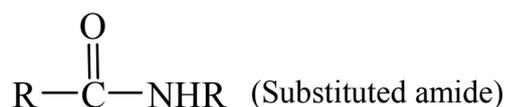
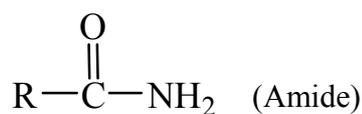
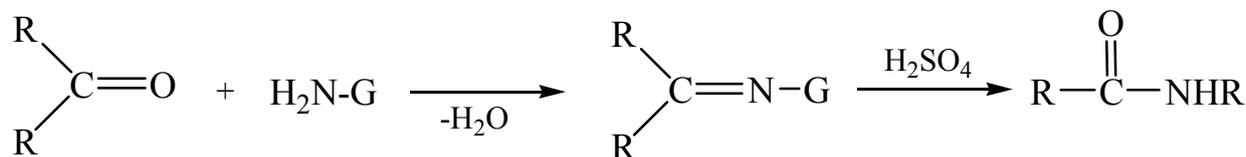


الانبار	الجامعة
التربية للنبات	الكلية
الكيمياء	القسم
الثالثة	المرحلة
الكيمياء العضوية العملي	اسم المادة باللغة العربية
Practical organic chemistry	اسم المادة باللغة الانكليزية
م.م. بيداء حسين عيادة	اسم التدريسي
تحضير N- فنيل بنزامايد	عنوان المحاضرة باللغة العربية
	عنوان المحاضرة باللغة الإنكليزية
10	رقم المحاضرة
كتاب الكيمياء العضوية العملي	المصادر او المراجع

## تجربة رقم (11)

اسم التجربة:- تحضير N- فنيل بنزاميد

General equation:-



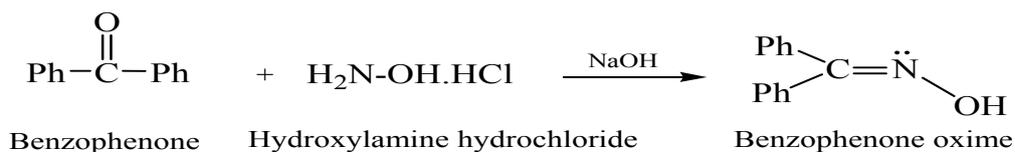
الجزء الاول

اسم التجربة:- تحضير بنزوفينون اوكزيم

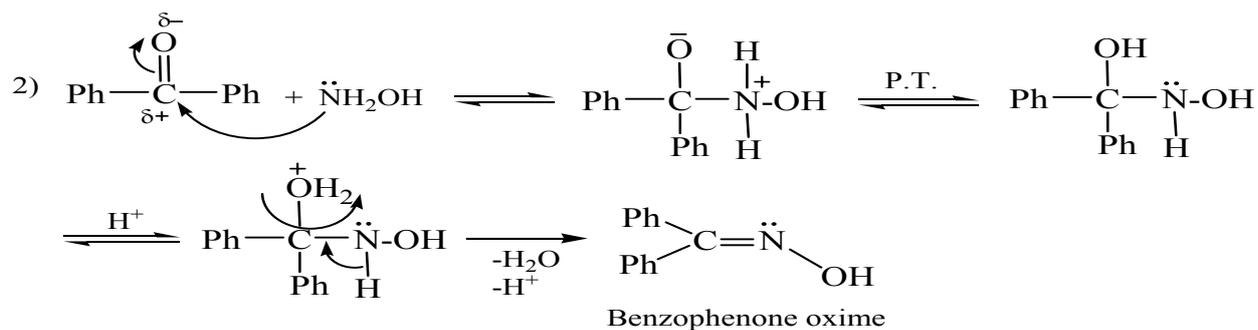
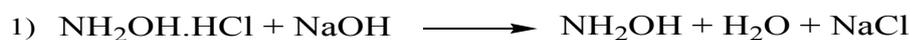
اسم التفاعل:- تحضير اوكزيم

نوع التفاعل:- إضافة نيوكلوفيلية

Equation:-

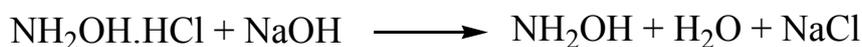


Mechanism:-



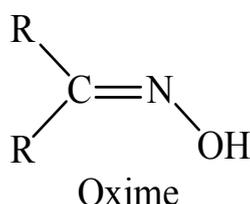
## ملاحظات حول التجربة:-

- 1- الكيتون يتفاعل مع أحد مشتقات الامونيا تفاعل اضافة نيوكلوفيلية ليعطي الاوكزيم.
- 2- فائدة هيدروكسيد الصوديوم (NaOH) هو للحصول على الهيدروكسيل امين (مشتق الامين) بشكل حر أي للتخلص من (HCl) وحسب المعادلة الآتية:-



## 3- تعريف الاوكزيم:-

هو مركب يحتوي على أصرة مزدوجة بين الكربون والنترجين الحاملة لمجموعة هايدروكسيل.



## طريقة العمل:-

- 1- ضع مزيج من (1.25) غم بنزوفينون مع (0.75) غم هيدروكسيل امين هيدروكلورايد و (2.5) مل من الميثانول و (2.5) مل ماء في دورق تسخين دائري.
- 2- اضع (1.4) غم هيدروكسيد الصوديوم مع التحريك ثم برد عند ارتفاع درجة الحرارة وبعد الانتهاء من اضافة هيدروكسيد الصوديوم بالتدريج مع التبريد، أربط الدورق بمكثف وسخن لمدة خمس دقائق.
- 3- برد، وانقل محتويات الدورق الى بيكر يحتوي على [(4) مل من HCl + (25) مل ماء].
- 4- رشح واغسل الراسب بالماء البارد واحتفظ به لايجاد النسبة المئوية.