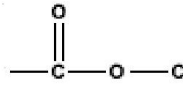
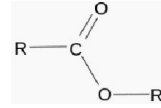


II- الإسترات والأندريدات :

1- الإسترات : les esters

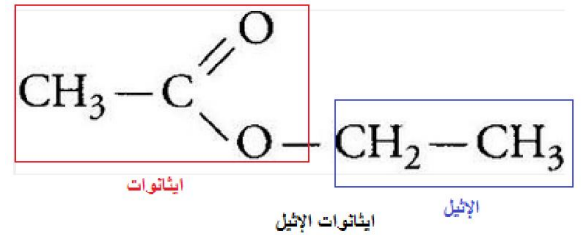
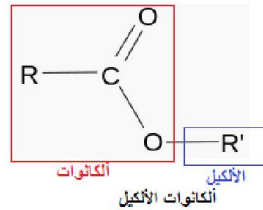


تشمل جزيئة الإستر على المجموعة المميزة —COO—R أو



الصيغة العامة للإستر :

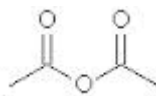
يشق اسم الإستر من اسم الحمض الكربوكسيلي مع تعويض اللاحقة (ويك) باللاحقة (وات) متبوعا باسم الجذر R' .
مثال توضيحي :



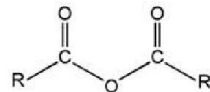
أمثلة :

إسمه	المركب العضوي
إيثانوات 3-مethyl البوتيل	$\text{CH}_3\text{—COO—(CH}_2\text{)}_2\text{—CH—CH}_3$ CH_3
2-مethyl بروبانوات البروبيل	$\begin{array}{c} \text{O} \\ \parallel \\ \text{CH}_3\text{—CH—C—O—CH}_2\text{—CH}_2\text{—CH}_3 \\ \\ \text{CH}_3 \end{array}$

2- أندريدات الأحماض الكربوكسيلية : les anhydrides

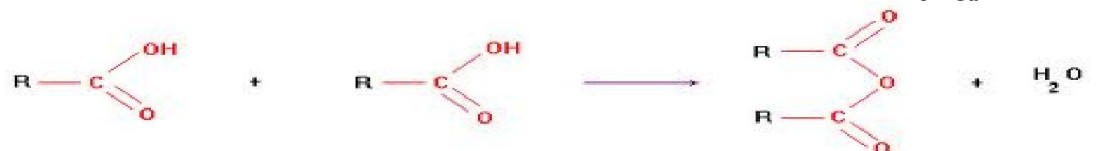


تشتمل جزيئة أندريد الحمض الكربوكسيلي على المجموعة الوظيفية : —CO—O—CO— أو
الصيغة العامة لأندريد الحمض الكربوكسيلي :



تحضير أندريد الحمض الكربوكسيلي :

يتم تحضير أندريد الحمض انطلاقا من الحمض الكربوكسيلي ، بالتسخين عند درجة الحرارة 700°C ، بوجود مزيج قوي للماء (أوكسيد الفوسفور P_4O_{10} وفق المعادلة التالية :



يسمى الأندريد باسم الحمض الكربوكسيلي الموافق ، مع تعويض كلمة حمض بكلمة أندريد .

أمثلة:

التسمية	المركب العضوي
أندريد الإيثانويك	
أندريد البروبانويك	

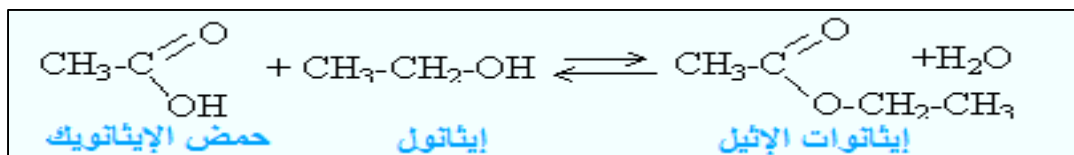
III- الأسترة والحلمأة : 1- الأسترة:

الأسترة هي التفاعل بين كحول و حمض كربوكسيلي ينتج عنه إستر وماء .

المعادلة الكيميائية لتفاعل الأسترة هي :

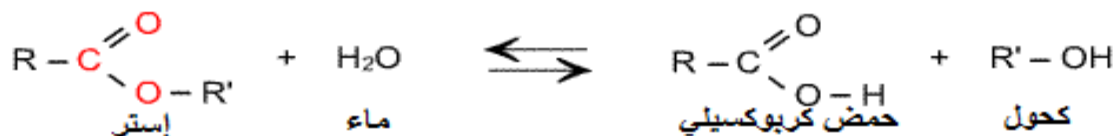


مثال :

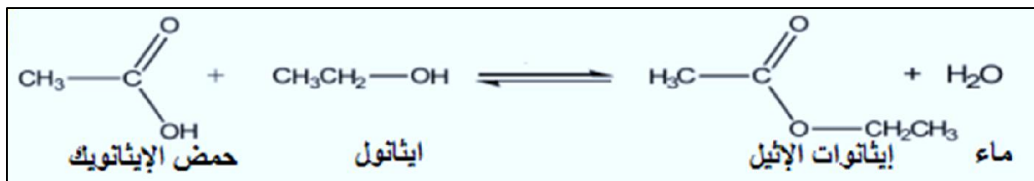


2- الحلمأة :

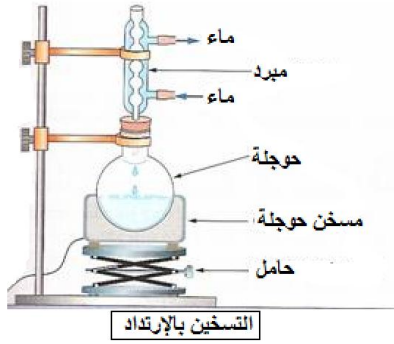
حلمأة إستر هي التفاعل بين إستر وماء ينتج عنه حمض كربوكسيلي و كحول .



مثال :



3- الدراسة التجريبية :



نعتبر تفاعل متساوي المولات (1mol) من حمض الإيثانويك والإيثانول. لتحديد كمية مادة الإستر المتكون في لحظة معينة نقوم بمعايرة الحمض المتبقي . يمكن التتبع الزمني لتفاعل الاسترة من خط التمثيل المبياني الذي يمثل تطور كمية المادة للإستر الناتج . كما يمكن بنفس الطريقة التتبع الزمني لتفاعل حلمأة الإستر من خط التمثيل المبياني الذي يمثل تطور كمية مادة الإستر المتبقي .
نسبة التقدم النهائي :

-بالنسبة لتفاعل الأسترة :

$$\tau \frac{n_{\acute{e}q}(ester)}{n_{max}(ester)} = \frac{x_{\acute{e}q}}{x_{max}}$$

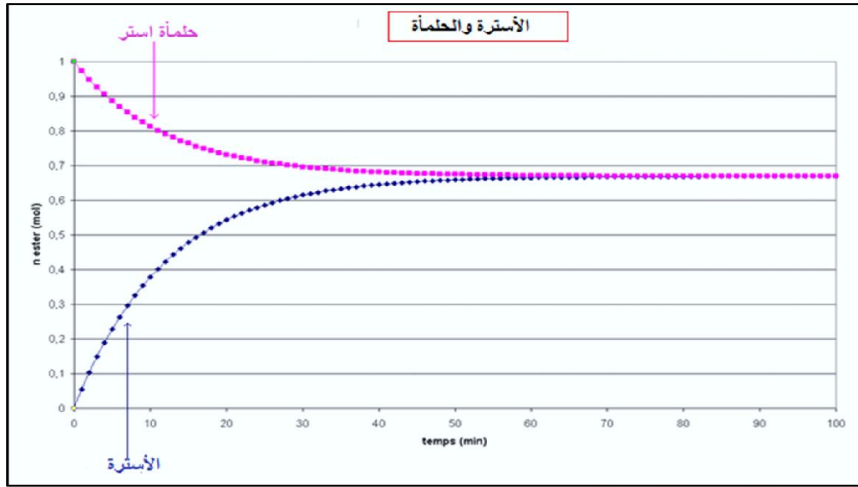
-بالنسبة لتفاعل الحلمأة :

$$\tau = \frac{n_{\acute{e}q}(acide)}{n_{max}(acide)} = \frac{x'_{\acute{e}q}}{x'_{max}}$$

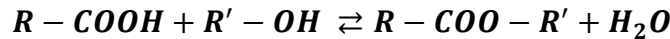
استنتاج :

تفاعل الأسترة والحلمأة تفاعلا بطيئان وغير كليين .

خلاصة :



الأسترة والحلمأة تفاعلا متزامنان يؤديان الى توازن كيميائي ديناميكي معادلته تكتب :



تصل المجموعة الى حالة التوازن عند تساوي سرعتي الأسترة والحلمأة ، عندها تبقى النواع الكيميائية في الخليط بنفس التركيب .

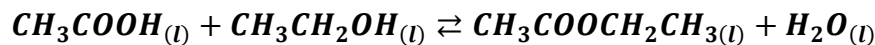
ثابتة التوازن لتفاعل الأسترة :

$$K = \frac{[RCOOR']_{\acute{e}q}[H_2O]_{\acute{e}q}}{[RCOOH]_{\acute{e}q}[R'OH]_{\acute{e}q}}$$

ثابتة التوازن لتفاعل الحلمأة :

$$K' = \frac{[RCOOH]_{\acute{e}q}[R'OH]_{\acute{e}q}}{[RCOOR']_{\acute{e}q}[H_2O]_{\acute{e}q}} = \frac{1}{K}$$

مثال ثابتة التوازن لتفاعل الأسترة المدروس :



$$K = \frac{[CH_3CO_2C_2H_5]_{\acute{e}q}[H_2O]_{\acute{e}q}}{[CH_3CO_2H]_{\acute{e}q}[C_2H_5OH]_{\acute{e}q}} = \frac{\frac{n_{ester}}{V} \cdot \frac{n_{eau}}{V}}{\frac{n_{acide}}{V} \cdot \frac{n_{alcool}}{V}} = \frac{n_{ester} \cdot n_{eau}}{n_{acide} \cdot n_{alcool}}$$

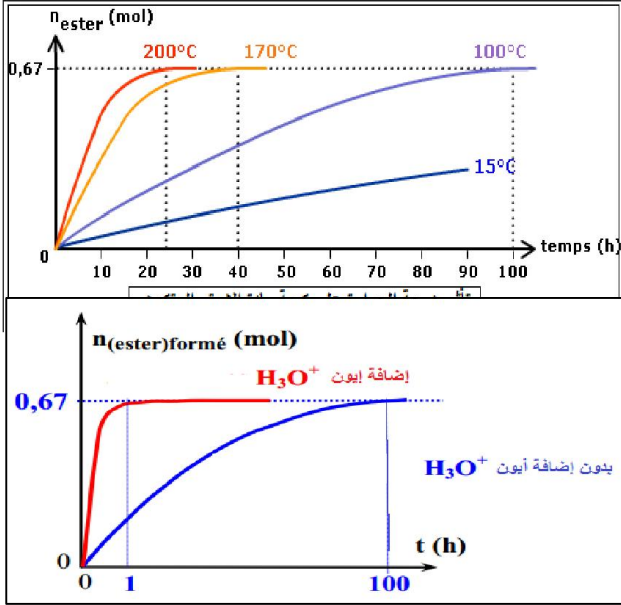
$$K = \frac{0,67 \times 0,67}{0,33 \times 0,33} = 4$$

IV- التحكم في سرعة تفاعل الأسترة والحلمأة:

1- التحكم في سرعة التفاعل :

*تأثير درجة الحرارة :

لا تؤثر درجة الحرارة على التركيب النهائي للخليط (أي على نسبة التقدم النهائي) بل تؤثر فقط على سرعة التفاعل .
تزداد سرعة التفاعل بازدياد درجة الحرارة دون تغيير الحالة النهائية.



*تأثير الحفاز :

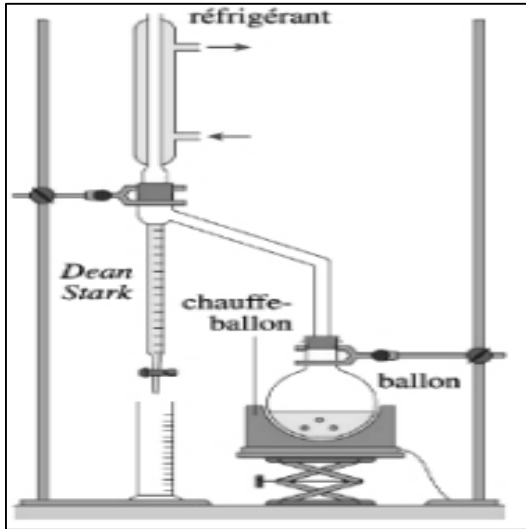
الحفاز يسرع التفاعل دون أن يظهر في معادلة التفاعل ليس له أي تأثير على ثابتة التوازن ولا على نسبة التقدم النهائي .
الايونات H_3O^+ تسرع تفاعل الاسترة والحلمأة .

2- التحكم في التركيب النهائي :

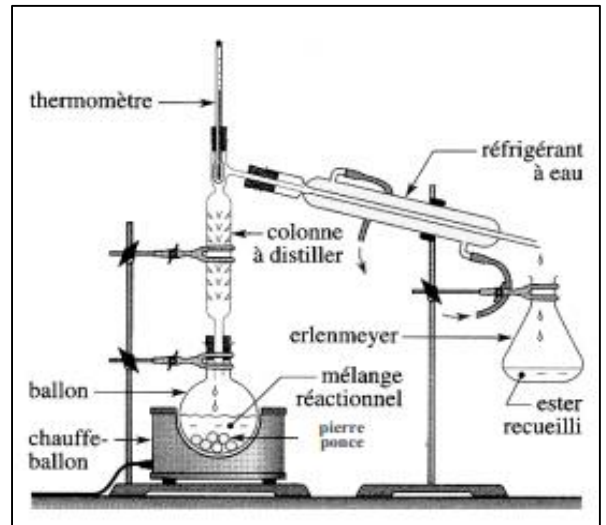
يمكن تغيير التركيب النهائي أي نسبة التقدم النهائي :

- باستعمال أحد المتفاعلين بوفرة .
- بإزالة أحد الناتجين أثناء تكونه .

حسب معيار التطور التلقائي وفترة متفاعل أو إزالة ناتج يزيح التوازن في منحنى التطور التلقائي أي المنحنى المباشر وبالتالي يتزايد المرودود .



التركيب التجريبي لحذف الماء المتكون



التركيب التجريبي لحذف الإستر المتكون