

## الجزء العملي

\*- التحليل الطيفي بمطيفية الرنين المغناطيسي النووي ( $^{13}\text{C}$  RMN). تم بمطيف بروكر (Bruker) وفق المعطيات التالية :

AC300MHz les déplacements chimiques sont donnés en ppm.

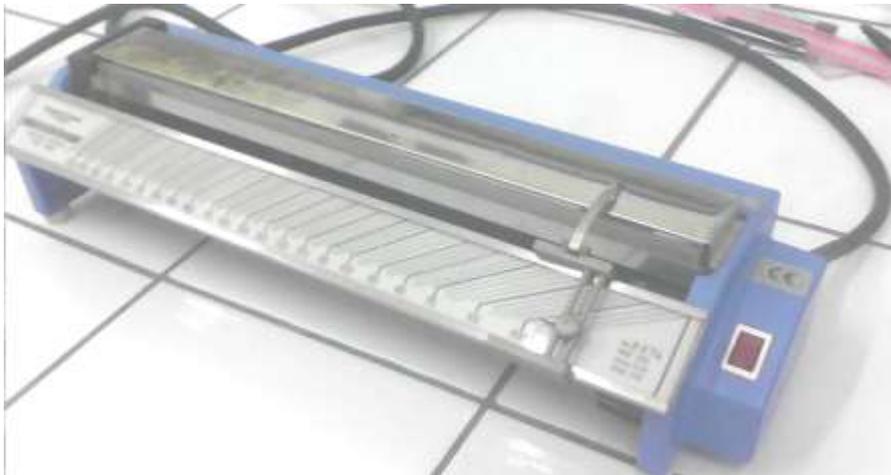
$\text{CDCl}_3$  (raie centrale à 77,16 ppm).

$\text{DMSO-d}_6$  (raie centrale à 39,52 ppm).



الصورة 1 : مطيف بروكر (Bruker)

\*- درجات الانصهار تم قياسها بواسطة مقعد كوفلر (banc Köfler)



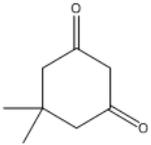
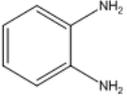
الصورة 2 : مقعد كوفلر (banc Köfler)

المركب 1

\* - التسمية: 3-(2-أمينوفينيل أمينو)-5،5-ثنائي ميثيل حلقي الهكس-2-ينون

\* - التحضير: تم تحضير المتفاعلات حسب الجدول التالي:

## الجدول 3 : تحضير المتفاعلات

جدول المتفاعلات					
المتفاعلات	الصيغة الجزيئية	الكتلة المولية (g / mol)	الكتلة (g)	كمية المادة (mol)	التكافؤ (eq)
 5,5-dimethylcyclohexane-1,3-dione	$C_8H_{12}O_2$	140,18	2,0000	0,0143	1
 benzene-1,2-diamine	$C_6H_8N_2$	108,14	1,5429	0,0143	1

## \* - طريقة العمل:

نضع في دورق كروي (100ml) 2 غرام أي (0.0143mole) من الديميدون ، و 1.54 غرام أي (0.0143mole) من الاورثو فينيلين ثنائي الأمين ، و 40 ml من الايثانول ، ثم نخلط المزيج التفاعلي بواسطة المخلاط المغناطيسي تحت الدرجة العادية من الحرارة حتى يتشكل الراسب .  
نجري بعد ذلك عملية الترشيح ، وعند تمام التجفيف نعيد بلورة المركب الناتج في الايثانول للحصول

## على المركب 1

مردودية : 83.63 % ، درجة الانصهار &gt;260

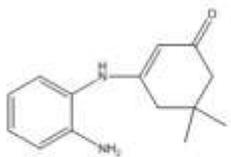
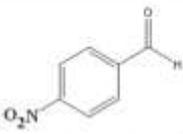
## المركب 2

\*-التسمية: 11-(4-نترو فينيل)-3,3-ثنائي ميثيل-2,3,4,5,10,11-هكسا هيدرو -1H- ثنائي

بنزو [b,e] ديازيبين-1-اون

\*- التحضير: تم تحضير المتفاعلات حسب الجدول التالي:

الجدول 4 : تحضير المتفاعلات

جدول المتفاعلات					
المتفاعلات	الصيغة الجزيئية	الكتلة المولية (g / mol)	الكتلة (g)	كمية المادة (mol)	التكافؤ (eq)
	$C_{14}H_{18}N_2O$	230	2,0000	0,0087	1
	$C_7H_5NO_3$	151	1,3130	0,0087	1

\*- طريقة العمل:

نضع في دورق كروي (100ml) 2 غرام أي (0.087mole) من المركب 1 ، و 1.31 غرام أي (0.087mole) من 4-نترو بنزالديهيد ، و 20 ml من الطولين ، ثم نخلط المزيج التفاعلي بواسطة المخلاط المغناطيسي تحت التسخين المرند لمدة خمس ساعات ثم تحت الدرجة العادية من الحرارة حتى يتشكل الراسب .

نجري بعد ذلك عملية الترشيح ، وعند تمام التجفيف نعيد بلورة المركب الناتج في الايثانول للحصول

على المركب 2

مردودية : 63.46 % ، درجة الانصهار >260



\*-التحليل الطيفي: نتائج التحليل الطيفي للمركب 2 بمطيفية الرنين المغناطيسي

النووي (RMN <sup>13</sup>C) نلخصها في الجدول التالي :

الجدول 5 : نتائج التحليل الطيفي للمركب 2 بمطيفية الرنين المغناطيسي النووي

(RMN <sup>13</sup>C)

رقم ذرة الكربون	الإزاحة الكيميائية $\delta$ (ppm)
1	33.14
2	50.89
3	101.12
4	96.96
5	129.52
6	42.46
7	23.36
8	23.36
10	53.63
12	134.41
13	132.83
15	148.93
16	126.48
17	127.42
18	146.36
19	127.23
20	126.12
21	114.76
22	120.53
23	117.92
24	127.65