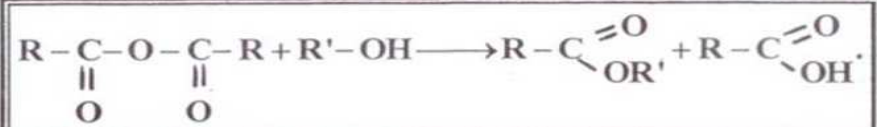


التحكم في تفاعل كيميائي:

يهدف التحكم إلى تحسين مردود و سرعة التفاعل.
للزيادة في مردود تفاعل الأسترة يمكن : زيادة كمية أحد المتفاعلين بالنسبة للآخر أو ازالة أحد الناتجين خلال تكونه. ولرفع سرعة تفاعل نرفع من درجة الحرارة او نضيف حفازا الى الوسط التفاعلي.

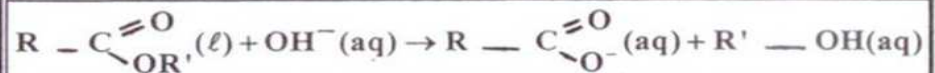
الأسترة باندريد الحمض:

يعطي تفاعل أ. الحمض مع كحول استر حسب تفاعل كلي و سريع :



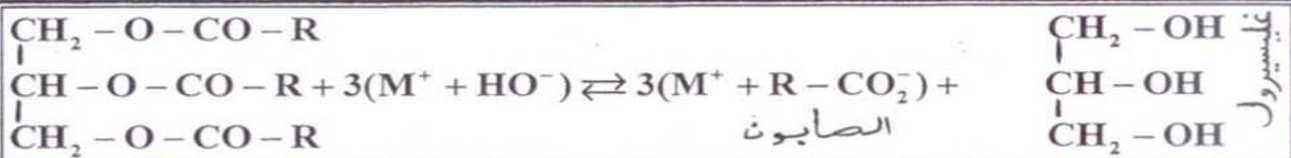
تصبن الاستر:

يتفاعل الاستر مع أيونات الهيدروكسيد HO^- وفق تفاعل كلي و سريع.



الصابون:

الصابون خليط من كربوكسيلات الصوديوم (أو البوتاسيوم) مشتقة من احماض دهنية ذات سلسلات كربونية طويلة. و يحضر الصابون بتصبن الجسام الدهنية حسب المعادلة الكيميائية:



تتكون أيونات الكربوكسيلات لصابون من جزئين
-رأس قطبي هيدروفيلي (محب للماء)
-ذيل هيدروفيلي (كاره للماء) وليوفيلي (محب للدهون).