

التجربة الثانية :
املاح الدايازونيوم
(تحضير صبغة فنيل ازو- الفا ، بيتا نفتول)

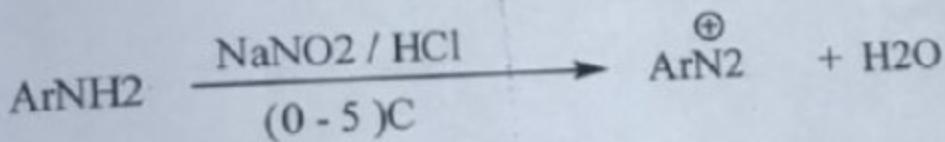
Preparation Of Diazonium Salts

املاح الديازونيوم
الغرض من التجربة:

تحضير صبغة فنيل أزو- α,β -نفتول

تنقاعد الامينات الاولية مع حامض النتروز معطية املاح الديازونيوم لها من اهمية كبيرة في تحضير مهمة في حقل الكيمياء العضوية حيث يتغير تحضيرها مباشرة من البنزين.

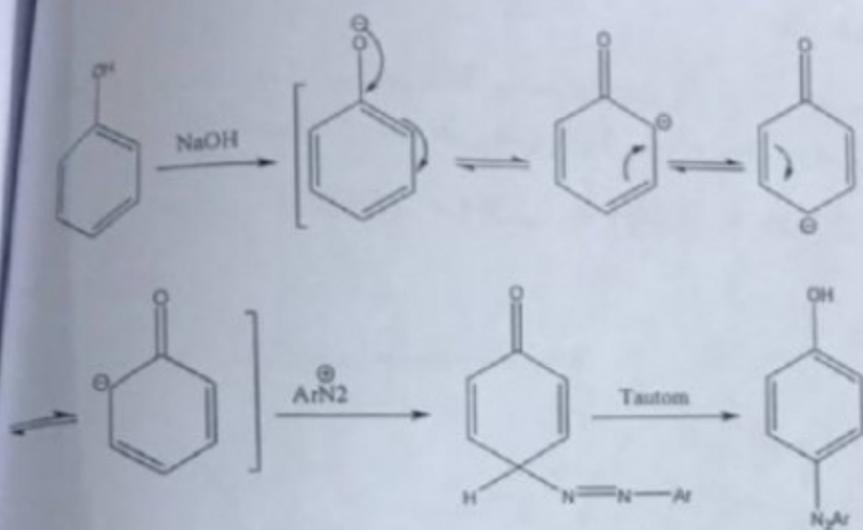
وتكون ملح الديازونيوم يشمل تعويض الكتروفيلي على النتروجين بليه تحول النتروزافين إلى الديازو هيدروكسيد الذي يكون متأنيفي المحيط الحامضي:



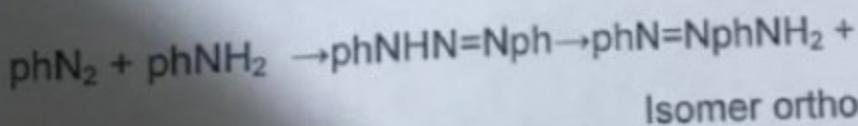
ان ايونات الديتازونيوم الاليفاتية تكون غير ثابتة وتحول الalkoholates المقابلة مباشرة امام املاح الديازونيوم الاروماتية فيمكن تحضيرها عند درجة الصفر ولكنها تتحول الى الفينولات عندارتفاع درجة الحرارة.

وعدام لاح الديازونيوم كواشف الكتروفيلية يمكنها ان تزدوج مع النواة الاروماتية لتكوين الزرو. حيث ان ايونات الديازونيوم لا تتحطم بالقلويات الضعيفة فيمكنها ان تزدوج مع الفينولات بسهولة عند اسعمال القواعد.

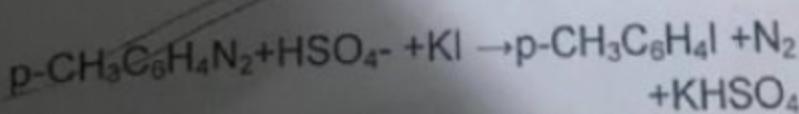
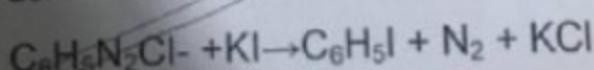
كمامو موضع في الميكانيكية:



تَزَوُّج الْأَمِينَاتِ الْأُولَى لِتَكُونِ مَرْكَبَاتِ الْدِيَازُوَّامِينُو، وَيَحْدُثُ فِيهَا اعْلَةُ تَرَيْبٍ مَتَحَوْلَةٍ إِلَى مَرْكَبَاتِ الْأَزُو:



وَعِنْدِ مَعْالَمَةِ مَحْلُولِ مَانِيِّ لِلْفَنَلِيدِيَازُوَّنِيُومِ كُلُورِ آيَدِلَوبَارِسْتُولُوبَينِ دِيَازُوَّنِيُومِ هِيدْرُوجِينِ سَلْفَكِ مَعْ وَزْنِ مَكَافِئٍ مِنْ يُودِيدِ الْبَيُوتَاسِيُومِ وَالتَّسْخِينُ فَوقُ حَمَامِ مَانِيِّ يَتَكُونُ يُودُوبِنْزِيرِينُوبَارِإِيُودُوتُولِيُونُ بِمَقْتُوْجِ جُودٍ:



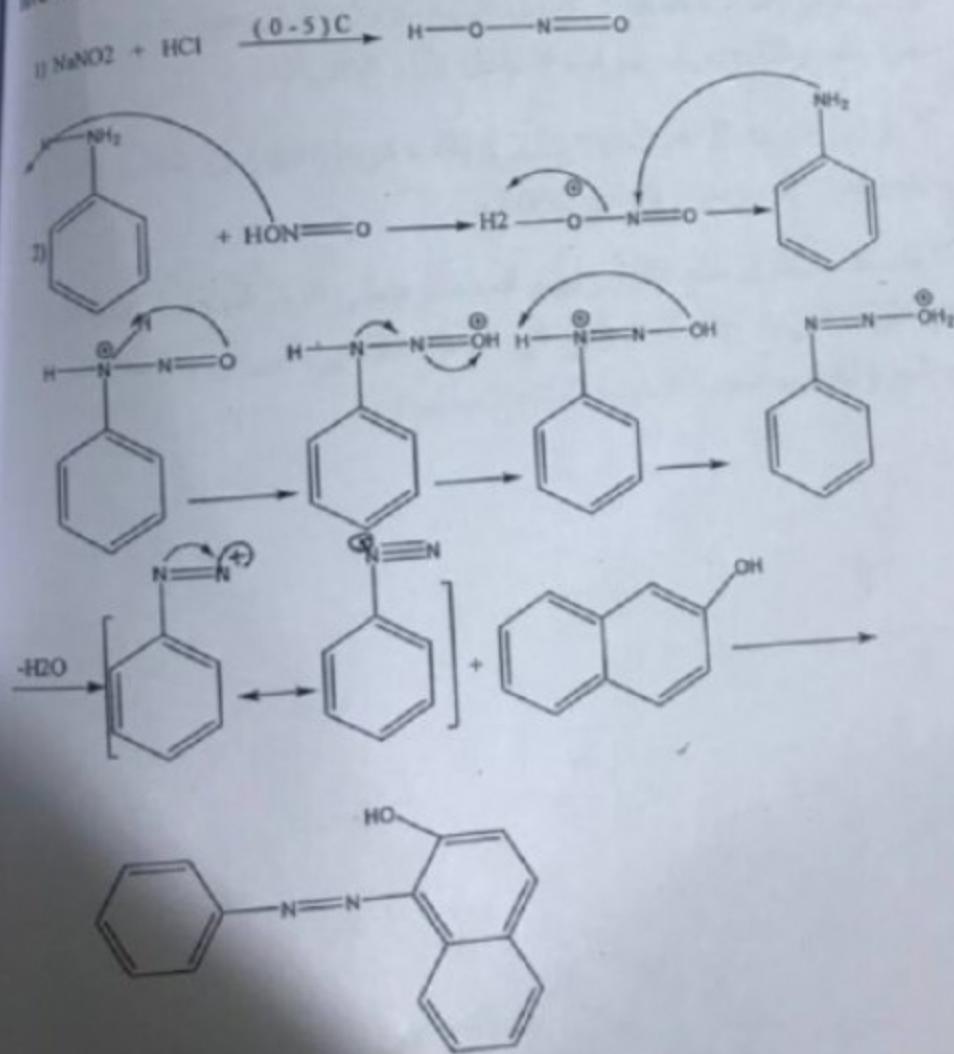
ولا يمكن تحضير مركبات الكلورو والبروموبهذة الطريقة ويمكن تحضير هذه المنشآت عند وجود ملاح النحاسوز CuCl_2

ملاحظة:

حامض النتروز مركب غير مستقر لذلك يحضر آلياً من تفاعل تنقية الصوديوم مع حامض الهيدروكلوريك كما في المعادلة الآتية:



Mechanism:



Phenyl azo- β -naphthol

طريقة العمل:

- ١- يوزن (1gm) من كلوريد الانتيلينيوم مع (4ml) من حامض الهيدروكلوريك المركز مع الماء(2.5ml) في دورق دائري التعر ويووضع في حمام ثلجي مع الحفاظ على درجة حرارة التفاعل بين (0-5°C) مع التحريك المستمر .
- ٢- يوزن من نتريت الصوديوم (0.5gm) مع (2.5ml) من الماء في دورق ثانى، يضاف محلول الاول الى محلول الثانى ببطئ مع الحفاظ على عدم ارتفاع درجة حرارة التفاعل اثناء الاضافة ،
- ٣- يوزن من α, β -نفتول (3.2gm) ويذاب في (4ml) من محلول هيدروكسيد الصوديوم بتركيز 10% .
يضاف محلول ملح الديازونيوم المحضر ببطئ فوق محلول المحضر في فترة رقم (٤٠)، يترك المزيج في الحمام الثلجي الى ان يتربس ثم يرشح وتحسب النسبة المئوية للنتائج(الصبغة) .