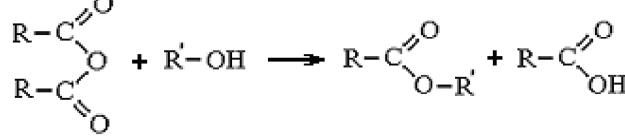


التحكم في تطور المجموعات الكيميائية

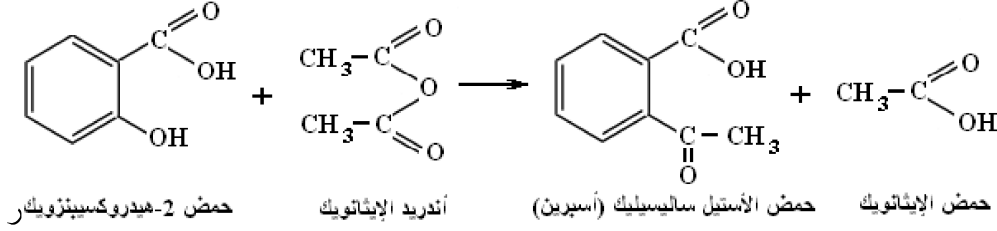
1. التحكم في تطور المجموعات الكيميائية بتغيير متفاعل:

تصنيع إستر انطلاقاً من أندريد الحمض:

- تتسم الأندريدات بتفاعليتها، فهي تعوض الأحماض الكربوكسيلية في عدة تفاعلات خصوصاً منها المتعلّقة بتخليق الإستيرات - يعطي تفاعل أندريد الحمض مع كحول إسترا و حمضا كربوكسيليا و فق نفاعل تام (كلي) و سريع

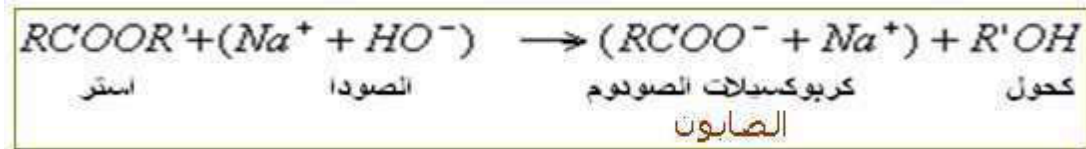
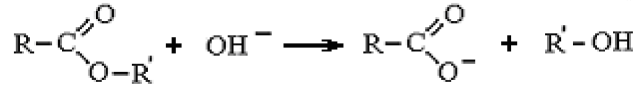


تطبيق: تصنيع الأسبيرين



الحلمأة القاعدية لإستر:

الحلمأة القاعدية لإستر (أو تصبن إستر) هي تفاعل أيون الهيدروكسيد -OH في محلول مركز مع إستر ، الذي يعطي كحولا و أيون الكربوكسيلات وفق تفاعل كيميائي كلي.



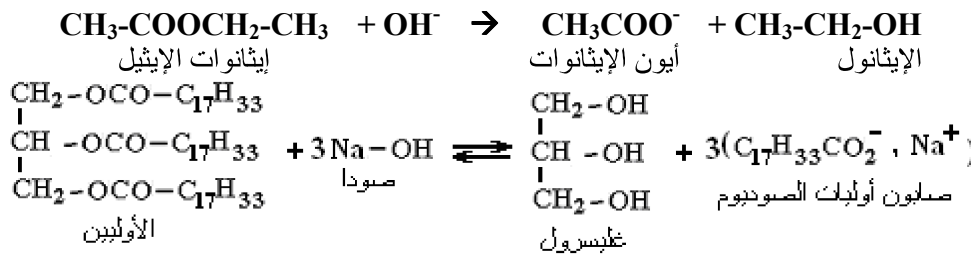
تطبيق: تصبن الأجسام الدهنية:

• الأجسام الدهنية:

تتكون الأجسام الدهنية أساساً من ثلاثي غليسيريد: ثلاثي إستر الأحماض الدهنية و الغليسيرول-1,2,3 ثلاثي أول الأحماض الدهنية هي أحماض كربوكسيلية ذات سلسلة كربونية غير متفرعة و متكونة من عدد زوجي من ذرات الكربون و قد تضم رابطة ثنائية أو أكثر

• تحضير الصابون:

الصابون هو خليط من كربوكسيلات الصوديوم أو كربوكسيلات البوتاسيوم المشتقة من الأحماض الدهنية ذات السلسلات الطويلة غير المتفرعة و تتوفر غالباً هذه الكربوكسيلات على أكثر من عشر ذرات الكربون



الأوليين مكون أساسي لزيت الزيتون

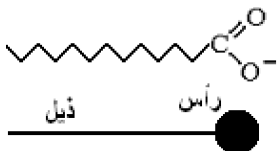
• خصائص الصابون:

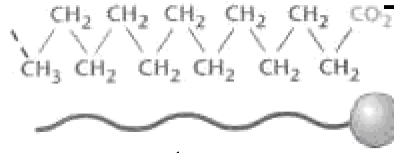
يتوفر أيون الكربوكسيلات R-COO⁻ الصابون ذي السلسلة الطويلة على:

- رؤوس -COO⁻ أليفة للماء (هيدروفيلية: تحاط بسهولة بعدد من جزيئات الماء)

- أذيال: R- لا أليفة (هيدروفوبية)

محلول الصابون محلول قاعدي





لمحلول الصابون قدرة غشائية: تكون أيونات الكربوكسيلات طبقة رقيقة (أو شريط رقيق) على سطح الماء، بحيث تنغرز الرؤوس الأليفية للماء في الماء بينما الذيل اللا أليفة للماء تبرز خارج الماء (يمكن لهذه الطبقة أن تحجز كمية من الهواء مما يفسر تكون فقاعات الصابون)

2. التحكم في تطور المجموعات الكيميائية بالحفز:

الحفاز: كل مادة عضوية تساعد على ارتفاع سرعة التفاعل لكن لا يظهر في معادلة التفاعل

و نحدد منها:

- الحفاز المتجانس: عندما يكون الحفاز و المتفاعلات في نفس الحالة الفيزيائية
- الحفاز الغير المتجانس: عندما يكون الحفاز و المتفاعلات في أطوار مختلفة
- الحفز الذاتي: عندما ينتج عن التفاعل جسم يلعب دور الحفاز
- الحفز الأنزيمي: عندما يكون الحفاز أنزيميا

عندما يؤدي تحول كيميائي إلى حالة توازن، فإن الحفاز لا يغير من حالة التوازن و إنما يسرع بنفس الكيفية التفاعلين في المنحى المباشر و في المنحى غير المباشر لمعادلة التفاعل.

عند حدوث عدة تفاعلات خلال نفس التحول فإن استعمال حفاز ملائم يمكن من تسريع أحد هذه التفاعلات دون غيرها، نقول إن الحفاز انتقائي

