

التمرين 7 :

اولا :

نعامل كمية من البنزن بكمية من بلا ماء حمض الخل ونحصل على مركب

جديد :

1. اكتب معادلة التفاعل ؟

2. اعط اسم الناتج

3. كيف نمي هذا التفاعل

ثانيا :

ماذا لو استبدلنا البنزن باحد مشتقاته وهو بارا امينو فنول :

ا/اكتب معادلة التفاعل ؟

ب/ اعط اسم الناتج ؟

ج/ احسب مردود التفاعل في حالة كانت كمية المادة الناتجة هي 200g

وكانت كمية البارامينو فنول المتفاعلة هي 300g ؟

ثالثا :

نعامل كمية من البنزن مع كلور البروبان بوجود حافز فنحصل على مركب

X وهو الكيل بنزن ثم نؤكسد المركب X بمؤكسد قوي وبوجود حافز قوي

فنحصل على حمض عطري وغاز الفحم :

1. اكتب الصيغة العامة والحلقية للبنزن

2. اكتب معادلة الحصول على المركب X وأعط الحافز ؟

3. اكتب معادلة الأوكسدة وأعط اسم الناتج ؟