسبة للخليط.

معادلة التفاعل				
$\text{C}_3\text{H}_7\text{COOH}$	+	CH_3OH	\rightleftharpoons	$\text{C}_3\text{H}_7\text{COOCH}_3$ + H_2O
0,1		0,1		0 10
$0,1-x$		$0,1-x$		x x
				كميات المادة بالمول في الحالة البدئية
				كميات المادة بالمول في لحظة t

في لحظة t كمية المادة المتبقية من الحمض في الخليط هي: $0,1-x$ ،

و في عينة هي: $\frac{0,1-x}{10}$ ، باعتبار أن الخليط قسم إلى 10 عينات متساوية الحجم.

لننشئ جدول التقدم لتفاعل المعايرة بالنسبة لعينة.

معادلة التفاعل				كميات المادة بالمول في الحالة البدئية
C_3H_7COOH	+	HO^-	\rightarrow	$C_3H_7COO^-$ + H_2O
$\frac{0,1-x}{10}$		$c \cdot V_B$		0
$\frac{0,1-x}{10} - x'_E$		$c \cdot V_{BE} - x'_E$		x'_E
				كميات المادة بالمول عند التكافؤ

عند التكافؤ يختفي كليا المعايير و المعايير : $c \cdot V_{BE} - x'_E = 0$ و $\frac{0,1-x}{10} - x'_E = 0$

نستنتج علاقة التكافؤ: $\frac{0,1-x}{10} = c \cdot V_{BE}$

و منها نستنتج تعبير التقدم: $x = 0,1 - 10c \cdot V_{BE}$

3.2- أ- السرعة الحجمية

تعرف السرعة الحجمية بالعلاقة التالية: $v = \frac{1}{V} \cdot \frac{dx}{dt}$ حيث V حجم الخليط الكلي، و $\frac{dx}{dt}$ المشتقة بالنسبة للزمن

لتقدم التفاعل x .

مبياناً $\frac{dx}{dt}$ تساوي ميل المماس للمنحنى $x = f(t)$.

• عند $t_0 = 0$: نحسب ميل المماس T ، باعتبار نقطتين منه:

$$\frac{dx}{dt} = \frac{\Delta x}{\Delta t} = \frac{6,7 \cdot 10^{-2} - 0}{5 - 0} = 1,34 \cdot 10^{-2} \text{ mol} \cdot \text{min}^{-1}$$

نستنتج سرعة التفاعل: $v_0 = \frac{1}{400 \times 10^{-3}} \times 1,34 \cdot 10^{-2} = 3,35 \cdot 10^{-2} \text{ mol} \cdot \text{l}^{-1} \cdot \text{min}^{-1}$

• عند $t_1 = 50 \text{ min}$: المماس يصير أفقياً أي ميله منعدم: $\frac{dx}{dt} = 0$ ، إذن سرعة التفاعل منعدمة: $v_1 = 0$

ب- زمن نصف التفاعل:

زمن نصف التفاعل يساوي المدة $t_{1/2}$ اللازمة لكي يصل التقدم نصف قيمته النهائية.

مبياناً $t_{1/2}$ تمثل أفصول النقطة التي أرتوبها $\frac{x_f}{2}$.

و حسب المبيان: $x_f = 6,7 \cdot 10^{-2} \text{ mol}$ ← $\frac{x_f}{2} = 3,35 \cdot 10^{-2} \text{ mol}$

$$t_{1/2} \approx 3,5 \text{ min}$$

و بالإسقاط على المنحنى نجد:

ج- خارج التفاعل عند حالة التوازن
خارج التفاعل لتفاعل الأسترة ذي المعادلة:



$$Q_{req} = \frac{[C_3H_7COOCH_3]_{eq} \cdot [H_2O]_{eq}}{[C_3H_7COOH]_{eq} \cdot [CH_3OH]_{eq}} \quad \text{هو:}$$

$$Q_{req} = \frac{n_{eq}(C_3H_7COOCH_3) \cdot n_{eq}(H_2O)}{n_{eq}(C_3H_7COOH) \cdot n_{eq}(CH_3OH)} \quad \text{و بعد الاختزال بالحجم الكلي } V :$$

$$x_{eq} = x_f = 6,7 \cdot 10^{-2} \text{ mol} \quad \text{ت.ع.}$$

$$Q_{req} = \frac{6,7 \cdot 10^{-2} \times 6,7 \cdot 10^{-2}}{(0,1 - 6,7 \cdot 10^{-2}) \times (0,1 - 6,7 \cdot 10^{-2})} \quad \leftarrow$$

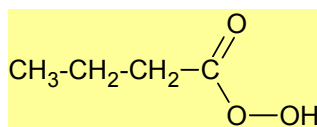
$$Q_{req} = 4,1 \quad \leftarrow$$

تمرين 8

1.1- مميزات التفاعل

يتعلق الأمر بتفاعل أسترة و هو تفاعل محدود و بطيء و لا حراري.

1.2- • صيغة الحمض الكربوكسيلي A :



• صيغة الكحول B : $\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-OH}$

2.1- أ- قيمة K ثابتة التوازن

جدول التقدم للتفاعل:

معادلة التفاعل	الماء	+	الإستر	\rightleftharpoons	الكحول	+	الحمض
كميات المادة بالمول في الحالة البدئية	0		0		0,30		0,30
كميات المادة بالمول عند التوازن	x_f		x_f		$0,30 - x_f$		$0,30 - x_f$

حسب جدول التقدم كمية مادة الإستر عند التوازن (الحالة النهائية) هي: $n_e = x_f$

$$n_e = \frac{m}{M}$$

و باعتبار أن الكتلة الناتجة منه هي m فإن:

$$x_f = \frac{m}{M}$$

نستنتج التقدم النهائي:

$$x_f = \frac{23,2}{116} = 0,2 \text{ mol}$$

ت.ع.

نستنتج التركيب النهائي للخليط التفاعلي عند حالة التوازن:

$x_f = 0,2 \text{ mol}$ من الماء	$x_f = 0,2 \text{ mol}$ من الإستر	$0,30 - x_f = 0,1 \text{ mol}$ من الكحول	$0,30 - x_f = 0,1 \text{ mol}$ من الحمض
-------------------------------------	--------------------------------------	---	--

و بالتالي نستنتج ثابتة التوازن التي هي قيمة خارج التفاعل عند حالة التوازن (الحالة النهائية):

$$K = \frac{[ester]_{\text{éq}} \cdot [eau]_{\text{éq}}}{[acide]_{\text{éq}} \cdot [alcool]_{\text{éq}}} = \frac{\left(\frac{0,2}{V}\right)^2}{\left(\frac{0,1}{V}\right)^2}$$

$$K = 4$$

←

ب- مردود التحول

$$r = \frac{n_e}{n_{\text{max}}} = \frac{x_f}{x_{\text{max}}}$$

$$r = 67\%$$

$$r = \frac{0,2}{0,3} = 0,67$$

ت.ع.

2.2- كمية المادة البدئية للحمض A

باعتبار مردود التحول $r' = \frac{x'_f}{x_{\text{max}}}$ لدينا: $x'_f = r' \cdot x_{\text{max}}$ ت.ع. $x'_f = 0,80 \times 0,3 = 0,24 \text{ mol}$

نستنتج التركيب النهائي للخليط التفاعلي عند حالة التوازن:

$x'_f = 0,24 \text{ mol}$ من الماء	$x'_f = 0,24 \text{ mol}$ من الإستر	$0,30 - x'_f = 0,06 \text{ mol}$ من الكحول	$(n - 0,24) \text{ mol}$ من الحمض
---------------------------------------	--	---	--------------------------------------

$$K = \frac{\left(\frac{0,24}{V}\right)^2}{\left(\frac{n-0,24}{V}\right) \cdot \left(\frac{0,06}{V}\right)} = \frac{(0,24)^2}{0,06 \times (n-0,24)}$$

و منه نستنتج تعبير ثابتة التوازن:

و باعتبار أن $K = 4$ (K لا تتعلق بالتركيب البدئي)، نستنتج قيمة n: $n = 0,48 \text{ mol}$