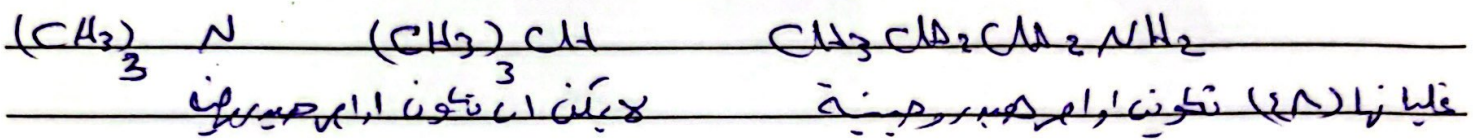


درجة غليانها اقل من درجة غليان المركبات التي لا يعاينها ان تكون اواخر
 (الالكينات، الايتيرات) واقل من درجة غليان المركبات القادرة على
 تكوين اواخر هيدروجينية قوية كالكحولات التي لها نفس الوزن الجزيئي.
 اما الامينات التالية لا تخفى على اواخر NH لا يستطيع ان تكون اواخر هيدروجينية
 بينه في حالتها السائلة لثقلية، والامينات التالية بتلك درجة غليان
 اقل من الاوليه والثانوية. ودرجة غليانها ذات وزن جزيئي متارب لها



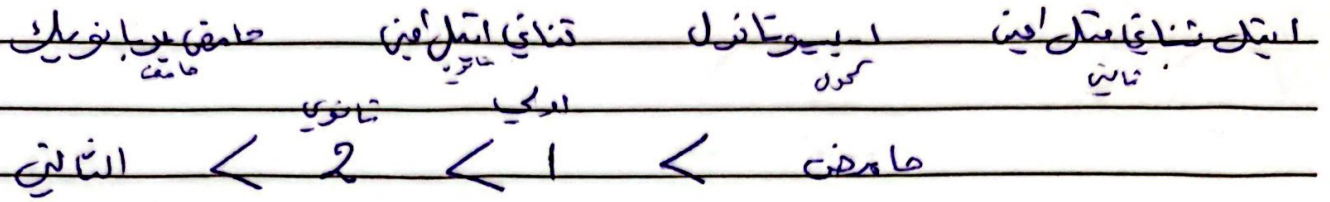
اي الامينات الاولى، الثانوي درجة غليان اقل من الكحولات ذات وزن جزيئي مماثل.
 تقل قابلية الذوبان مع زيادة ذرات الكربون بسبب زيادة قوة الماء المركب
 مع زيادة طول السلسلة.

تذوب جميع الامينات ذات الاثران الجزيئية القليلة في الماء وبعد ذلك
 الى قدرتها على تكوين اواخر هيدروجينية مع الماء. يمكن للامينات التالية
 الاوليه والثانوية مع الماء على متوائما جميعا على نوع الكهربي غير مشترك
 الفرة يستخدم في تكوين اواخر هيدروجينية مع الماء.
 راحتها تتشبه الامينا، الثالثي راحته تشبه لرائحة سكر، بلعون

الامينات الاربية لا تمتلك روائح غير مرغوب بها فيها الامينات الالكيلية
 الا انها جميعها تعتبر امة ولها تأثيرات بايولوجية كونها تتصلب مع
 خلال البلوك كما ان بعضها يعد مواد امة مسبب سرطان.

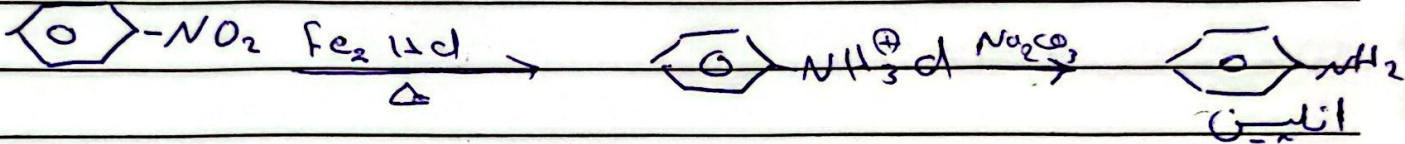
انها

لترتيب المركبات حسب الزيادة في درجته فلانها



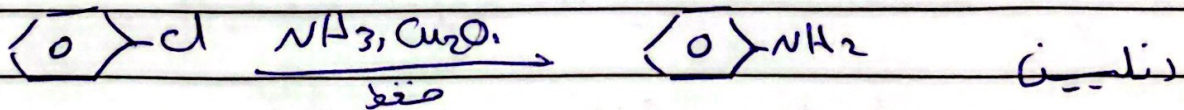
* تحضير الأمينات حناعياً

1- اختزال نيترو بنزين باستخدام الحديد وحامض الهيدروكلوريك ثم تنقيت
أو باستخدام الهيدروجين المحفزة

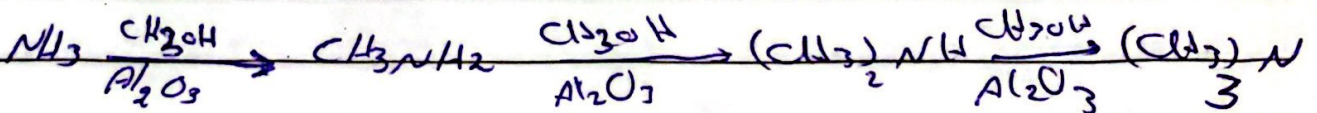


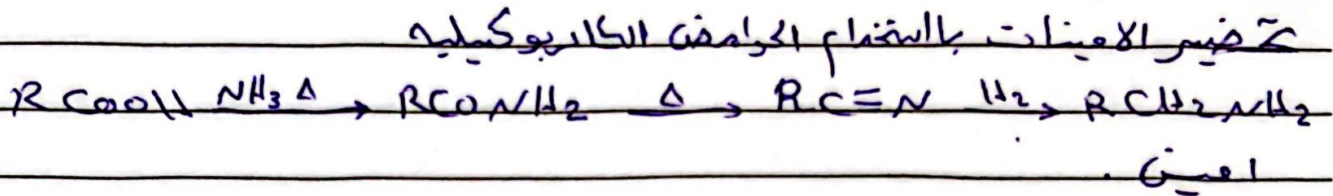
تحضير الانيلين فنبارا نيترو بنزين

2- من خلال معاملة كلورو بنزين مع الامونيا عند درجة حرارة عالية و ضغط عالي
يوميور عوالم محفزة



وأيضاً تحضير الأمينات الأليفاتية باستخدام سيانول والأمينات بوجود
عامل مساعد مثلاً تحضير ثنائي أمين وثلاثي أمين





تحضير الامينات مختبريا

١) تفاعلات القوفين النيوكليوفيلية بين الامينات و هاليدات الالكيل، امينات هاليدات الالكيل

٢) تفاعلات الاختزال

٣) اختزال مركبات النترو

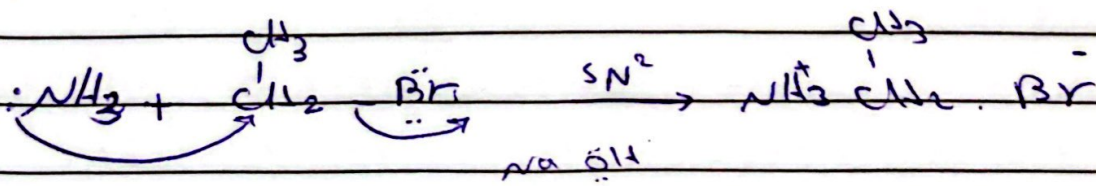
٤) الامينات الاختزالية

٥) اختزال النتروبات

٦) ترتيب الامينات

٧) تعريف النيوكليوفيلية

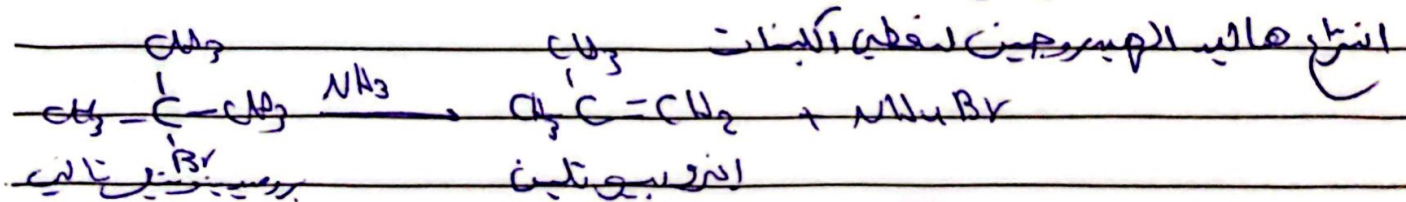
التفاعلات بين الامينات و هاليدات الالكيل ~~يتم~~ الاناظر بين كحول على الامين المراد من خلال معادلة على الامين مع قاعه حل هيدروكسيد صوديوم



هذا النوع من التفاعل يحدث افضلية الامينات sp^2 حسب ميكانيزم sp^2

$\text{CH}_3\text{CH}_2\text{Br} < \text{CH}_3\text{CH}_2\text{I} < \text{CH}_3\text{CH}_2\text{Cl}$ هاليدات الالكيل الاولى < هاليدات الالكيل ثنائية < تالية

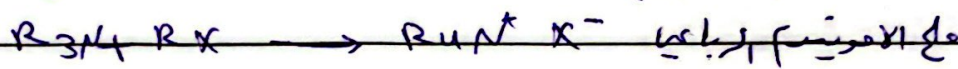
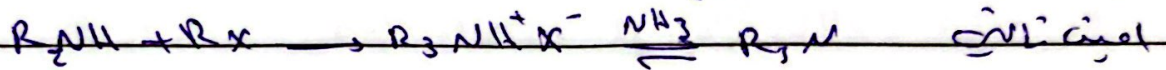
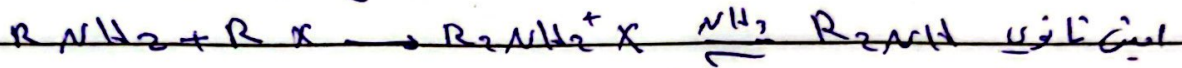
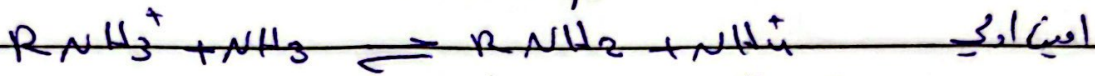
لا تعاني من تعريف مع الامينا اذ الامينات لا تهاجمها تعاقب من تفاعل



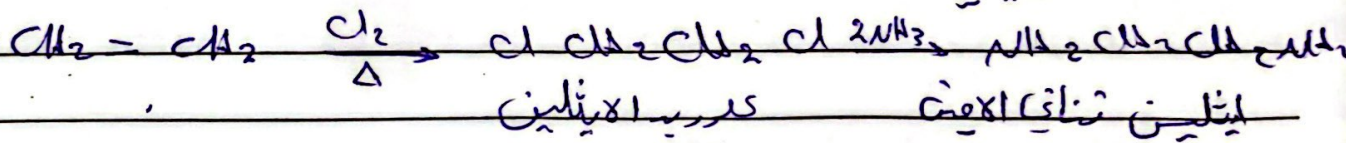
هذه المادتين الرئيسة لتفسير الامينات بهذه الطريقة في تكون اكثر من
 منها واما في الامينات ؟ والسبب في تكوين ذلك هو على الامينات نتائج
 ان يتبادل بروتون مع الامونيا او الامينات لينتج عنه تكون اكثر تيروكيلوفيلية
 مع هاليه الاالكيل لهذا يتكون تلبط من الامينات الاحاديه ، الثانيه ، الثالثه
 وغالباً ما يكون مع الامونيم الرباعي



مع الامينات الاولي

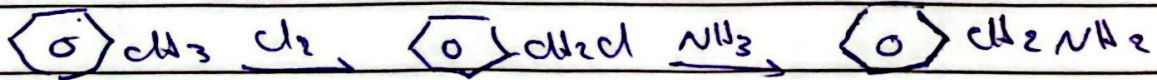


تفاعل اعونينية



كلوريد الايثيلين

ايثيلين ثنائي الامين



توليد

كلوريد بنزيل

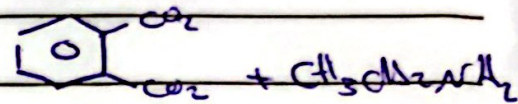
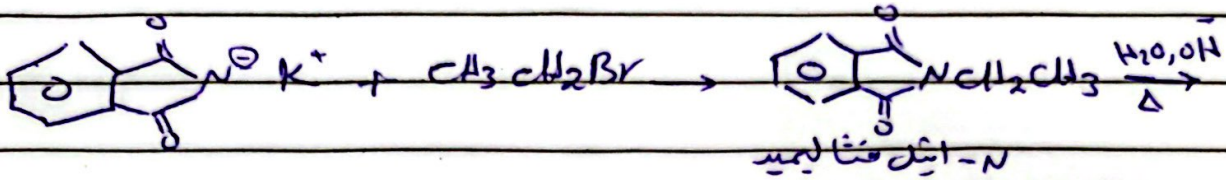
بنزيل امين

بالنسبة للهاليدات الاريل فانها بسبب فعاليتها القليلة تحتاج لتقارب لتعريف
 التيروكيلوفيلية غانما لا تستخدم لتفسير الامينات الاروماتيه الا اذا توفرت
 فيها شرط زياده الفعاليه هي :

١- وجود جوامع NH_2 او جوامع اخرى لان تآثر ظروف التفاعل في مواقع اورتوبارا
 بالنسبة للهاليد

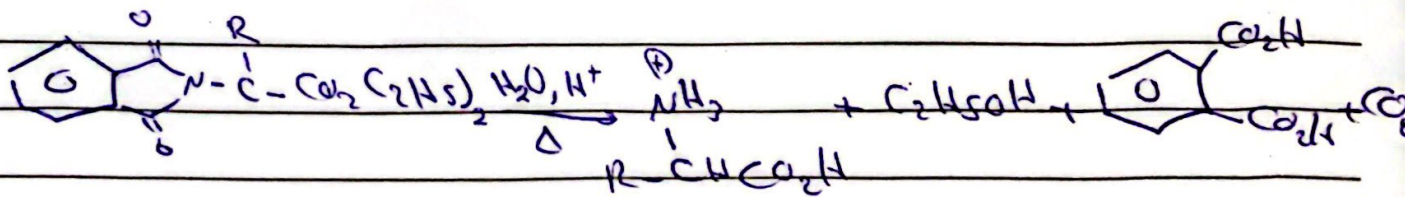
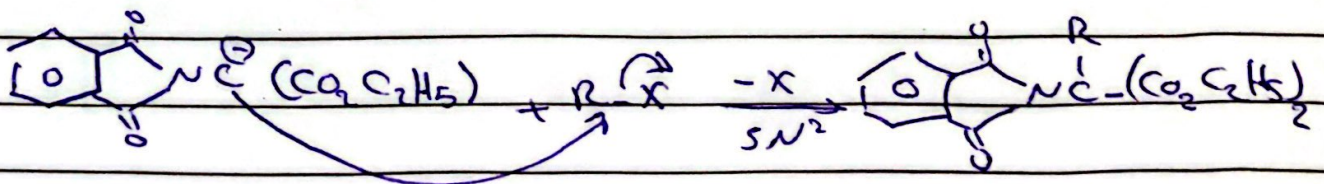
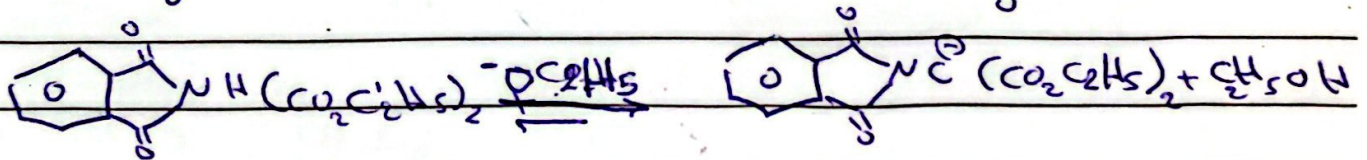
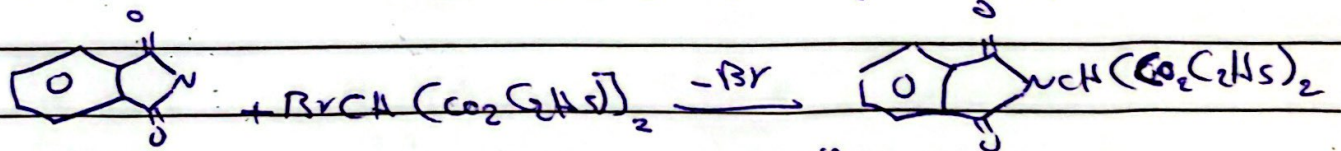
٢- التفاعل ظروف قاعده كاهل التفاعل كزياده جزيء NH_3 او استخدام
 فاعليه قويه جدا كنيوكيلوفيل

اصطلاح فتاليميد هابريل لتفسير الامينات الاولى
 هي تتفاعل انيون الفتاليميد كنيوكلويويل مع هاليد الالكيل من نوع SN^2
 بظهور واحد منفصلة تتكامل الفتاليميد المعوض بالانقسام قاعدة وينتج امينو اولي



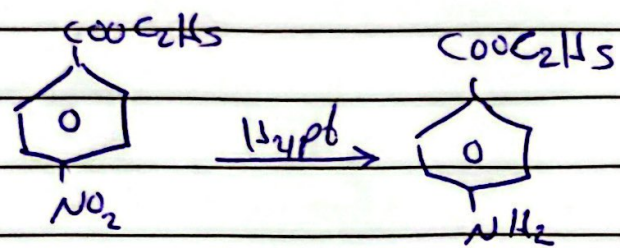
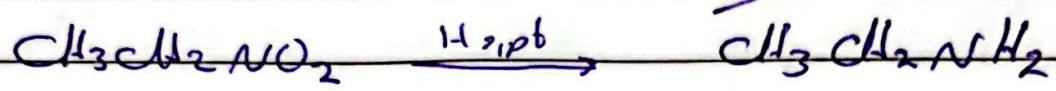
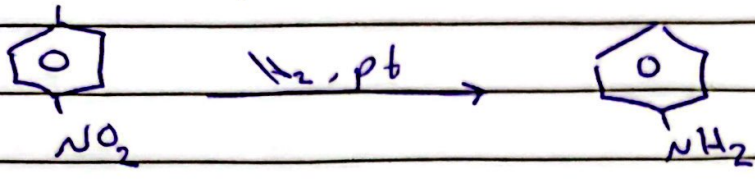
واقف كبرتقالت فتاليميد هابريل واستاذ لتفسير هواء فتالفا اينو
 الرصد لبياتيك البيوتيك

- 1- معالجة انيون فتاليميد مع برومورالات ثنائي اثيل $[BrCH_2CO_2C_2H_5]_2$
- 2- معالجة اميد الالونات بمقاعده وذلك لفرض لفتا ذره الفا هيسروجين
- 3- معالجة الاسترون الطاريفي مع هاليد الالكيل التي يؤدي الى الكالكس اتر الالونيك

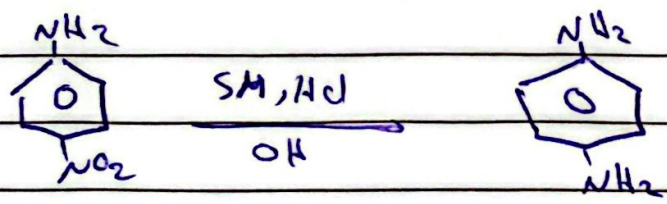
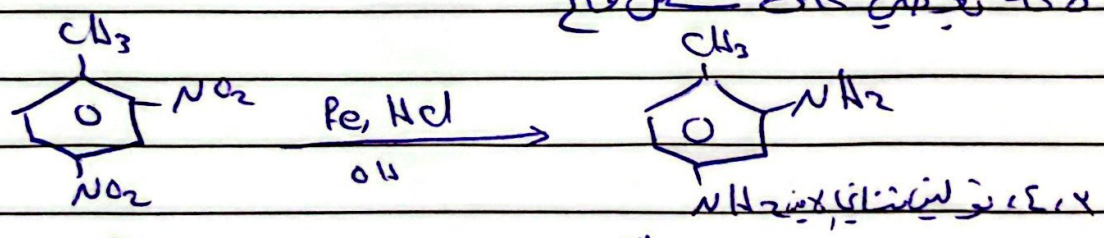


٢٣) تفكيدات الاختزال

* اختزال مركبات النايتر واي المركبات التي تحتوي على نايتر
من احسن الطرق للوصول الى امينات بالانتهاء هيدروجين ومغفر



* الاختزال باستخدام عوامل كيميائية بالاضافة حار في كبريتور كلوريك
المختنق مع هيدرات فلز الحديد او القصدير ، لفرض تحرير الامين
وذلك لانته يعطي كاس كمال مع



بارا ثنائي امين