

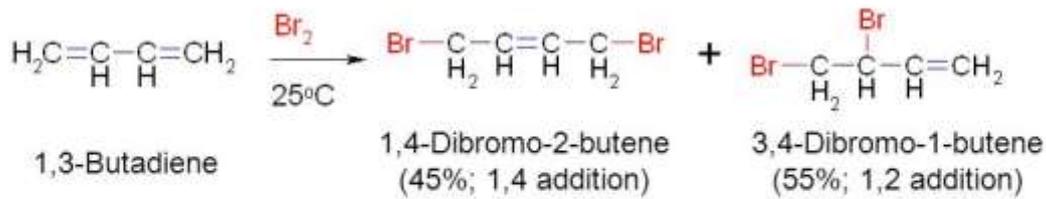
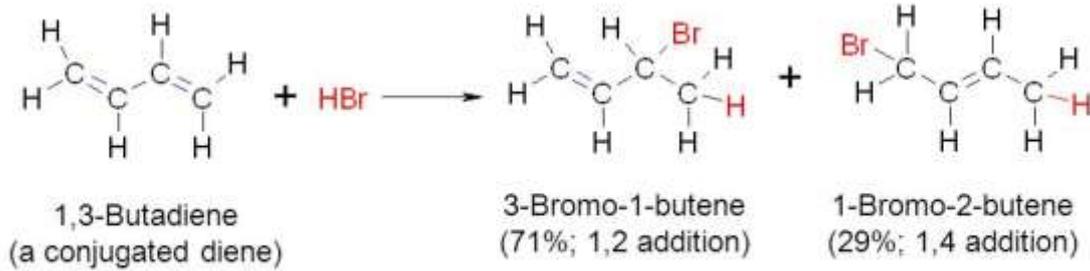
المحاضرة الثالثة عشر للمرحلة الاولى (الكورس الثاني) لمادة الكيمياء
العضوية

تفاعلات الداينينات reactions of dienes

تفاعلات الداينينات

اضافة الكواشف الباحثة عن الالكترونات الى الداينينات المتبادلة

لقد تبين في كثير من تفاعلات الاضافة الباحثة عن الالكترونات حيث يستطيع الكاشف ان يربط نفسه بذرتي كاربون متجاورتين (الاضافة ١,٢) او بطرفي النظام المتبادل (الاضافة ١,٤) وغالبا ما يكون ناتج الاضافة ١,٤ هو السائد .

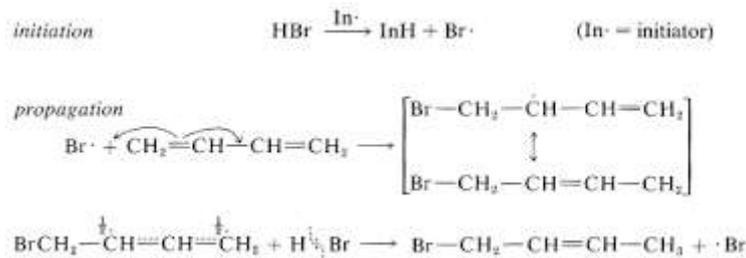


اضافة الجذور الحرة الى الداينينات المتبادلة:

الداينينات المتبادلة كالالكينات يمكن ان تعاني من تفاعلات الاضافة الباحثة عن الالكترونات وتفاعلات اضافة تثيرها الجذور الحرة ، وفي حالة اضافة الجذور الحرة تظهر الداينينات :

١ - انها تعاني اضافة ١,٢ والاضافة ١,٤ على حد سواء.

٢ - انها اكثر فعالية من الالكينات



تحليل الداينيات

يمكن الكشف عن الداينين بنفس الطريقة التي استعملت في الكشف عن الالكين بزوال لون محلول البروم في رابع كلوريد الكربون بدون انبعاث بروميد الهيدروجين ثم بزوال لون محلول البرمنكنات البارد المخفف والمتعادل وطبيعي انها اكثر فعالية من الالكين البسيط تجاه هذه الكواشف وكميا" يمكن البرهنة على ان المركب داينين فانه يحتاج مولين من الهيدروجين عند تفاعل الهدرجة بوجود عوامل مساعدة أي انها تخضع للصيغة C_nH_{2n-2} حيث يمكن تمييزها عن الالكينات بتفاعلها مع الاوزون حيث تعطي الالديهيدات والكيونات وبضمنها مركب يحتوي على مجموعتي كاربونيل في الجزيئة:

