
كتب مخاطط اصطناع دوديسييل بنزن سلفونات انطلاقاً من البنزن، علمًاً أن صيغته المجملة

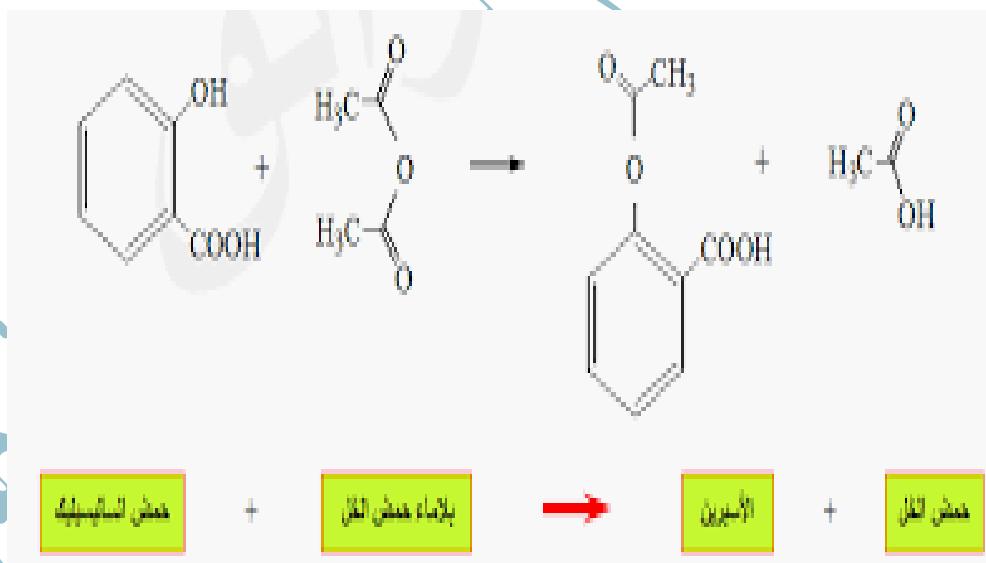
..... مذوف $C_{18}H_{30}O_3S$

فقرة الأصبغة . و الديازة مذوف

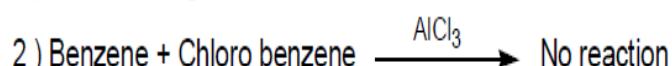
كيف يمكن التمييز بين : البنزن و حلقي الهكسان / سايكلو هكسان ؟ مذوف

كيف يمكن التمييز بين : البنزن و حلقي الهكسين ؟ مذوف

تحذف الفقرات السابقة المشار إليها فقط و يضاف تفاعل اصطناع الأسبرين
الأسبرين : يستخدم كمسكن ألم و خافض حرارة . يصنع من خلال تفاعل حمض
السالسيك / حمض الصفاصف أو أورتو هيدروكسي حمض البنزوئيك مع بلا ماء حمض
الخل / $(CH_3CO)_2O$ / بوجود حفاز



أجب عن مالي : فسر عدم حدوث التفاعل الآتي

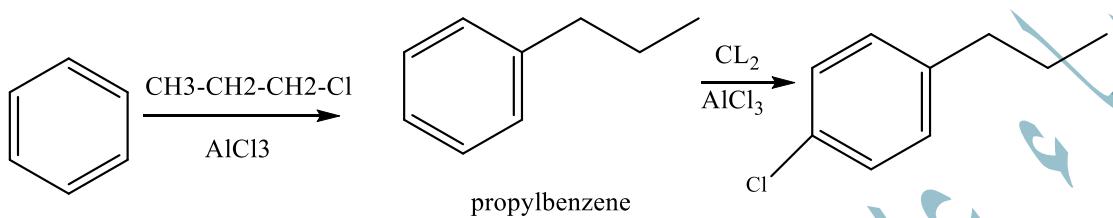


* في التفاعل الأول تتفاعل زمرة الأمين مع حمض لويس حيث يمنع استمرار التفاعل باتجاه تفاعل الاستبدال الالكتروفيلي على الحلقة العطرية و يستمر تفاعل الاكللة على ذرة الآروت .

* في التفاعل الثاني مركب كلورو بنزن شديد الاستقرار و الثباتية نظراً للسحب الالكتروني الذي تمارسه ذرة الكلور وبالتالي تصعب الكلته بالطريقة المباشرة

مبتدئاً بالبنزن الحصول على المركبات الآتية :

4** - كلورو بروبيل بنزن :



* ميتا كلورو نترو بنزن :

