私立東海大學應用化學研究所

碩士論文

IMD-0354衍生物之合成以及其對於TNF-α誘導 NF-κB活化的抑制效果

Synthesis of IMD-0354 analogs and their inhibition on



TNF-α induced NF-κB activation

指導教授:吳雨珊 博士

研究生:羅仁志 撰

中華民國九十九年七月

中文摘要

NF-κB為一個重要的核轉錄因子,當細胞受外界刺激時,NF-κB 會活化造成細胞異常增生與死亡,導致病變的發生。由於IMD-0354 對於NF-κB的活性具有良好的抑制效果,故本實驗以IMD-0354為先導 化合物,設計合成苯甲醯胺(Benzamide)所衍生出三種系列之衍生物, 再與IMD0354的抑制活性效果進行比較,並探討結構與活性間的關係。 第一系列以雙分子親核性取代反應(S_N2)與DCC偶合反應合成苯甲醯 胺衍生物,第二系列以Horner-Wadsworth-Emmons反應合成苯乙烯衍 生物,第三系列則以兩種方法合成吲哚衍生物,第一種為Sonogashira coupling 經環化作用反應,第二種為tandem amidation-Suzuki反應。 根據實驗結果發現若使用Sonogashira coupling反應方法,當炔類起始 物量過多與反應溫度過高時,會形成非預期的副產物,此副產物的結 構可用來推測可能的反應機制。歸納生物活性的結果,得知IMD-0354 結構上CF3的取代基,對於抑制活性具重要影響,並且推測苯醯端3 號位置推拉電子基與取代基的立體障礙,對於抑制活性無確切的相對 關係。主體結構中若以特定取代時,NH上氫鍵的形成為影響抑制活 性效果的關鍵。

Abstract

Nuclear factor (NF)- κ B is an important transcription factor. When a cell is stimulated by stress, over activated NF-kB would result in unexpected proliferation or death of the cell. Several studies demonstrated that IMD-0354 was a good inhibitor for NF- κ B, we therefore synthesized three series of benzamide analogs and attempted to establish their structure-activity relationship. The benzamide analogs were synthesized by nucleophilic substitution and DCC coupling reaction while the stilbene analogs were synthesized by Horner-Wadsworth-Emmons reaction. Two methods were used to synthesize indole analogs. Some analogs were synthesized by Sonogashira coupling reaction followed by cyclization, and some were synthesized by tandem amidation-Suzuki reaction. The NF-kB inhibition of benzamide analogs showed that the trifluoromethyl group of IMD-0354 was essential for inhibition. Neither electronic nor steric effects imposed upon substitutions at third position of benzoyl group affected the NF-kB inhibition. The hydrogen on amide moiety seemed to influence NF-kB inhibition, which implied that hydrogen bond between NH of amide is critical for analog binding.

中文摘要I
AbstractII
目錄
表目錄V
圖目錄VI
圖譜目錄VII
第一章 緒論1
1.1 NF-κ B 訊號傳遞與疾病2
1.1.1 NF-κB的結構與功能4
1.1.2 Tumor necrosis factor-alpha (TNF-α)7
1.1.3 IKK complex (IkB kinase)
1.1.4 抑制途徑10
第二章 文獻探討11
2.1 Resveratrol 的衍生物研究11
2.2 轉錄因子的抑制劑(SP100030)13
2.3 KL-1156 抑制劑17
2.4 IMD-0354 衍生結構
第三章 實驗材料與方法

3.1 有機合成:	25
3.1.1 第一系列	26
3.1.2 第二系列	42
3.1.3 第三系列	49
3.2 生物實驗:	62
第四章 結果與討論	63
4.1 有機合成	63
4.2 生物活性	71
第五章 結論與未來展望	79
參考文獻	80

表目錄

表	—	Resveratrol 衍生物針對 TNF-α 誘導 NF-κB 活性抑制百分比與
NF-	κВ	的 IC ₅₀ 值12
表	<u>–</u>	在 Jurakat 細胞中抑制 NF-кВ 活性之 IC ₅₀ 值15
表	Ξ	在 Jurakat 細胞中抑制 NF-кВ 活性之 IC ₅₀ 值16
表	四	抑制 LPS 誘導 NF-κB 活性之 IC ₅₀ 值19
表	五	抑制 LPS 誘導 NF-κB 活性之 IC ₅₀ 值20
表	六	第三系列衍生物反應溫度控制表69
表	セ	第一系列衍生物抑制對於 TNF-α 誘發 NF-κB 活性抑制率%
表。	八	第二系列衍生物對於 TNF-α 誘發 NF-κB 活性抑制率%75
表	九	第三系列衍生物對於 TNF-α 誘發 NF-κB 活性抑制率%76
表	+	全系列相同取代基之衍生物對於TNF-α誘發NF-κB活性抑制
率%	, 0	

圖目錄

圖	1	NF-κB所引發疾病關聯圖	3
圖	2	NF-κB 於細胞內的活化機轉	6
圖	3	SP100030 與 IMD-0354 結構	14
圖	4	KL-1156 與 IMD-0354 的結構	18
圖	5	IMD-0354 結構與可能性的鍵結	22
圖	6	醯胺鍵的結構(淺色:可旋轉的化學鍵)	22
圖	7	IMD-0354 主體架構的衍生結構(第三系列)	23
圖	8	親核取代反應機制(S _N 2)	64
圖	9	DCC 反應機制	65
圖	10	HWE 反應機制	67
圖	11	形成吲哚與副產物的反應機制	68
圖	12	Suzuki reaction 反應機制	70

圖譜目錄

圖譜	1	2-hydroxy-N-(2-hydroxyphenyl)benzamide(WY1101) 氫譜圖
圖譜	2	2-hydroxy-N-(2-hydroxyphenyl)benzamide(WY1101)碳譜圖88
圖譜	3	2-hydroxy-N-(2-hydroxyphenyl)benzamide(WY1101)質譜圖89
圖譜	4	3-methyl-N-phenylbenzamide(WY1102) 氫 譜 圖 90
圖譜	5	3-methyl-N-phenylbenzamide(WY1102)碳譜圖91
圖譜	6	3-methyl-N-phenylbenzamide(WY1102)質譜圖92
圖譜	7	3-methyl-N-p-tolylbenzamide(WY1103) 氫 譜圖 93
圖譜	8	3-methyl-N-p-tolylbenzamide(WY1103)碳譜圖94
圖譜	9	3-methyl-N-p-tolylbenzamide(WY1103)質譜圖95
圖譜	10	N-(2-methoxyphenyl)-3-methylbenzamide(WY1104) 氫譜圖96
圖譜	11	N-(2-methoxyphenyl)-3-methylbenzamide(WY1104)碳譜圖97
圖譜	12	N-(2-methoxyphenyl)-3-methylbenzamide(WY1104)質譜圖98
圖譜	13	3-methyl-N-(2-nitrophenyl)benzamide(WY1105)氢譜圖
圖譜	14	3-methyl-N-(2-nitrophenyl)benzamide(WY1105)碳譜圖100
圖譜	15	3-methyl-N-(2-nitrophenyl)benzamide(WY1105)質譜圖101
圖譜	16	3-methyl-N-(3-nitrophenyl)benzamide(WY1106)氫譜圖102
圖譜	17	3-methyl-N-(3-nitrophenyl)benzamide(WY1106)碳譜圖103
圖譜	18	3-methyl-N-(3-nitrophenyl)benzamide(WY1106)質譜圖104

圖譜	19	3-methyl-N-(4-nitrophenyl)benzamide(WY1107) 氫譜圖 105
圖譜	20	3-methyl-N-(4-nitrophenyl)benzamide(WY1107)碳譜圖106
圖譜	21	3-methyl-N-(4-nitrophenyl)benzamide(WY1107)質譜圖107
圖譜	22	N-(3-methoxyphenyl)-3-methylbenzamide(WY1108)氫譜圖108
圖譜	23	N-(3-methoxyphenyl)-3-methylbenzamide(WY1108)碳譜圖109
圖譜	24	N-(3-methoxyphenyl)-3-methylbenzamide(WY1108)質譜圖110
圖譜	25	N-(4-methoxyphenyl)-3-methylbenzamide(WY1109)氫譜圖111
圖譜	26	N-(4-methoxyphenyl)-3-methylbenzamide(WY1109)碳譜圖112
圖譜	27	N-(4-methoxyphenyl)-3-methylbenzamide(WY1109)質譜圖113
圖譜	28	N-(2,4-dimethoxyphenyl)-3-methylbenzamide(WY1110)氢譜圖114
圖譜	29	N-(2,4-dimethoxyphenyl)-3-methylbenzamide(WY1110)碳譜圖115
圖譜	30	N-(2,4-dimethoxyphenyl)-3-methylbenzamide(WY1110)質譜圖116
圖譜	31	N-(2,5-dimethoxyphenyl)-3-methylbenzamide(WY1111)氢譜圖117
圖譜	32	N-(2,5-dimethoxyphenyl)-3-methylbenzamide(WY1111)碳譜圖118
圖譜	33	N-(2,5-dimethoxyphenyl)-3-methylbenzamide(WY1111)質譜圖119
圖譜	34	N-(3,4-dimethoxyphenyl)-3-methylbenzamide(WY1112)氢譜圖120
圖譜	35	N-(3,4-dimethoxyphenyl)-3-methylbenzamide(WY1112)碳譜圖121
圖譜	36	N-(3,4-dimethoxyphenyl)-3-methylbenzamide(WY1112)質譜圖122
圖譜	37	3-methyl-N-(3,4,5-trimethoxyphenyl)benzamide(WY1113)氢譜圖123

圖譜	38	3-methyl-N-(3,4,5-trimethoxyphenyl)benzamide(WY1113)碳譜圖124
圖譜	39	3-methyl-N-(3,4,5-trimethoxyphenyl)benzamide(WY1113)質譜圖125
圖譜	40	N-(4,5-dimethoxy-2-methylphenyl)-3-methylbenzamide(WY1114)
氫譜	圖	
圖譜	41	N-(4,5-dimethoxy-2-methylphenyl)-3-methylbenzamide(WY1114)
碳譜	圖	
圖譜	42	N-(4,5-dimethoxy-2-methylphenyl)-3-methylbenzamide(WY1114)
質譜	圖	
圖譜	43	
<i>N</i> -(4-	chlor	o-2-methoxy-5-methylphenyl)-3-methylbenzamide(WY1115)氢譜圖129
圖譜	44	
<i>N</i> -(4-	chlor	o-2-methoxy-5-methylphenyl)-3-methylbenzamide(WY1115)碳譜圖130
圖譜	45	
<i>N</i> -(4-	chlor	o-2-methoxy-5-methylphenyl)-3-methylbenzamide(WY1115)質譜圖131
圖譜	46	N-(4-fluorophenyl)-3-methylbenzamide(WY1116)氢譜圖132
圖譜	47	N-(4-fluorophenyl)-3-methylbenzamide(WY1116)碳譜圖133
圖譜	48	N-(4-fluorophenyl)-3-methylbenzamide(WY1116)質譜圖134
圖譜	49	N-(3,5-bis(trifluoromethyl)phenyl)-3-chlorobenzamide(WY1117)氢
譜圖		

圖譜	50	N-(3,5-bis(trifluoromethyl)phenyl)-3-chlorobenzamide(WY1117)碳
譜圖		
圖譜	51	N-(3,5-bis(trifluoromethyl)phenyl)-3-chlorobenzamide(WY1117)質
譜圖		
圖譜	52	3-chloro-N-(2-hydroxyphenyl)benzamide(WY1118) 氫譜圖138
圖譜	53	3-chloro-N-(2-hydroxyphenyl)benzamide(WY1118)碳譜圖139
圖譜	54	3-chloro-N-(2-hydroxyphenyl)benzamide(WY1118)質譜圖140
圖譜	55	3-chloro-N-(3-(trifluoromethyl)phenyl)benzamide(WY1119)氢譜圖 141
圖譜	56	3-chloro-N-(3-(trifluoromethyl)phenyl)benzamide(WY1119)碳譜圖 142
圖譜	57	3-chloro-N-(3-(trifluoromethyl)phenyl)benzamide(WY1119)質譜圖 143
圖譜	58	N-(3,5-bis(trifluoromethyl)phenyl)-3-fluorobenzamide(WY1120)氢
譜圖		
圖譜	59	N-(3,5-bis(trifluoromethyl)phenyl)-3-fluorobenzamide(WY1120)碳
譜圖		
圖譜	60	N-(3,5-bis(trifluoromethyl)phenyl)-3-fluorobenzamide(WY1120)質
譜圖		
圖譜	61	N-(3,5-bis(trifluoromethyl)phenyl)-3-methylbenzamide(WY1121)氢
譜圖		
圖譜	62	N-(3,5-bis(trifluoromethyl)phenyl)-3-methylbenzamide(WY1121)碳

譜圖148
圖譜 63 N-(3,5-bis(trifluoromethyl)phenyl)-3-methylbenzamide(WY1121)質
譜圖149
圖譜 64
N-(3,5-bis(trifluoromethyl)phenyl)-3-(trifluoromethyl)benzamide(WY1122)氢
譜圖150
圖譜 65
N-(3,5-bis(trifluoromethyl)phenyl)-3-(trifluoromethyl)benzamide(WY1122)碳
譜圖151
圖譜 66
N-(3,5-bis(trifluoromethyl)phenyl)-3-(trifluoromethyl)benzamide(WY1122)質
譜圖152
圖譜 67 N-(3,5-bis(trifluoromethyl)phenyl)-3-bromobenzamide(WY1123) 氫
譜圖153
圖譜 68 N-(3,5-bis(trifluoromethyl)phenyl)-3-bromobenzamide(WY1123)碳
譜圖154
圖譜 69 N-(3,5-bis(trifluoromethyl)phenyl)-3-bromobenzamide(WY1123)質
譜圖155
圖譜 70 3-chloro-N-(4-chlorophenyl)benzamide(WY1124) 氢譜圖156

圖譜	71	3-chloro-N-(4-chlorophenyl)benzamide(WY1124)碳譜圖157
圖譜	72	3-chloro-N-(4-chlorophenyl)benzamide(WY1124)質譜圖158
圖譜	73	(E)-1-methyl-3-(4-methylstyryl)benzene(WY1201)氢譜圖159
圖譜	74	(E)-1-methyl-3-(4-methylstyryl)benzene(WY1201)碳譜圖160
圖譜	75	(E)-1-methyl-3-(4-methylstyryl)benzene(WY1201)質譜圖161
圖譜	76	(E)-1-methyl-3-styrylbenzene(WY1202) 氢譜圖162
圖譜	77	(E)-1-methyl-3-styrylbenzene(WY1202)碳譜圖163
圖譜	78	(E)-1-methyl-3-styrylbenzene(WY1202)質譜圖164
圖譜	79	(E)-1-methoxy-2-(3-methylstyryl)benzene(WY1203) 氢譜圖165
圖譜	80	(E)-1-methoxy-2-(3-methylstyryl)benzene(WY1203)碳譜圖166
圖譜	81	(E)-1-methoxy-2-(3-methylstyryl)benzene(WY1203)質譜圖167
圖譜	82	(E)-1-methoxy-3-(3-methylstyryl)benzene(WY1204) 氫譜圖168
圖譜	83	(E)-1-methoxy-3-(3-methylstyryl)benzene(WY1204)碳譜圖169
圖譜	84	(E)-1-methoxy-3-(3-methylstyryl)benzene(WY1204)質譜圖170
圖譜	85	(E)-1-methyl-3-(3-nitrostyryl)benzene(WY1205)氢譜圖171
圖譜	86	(E)-1-methyl-3-(3-nitrostyryl)benzene(WY1205)碳譜圖172
圖譜	87	(E)-1-methyl-3-(3-nitrostyryl)benzene(WY1205)質譜圖173
圖譜	88	(E)-2,4-dimethoxy-1-(3-methylstyryl)benzene(WY1206)氢譜圖174
圖譜	89	(E)-2,4-dimethoxy-1-(3-methylstyryl)benzene(WY1206)碳譜圖175

圖譜	90	(E)-2,4-dimethoxy-1-(3-methylstyryl)benzene(WY1206)質譜圖176
圖譜	91	(E)-1-(3-methylstyryl)-2-nitrobenzene(WY1207)氢譜圖177
圖譜	92	(E)-1-(3-methylstyryl)-2-nitrobenzene(WY1207)碳譜圖178
圖譜	93	(E)-1-(3-methylstyryl)-2-nitrobenzene(WY1207)質譜圖179
圖譜	94	(E)-1-methyl-3-(4-nitrostyryl)benzene(WY1208)氢譜圖180
圖譜	95	(E)-1-methyl-3-(4-nitrostyryl)benzene(WY1208)碳譜圖181
圖譜	96	(E)-1-methyl-3-(4-nitrostyryl)benzene(WY1208)質譜圖182
圖譜	97	(E)-1-(4-methoxystyryl)-3-methylbenzene(WY1209)氢譜圖183
圖譜	98	(E)-1-(4-methoxystyryl)-3-methylbenzene(WY1209)碳譜圖184
圖譜	99	(E)-1-(4-methoxystyryl)-3-methylbenzene(WY1209)質譜圖185
圖譜	100	(E)-1-(4-fluorostyryl)-3-methylbenzene(WY1210)氢譜圖186
圖譜	101	(E)-1-(4-fluorostyryl)-3-methylbenzene(WY1210)碳譜圖187
圖譜	102	(E)-1-(4-fluorostyryl)-3-methylbenzene(WY1210)質譜圖188
圖譜	103	2-m-tolyl-1H-indole(WY1401)氫譜圖189
圖譜	104	2-m-tolyl-1H-indole(WY1401)碳譜圖190
圖譜	105	2-m-tolyl-1H-indole(WY1401)質譜圖191
圖譜	106	5-methyl-2-m-tolyl-1H-indole(WY1402) 氢 譜 圖 192
圖譜	107	5-methyl-2-m-tolyl-1H-indole(WY1402)碳譜圖
圖譜	108	5-methyl-2-m-tolyl-1H-indole(WY1402)質譜圖194

圖譜	109	6-nitro-2-m-tolyl-1H-indole(WY1403) 氫 譜 圖 195
圖譜	110	6-nitro-2-m-tolyl-1H-indole(WY1403)碳譜圖196
圖譜	111	6-nitro-2-m-tolyl-1H-indole(WY1403)質譜圖197
圖譜	112	5-fluoro-2-m-tolyl-1H-indole(WY1404) 氫 譜圖 198
圖譜	113	5-fluoro-2-m-tolyl-1H-indole(WY1404)碳譜圖199
圖譜	114	5-fluoro-2-m-tolyl-1H-indole(WY1404)質譜圖 200
圖譜	115	5-nitro-2-m-tolyl-1H-indole(WY1405) 氫 譜圖 201
圖譜	116	5-nitro-2-m-tolyl-1H-indole(WY1405)碳譜圖
圖譜	117	5-nitro-2-m-tolyl-1H-indole(WY1405)質譜圖
圖譜	118	5-methoxy-2-m-tolyl-1H-indole(WY1406) 氫譜圖 204
圖譜	119	5-methoxy-2-m-tolyl-1H-indole(WY1406)碳譜圖
圖譜	120	5-methoxy-2-m-tolyl-1H-indole(WY1406)質譜圖
圖譜	121	N-(2-bromophenyl)-2,2,2-trifluoroacetamide 氫譜圖207
圖譜	122	N-(2-bromo-4-methylphenyl)-2,2,2-trifluoroacetamide 氫譜圖208
圖譜	123	N-(2-bromo-5-nitrophenyl)-2,2,2-trifluoroacetamide 氫譜圖 209
圖譜	124	N-(2-bromo-4-fluorophenyl)-2,2,2-trifluoroacetamide 氫譜圖210
圖譜	125	2-bromo-4-nitroaniline 氫譜圖211
圖譜	126	N-(2-bromo-4-nitrophenyl)-2,2,2-trifluoroacetamide 氫譜圖212
圖譜	127	5-methoxy-2-nitrobenzaldehyde 氫譜圖213

圖譜	128	2-(2,2-dibromovinyl)-4-methoxy-1-nitrobenzene 氫譜圖	214
圖譜	129	2-(2,2-dibromovinyl)-4-methoxyaniline 氫譜圖	215
圖譜	130	m-tolylboronic acid 氫譜圖	216
圖譜	131	N-(2-(1,4-dim-tolylbut-1-en-3-yn-2-yl)phenyl)-2,2,2	
-trifluoroacetamide 氫譜圖217			
圖譜	132	N-(2-(1,4-dim-tolylbut-1-en-3-yn-2-yl)-4-methylphenyl)-2,2,2	
-trifluoroacetamide 氫譜圖218			
圖譜	133	N-(2-(1,4-dim-tolylbut-1-en-3-yn-2-yl)-4-fluorophenyl)-2,2,2-	
trifluoroacetamide 氫譜219			

第一章 緒論

一個新藥物的研發到上市,平均需耗費一至五億美元、耗時八至九 年不等,經過臨床試驗後的藥物,可以上市的數目不到三分之一¹;因此, 研發一個新藥物不僅耗時且耗資源。

研發過程中,首先可利用網路或書籍等資源,找尋針對某種特定疾 病有效的化合物做為先導化合物,之後開始設計化合物並進入藥物篩選, 其為現代藥物開發流程中,檢驗和獲取具有特定生物活性化合物的一個 重要步驟;意指通過一個規範化的實驗流程,從大量化合物或合成新化 合物中對某一特定疾病或標靶作用,反覆確認具有較高活性化合物的過 程。接著再經由臨床前試驗(Pretrial, Pre-clinical trial),若此階段在動 物試驗上效果顯著,才得以進入人體臨床試驗。

此外人體臨床試驗主要分為四期¹:第一期(phase I),試驗新藥在人 體中的吸收、分布、代謝以及排除等藥物動力學的數據及特性,並決定 安全劑量的範圍及評估整體的安全性;第二期(phase II),在較小的疾病 受試樣本中,對不同劑量的新藥之有效性和安全性,作初步評估與觀察 其可能療效,以確定適當的治療劑量與範圍,並作為是否進入臨床試驗 第三期(phase III)的參考;第三期(phase III),將第II期臨床試驗的基礎擴 大,通常為隨機分配、雙盲、對照試驗,並有樣本數的估算。利用嚴謹 的設計,大規模的樣本數,進一步評估藥物的有效性和安全性,為上市 審查前作關鍵依據;第四期(phase IV),新藥核准上市後的臨床監測,主 要評估藥品上市後在社會群體大量樣本使用下之安全性,特別著重在罕 見不良反應和嚴重不良反應的情況。

1.1 NF-κB訊號傳遞與疾病

本研究針對與多種疾病具相關性的Nuclear factor- κ B(NF- κ B)當作 治療標靶,以下為其介紹:它是普遍存在於真核細胞中,做為訊號傳遞 (signal transduction)的一個重要轉錄因子(transcription factor),在穩定狀 態下與抑制性蛋白 I κ B結合,以非活化的狀態存在於細胞質中。 抑 制狀態的 NF- κ B對於環境的變化較敏感,一旦受刺激活化NF- κ B,導致 其與DNA上 κ B序列(enchance region of κ B-responsive genes)作結合,啟動 基因上的表現,如發炎、細胞激素(TNF- α 、IL-1 β 、IL-2、IL-6等)、促發 炎酵素(iNOS及COX-2等)、黏著分子(ICAM-1、VCAM-1、E-selectin等) 與動脈粥狀硬化症、細胞凋亡、癌細胞形成(oncogenesis)、細胞增生(cell proliferation)及自體免疫疾病(atuoimmun diseases)等反應²,最終誘導多種 疾病的發生如(圖1)所示。

癌症為全球主要的死亡原因之一,2004年全球因癌症死亡的人數達 740萬(約所有死亡人數的13%),其中肺癌佔130萬、胃癌佔80.3萬、結腸 癌佔63.9萬、肝癌佔61萬、乳癌佔51.9萬,世界衛生組織預估2030年全球 癌症人數將持續增加,死亡人數將高達1200萬³。 NF-κB 不僅在免疫、發炎反應過程中扮演極為重要的角色,目前 NF-κ B的活化已被證實與致癌(oncogenesis)有密切關係;因此,本研究 的方向以 NF-κB為目標,尋求可以抑制NF-κB活性而進一步能達到治療 癌症的藥物。



圖 1 NF-κB所引發疾病關聯圖

1.1.1 NF-κ B 的結構與功能

Cell 雜誌於 1986 年發表,在老鼠免疫系統之 B 淋巴球細胞發現 Nuclear factor-κ B(NF-κ B)⁴,因為 NF-κ B 調控著細胞中 κ Immunoglobulin light chain enhancer 的表現,被定義為調控基因表現的轉 錄因子,後來才逐漸被發現隸屬於轉錄因子中的 Rel 家族,主要由 p50/p105 (NF-κ B1)、p52/p100 (NF-κ B2)、c-Rel、 RelB、和 p65 (RelA) 所 組成⁵⁶⁷,成員們均有能力形成一個多變的同種雙體(Homodimers)和異 種雙體(heterodimers),且具有在 N 端為 RHD (Rel-homology domin)的共 同特性,可調節 NF-κ B 與 DNA 結合或形成 dimer,但最常見的活化形 式是以 RelA/p50 所構成的異種雙體⁸⁹。

當 NF-κB 以不活化狀態存在於細胞質中時,與抑制性蛋白(Iκ B family)相互結合著,一旦細胞受到病毒及細菌的產物 (LPS)、細胞素 (IL-1, TNF-α)、紫外線、壓力因子 (stress)等外來的刺激後,IκB 會先 被磷酸化 (phosphorylation),接著被 ubiquitination 後再被 proteasome 分 解。在磷酸化的過程中,IκBα 分子上之 Ser-32 及 Ser-36 兩個特定胺基 酸受到上游的 IkB kinase 的磷酸化,使得 IkBα 的 lys-21 與 lys-22 很快 被泛素作用,隨後被 26S 蛋白酶體認出而被分解。而當 NF-κB 活化後 便會進入(translocation)到細胞核內,此時 NF-κB 會辨識目標基因上之 кB motif 並與之結合,再透過目標基因上的啟動子 (promoter)或促進子 (enhancer)來調控目標基因的表現,作不同訊號的轉譯動作¹⁰,其過程如 (圖 2)所示。

過程中的反應機制,主要利用 NF-κB活化所大量產生的TNF-α基因 表現,會形成刺激物(stimulator) 再度去活化NF-κB,形成放大效應,造 成長期嚴重性的慢性發炎作用;炎症可誘發致癌基因(oncogene)形成致癌 物,此產物大量的活化NF-κB,再度形成一個更大的放大效應進而誘發 癌症的生成,並且誘導著癌症的發展與代謝¹¹;研究文獻上也指出在癌 細胞中可偵測到高含量的 NF-κB活性表現¹²。



圖 2 NF-κB 於細胞內的活化機轉

1.1.2 Tumor necrosis factor-alpha (TNF- α)

腫瘤壞死因子(Tumor necrosis factor, TNF)為Old LJ於1985年從實驗 中發現,當老鼠體內經由脂多醣 (Lipopolysaccharide, LPS)的誘導後,血 液中會產生一種蛋白因子,造成了老鼠的腫瘤有壞死的現象¹³。在1988 年,A. Cerami 與B. Beutler 發現惡質素(cachectin)實為TNF^{14 15},直到 TNF-β即淋巴毒素α(lymphotoxin-alpha, LT- α)¹⁶被發現時, TNF/ cachectin 才被稱為TNF- α 。

TNF-α具兩種形式存在,一種為未活化前處於與細胞膜鍵結的型態, 其分子質量為 26×10³ 道耳頓,另一種型態為被TNF-α轉換酵素(TNF-α converting enzyme)活化切割後,其分子質量為17×10³ 道耳頓,活化後的 TNF-α會與其接受器(receptor)作結合產生生物活性;而人體內TNF-α接受 器主要有兩個,分別是 p60 (TNF-R1)以及 p80 (TNF-R2)¹⁷。

Tumor necrosis factor-alpha(TNF-α)又稱為 TNF ligand superfamily member 2(TNFSF2),為一個促發炎細胞激素(pro-inflammatory cytokine), 當身體受到外來的感染、損傷或是腫瘤破壞時,會活化免疫或非免疫細 胞的反應,例如:白血球、巨噬細胞、T 細胞或者自然殺手細胞 NK cell (Natural killer cell)為免疫細胞;而非免疫細胞有 keratinocytes 表皮的角 質細胞和神經膠質的星狀細胞 (astrocyte),會分泌 TNF-α 細胞激素產生 正常生理反應。雖然 TNF-α 具有廣泛的生物學活性,但它主要的作用是 在發炎中扮演一個重要的角色,藉由誘導細胞自毀而產生細胞毒性和破 壞腫瘤的能力,更深遠的作用包含對抗病毒的能力、生長調節和誘發細 胞的分化作用,雖然 TNF-α 調控好的生理反應,同時也會誘發不好的生 理反應,具有雙重作用,若持續分泌過多則會產生如敗血症候群、糖尿 病、組織傷害、惡病體質、炎症等疾病發生。

1.1.3 IKK complex (IkB kinase)

IKK complex的質量約為700~900 千道耳頓¹⁸,由IKK α 及IKK β 和 regulatory subunit IKKy (NF-κ B essential modulator [NEMO]) 三個信號 複合體,組合成兩個 catalytic subunits¹⁹。正常狀態時,大部分NEMO會 分別與IKKα或IKKβ形成 heterodimer,只有細胞受到TNF-α或是IL-1刺激 時,則會大量形成IKKα-IKKβ-oligo NEMO 單元; IKKα 與IKKβ 結構 非常相似性(質量分別為85.4千道耳頓、86.9千道耳頓)²⁰,共同N端具有 serine/threonine kinase domain(KD)、一個leucine zipper(LZ) domain 和C 端具有一個helix-loop-helix (HLH) domain²¹。根據文獻研究顯示, IKKB 對於NF- κ B的活化為一個較重要因子,雖然IKK α 與IKK β 都可活化I κ B α , 但因為IKKα的啟動子中存在NF-κB site,一旦NF-κB活化後,促使基因 行轉錄作用生成IKKα,會與NF-κB在細胞核中作用,並將NF-κB抑制住 帶回細胞質中,形成短暫活化作用,但IKKB降解後,卻持續地活化NF-K B,因此相較之下IKKα較不被需要,但在其他功能上,例如在表皮角質

細胞的增生或變異和骨骼生長上,IKKα 就變得相當重要²²。NEMO 含 有兩個coiled-coil 結構、一個leucine-zipper 與一個zing finger domain, 其N 端之coiled-coil domain 與IKKα 或IKKβ 之C端的NEMO binding domain (Leu-Asp-Trp-Ser- Trp-Leu)作結合,而C 端的coiled-coil、 Leucine-zipper則可再與NEMO 其形成multimer²³。

IKK complex可藉由NF-κ B-inducing kinase (NIK)或是 MEK kinase-1(MEKK-1)磷酸化使其活化,或藉由protein phosphatase 2A的抑制 使其成穩定狀態。當IKKα 的ser-176 與ser-180、IKKβ 的ser-177 與 ser-181 四個位置被磷酸化後,IKK 複合體便具有kinase 活性,而能將IK B 磷酸化而隨後與NF-κ B 分離,促使NF-κ B活化進入細胞核²⁴。此外, IKK-β 本身可藉由自我磷酸化負向調節 IKK的活性,避免NF-κ B持續活 化。 1.1.4 抑制途徑

轉錄因子NF-κB對於調控發炎反應和免疫反應,扮演著重要的關鍵 角色,若得知NF-κB活化機制的路徑,只要中斷此路徑的形成,即可避 免一些異常反應的發生。大致歸納成五點:

(1) 阻止NIK · IKK complex活化

- (2)抑制 I-к B被磷酸化
- (3) 阻止 I-κ B降解
- (4) 阻礙NF-κ B(translaction)轉移作用進入細胞核內
- (5) 未與DNA結合前,阻止NF-κB結合。

近幾年對於NF-к В抑制劑的研究已有多方面的成果,如本實驗的先 導化合物IMD-0354 [N-(3,5-二-三氟甲基-苯)5-氯-2-羥-苯甲醯胺] 由 Medical Molecular Design公司(日本東京)所研發,於2002年發表專利,目 前已經進入臨床試驗階段,此外亦有已經上市的藥品,如治療癌症的 Bortezomib;在研究上較為廣泛的抑制劑,如二硫代氨基甲酸吡咯烷 (PDTC)、BAY-11-7082、helenalin、N-acetyl-leucinyl-leucinyl-norleucinal-H (ALLN)等,雖然中斷的路徑不同,但都具有抑制NF-к B活性的效果,達 成治療疾病的目標。

第二章 文獻探討

2.1 Resveratrol的衍生物研究

Resveratrol(白藜蘆醇)存在於葡萄表皮,英國學家經過研究後推斷葡 萄製品例如:紅酒、葡萄汁當中具有強力抗氧化能力且可為一新的抗發 炎劑²⁵,2006年美國新墨西哥洲大學針對於TNF-α誘發NF-κB的抑制活性, 做了一系列白藜蘆醇的衍生物,結果如 (表一)所示²⁶。

以抑制 TNF-α 活性的百分比結果顯示,當 Resveratrol 的 R'端以 H 取代 OH 基時(41),抑制活性效果會提高約 11%,若將此結構 R 端中的 4 號位置,再以 OCH₃取代 OH 基(4b),則抑制效果更加提升至 40%。進 一步以抑制效果良好的(4b)結構,將 R'端的取代基改變,取代為 CH₃、F 或 Cl 時(6j、6n 和 6h),抑制效果明顯的提升更多,但換上溴取代時(6w), 不僅完全無抑制效果,還提升了 TNF-α 的活性。

以NF-κB的IC₅₀抑制濃度結果顯示,當R'端以CH₃、F或Cl取代時效果相近,相較之下以CH₃為取代基(6j),IC₅₀的抑制濃度為0.8μM, 具有良好的抑制效果。

11

表一 Resveratrol 衍生物針對 TNF-α 誘導 NF-κB 活性抑制百分比與

NF-κB 的 IC₅₀值



絶瑞	R	р,	%TNF-α	NF-κB
<i>\$</i> 700 7万0		Κ		$IC_{50}(\mu M)$
Resveratrol	4 - OH	2,4 - OH	58	20±3
41	4 - OH	Н	47	NT
4b	4 – OCH3	Н	18	NT
6j	4 –OCH3	3 -CH3	7	0.8 ± 0.2
6n	4 - OCH3	3- F	6	1.1±0.6
6h	4 –OCH3	3-Cl	6	1.0±0.1
6w	4 – OCH3	3-Br	108	NT

※採用 293T 胚胎腎臟細胞於 20μM 濃度下抑制 TNF-α 誘導 NF-κ B 活性 百分比 (0%為百分百抑制, 100%為完全無抑制) 2.2 轉錄因子的抑制劑(SP100030)

SP100030為一個有效的轉錄因子抑制劑,1996年由Robert W. Sullivan、Colin G. Bigam等人研發²⁷,其結構主要以醯胺鍵鍵結嘧啶環和 苯環(圖3),與IMD-0354的結構非常相似,同樣具有N-(3,5-二-三氟甲基)-苯的存在。此外研究小組為了探討SP100030結構與活性關係,合成一系 列衍生物進行研究,結果顯示當嘧啶環中R2位置以CI取代,對NF-κB的 IC₅₀抑制濃度效果較佳(表二)。此外,在文獻敘述中提出²⁸,在苯環3號或 4號的位置,以拉電子基取代時,其抑制NF-κB活性的效果為 CF₃>Cl>F>CH₃,遠不及在3號、5號位置以CF₃(SP100030)作雙取代佳。

相同的研究小組於2000年所發表的文獻中提到,若將SP100030的嘧 啶環中R₂位置改變成CH₃、CF₃、CN、Ph(表三(89、90、91、94)),則抑 制NF-κB活性的效果較差,僅有以Cl和F取代時有好的抑制效果,又以Cl 取代效果最佳²⁹。綜合上述結果,更加證實嘧啶環上以Cl作為R₂位置取 代基的重要性,若進一步將SP100030結構上的R₁與R₂位置取代基相互替 換(表三(92)),則對於抑制NF-κ B活性的效果會大幅下降。

ÇF₃ ÇF₃ O CF₃ N H Cl



SP100030

IMD-0354

圖 3 SP100030 與 IMD-0354 結構

R_2 R_1 R_1 R_1 R_1 R_1 R_2 R_2 R_1				
编號	Ra	R.	NF-κB	
	R ₂		$IC_{50}(\mu M)$	
1	Cl	А	0.50	
2	$N(CH_3)_2$	А	>10	
3	NH_2	А	>10	
4	nBuNH	А	>10	
5	aniline	А	>10	
6	benzylamine	А	>10	
7	cyclohexylamine	А	>10	
8	piperifyl	А	5.00	
9	OH	А	>10	
10	OCH ₃	А	>10	
11	Н	А	>10	
19	Cl	В	>10	
20	Cl	С	>10	
21	Cl	D	>10	
22	Cl	Е	0.38	
23	Cl	F	1.20	
24	Cl	G	0.80	
25	Cl	Н	2.30	
26	Cl	Ι	4.00	
27	Cl	J	0.90	
28	Cl	K	0.05	

表二 在 Jurakat 細胞中抑制 NF-κB 活性之 IC₅₀ 值

*****(A) 3,5-dichlorophenyl; (B) butyl; (C) phenyl; (D) 2,6-dimethylphenyl;

(E) 4-(trifluoromethyl)phenyl; (F) 3,5-dimetho-xyphenyl; (G)

2,6-dichloro-4-pyrimidine; (H) 5-methyl-2-thiophene; (I)

3-methyl-5-isoxazole; (J) 3,4,5-trichlorophenyl; (K)

3,5-bis(trifluo-romethyl)phenyl

R_2 R_1 O CF_3 CF_3 CF_3 CF_3 CF_3 CF_3			
編號	R2	R1	NF-κB IC50(μM)
1	Cl	CF ₃	0.05
80	Cl	H	0.3
81	Cl	CH ₃	0.05
82	Cl	CH_3CH_2	0.4
83	Cl	CH ₃ CH ₃ CH ₂	0.5
84	Cl	CF_3CF_2	0.8
85	Cl	Cl	0.6
86	Cl	Ph	0.4
87	Cl	2-thienyl	9.8
88	F	CF ₃	0.4
89	CH ₃	CF ₃	>10
90	CF ₃	CF ₃	>10
91	CN	CF ₃	>10
92	CF ₃	Cl	>10
93	CF ₃	Н	>10
94	Ph	Н	>10
95	CF ₃	CH ₃	>10
96	CH ₃	CF ₃	>10

表 三 在 Jurakat 細胞中抑制 NF-κB 活性之 IC₅₀ 值

2.3 KL-1156 抑制劑

KL-1156 由 Jae-Hwan Kwak,、Byung Hak Kim 等人針對 LPS 誘發 NF-κB 活性所共同研發的抑制劑,並發表於 2004 年的期刊上 ³⁰。KL-1156 的結構與 IMD-0354 相似(圖 4),具有醯胺鍵結和苯環,但與 IMD-0354 的差異是 KL-1156 的醯胺鍵 C 端鍵結為 chroman 的雙環,增加取代基與 醯胺鍵的距離和立體空間上的不同。2007 年,研發團隊以研究 KL-1156 衍生物對 NF-κB 的抑制效果為目的³¹,主要對苯環上的取代基進行改變, 結果顯示當取代基為 CF₃或 Cl 時(表四(2j、2n)),比 KL-1156 抑制效果 提升 2 倍以上,且以 Cl 取代時抑制效果較佳。

2008年,研發團隊進一步研究 KL-1156 結構中, chroman 雙環上的 取代基對 NF-κB 的抑制效果的影響,以 H 取代 chroman 雙環上原來的取 代基,主要降低 OH 基產生氫鍵的可能性以及 OCH₃ 的立體障礙,並將 苯環上的取代基進行改變³²,結果顯示以 H 為取代基時(表五(2a)),近乎 無抑制效果;若改為 OH 或 Cl 取代時,抑制效果增加(表五(2b、2s))。





KL-1156

圖 4 KL-1156 與 IMD-0354 的結構

表 四 抑制 LPS 誘導 NF-κB 活性之 IC₅₀ 值



Compound	Х	IC ₅₀ (µM)
KL-1156	Н	23.5
2a	2-ОН	>100
2b	3-ОН	>100
2c	4-OH	>100
2d	2-OMe	43.9
2e	3-OMe	>100
2f	4-OMe	>100
2g	2-CH3	>100
2h	3-CH3	48.7
2i	4-CH3	32
2j	3-CF3	10.9
2k	4-CF3	52
21	2-C1	62
2m	3-C1	21.1
2n	4-Cl	6

表 五 抑制 LPS 誘導 NF-κB 活性之 IC₅₀ 值



Compound	Х	IC ₅₀ (µM)
2a	Н	>100
2b	2-ОН	22.1
2c	3-ОН	>100
2d	4-OH	44.5
2e	2-OMe	>100
2f	3-OMe	76.8
2g	4-OMe	>100
2h	2-CH3	>100
2i	2-CH4	>100
2ј	2-CH5	95.8
2k	2-NO2	>100
21	3-NO2	>100
2m	4-NO2	>100
2n	2-CF3	91.0
20	3-CF3	>100
2p	4-CF3	>100
2q	2-Cl	>100
2r	3-C1	74.7
2s	4-C1	18.2
2.4 IMD-0354 衍生結構

IMD-0354為針對NF-кB的有效抑制劑,其主要結構為兩個苯環中間 以一個醯胺鍵做結合(圖5),本研究第一系列實驗利用此主體結構,設計 苯環上取代基的改變,合成IMD-0354的衍生物,並探討其活性與結構關 係。

IMD-0354為針對NF-κB抑制路徑中與IκB kinase-β先行作用,阻止 NF-κB活化作用機制,因此當藥物必須先與酵素產生鍵結,才能抑制活 化路徑,而鍵結通常以非共價鍵鍵結的形式存在,鍵結力大致分為:靜 電(離子鍵結)、氫鍵、凡德瓦爾交互作用、偶極-偶極和離子-偶極交互作 用、水和親脂性交互作用與排斥作用,只有少部分以較強的共價鍵結合; IMD-0354的結構中C=O鍵的雙鍵特性,會共振到鄰近的化學鍵形成部份 雙鍵,使醯胺鍵會形成一個穩定的平面結構(圖6),此平面的形成會阻止 氦原子質子化造成的離子鍵結。此外,二級醯胺具有NH基容易形成氫鍵, 結構上除了醯胺可產生氫鍵,尚有一個OH基關係氫鍵的形成,而兩個苯 環和CF₃均有產生疏水性鍵結的可能(圖3)。針對醯胺可能形成的氫鍵對 抑制NF-κB的活性作探討,本實驗採用同為平面且不產生氫鍵的烯類衍 生物取代醯胺鍵,進行第二系列實驗的設計。

此外,將IMD-0354結構上的兩個苯環標示為A、B兩環,若醯基與B 環產生一個鍵結(圖7-左(虛線)),再將氧去除,此時B環會形成一個吲哚 (indole)的結構,應用此設計在本研究的第三系列實驗,不僅可以探討 醯基上氧是否會產生氫鍵,亦可增加B環與N-H基之間的結構剛性,與對 活性關係的重要性。



Potential H-bond binding group

O Potential flat hydrophobic binding region

圖 5 IMD-0354 結構與可能性的鍵結



圖 6 醯胺鍵的結構(淺色:可旋轉的化學鍵)



圖 7 IMD-0354 主體架構的衍生結構(第三系列)

綜合上述,本研究主要以三種系列進行IMD-0354衍生物合成: 第一系列:以IMD-0354的結構為主,替換兩苯環取代基。



第二系列:兩個苯環中間,以烯類(雙鍵)鍵結。



第三系列:醯胺鍵結經環化作用形成吲哚(indole)。



比較過去文獻的研究結果發現,不僅 Resveratrol衍生物中以CH₃和 OCH₃為取代基(表一(6j)),具有最佳的抑制效果,SP100030的結構中以 Cl和CF₃為取代基時,亦為良好的抑制劑,本實驗將此兩組取代基應用在 第一系列,衍生物的取代基條件上,探討此兩組取代基與主體結構關係 及對抑制活性的影響。由於第二系列的實驗設計與Resveratrol衍生物主 體結構一致,文獻中已針對最佳取代基中OCH₃的重要性作研究,因此本 實驗固定R基為CH3,改變R'基的取代,探討CH3對於抑制活性的影響。 當得知第一系列與第二系列的結果時,再進一步設計第三系列的取代基 條件。

第三章 實驗材料與方法

本研究以 IMD-0354 為先導化合物,依架構上不同分為三個系列並 合成其衍生物,探討結構與活性之間的關係,以下分別說明於實驗中使 用在有機合成以及生物測試上的材料與方法。

3.1 有機合成:

實驗中所合成的衍生物,均經過以下三種儀器進行結構鑑定:

(1) 核磁共振光譜儀:

¹H 核磁共振光譜以 Varian-300 光譜儀於 300.06 MHz 測量。 ¹³C 核磁共振光譜以 Varian-600 光譜儀於 150.87 MHz 測量。

Finnigan/Thermo Quest MAT 95XL質譜儀。

(3) 元素分析儀(EA):

Elementar vario EL III CHN-OS Rapid儀。

⁽²⁾ 質譜儀(MS):

3.1.1 第一系列

本系列實驗上採用兩種合成方法,分別為親核性取代反應與DCC 偶合反應進行合成。Scheme A 為親核性取代反應(S_N2),實驗流程以產物 WY1102 為例說明:

Scheme A :

$$R_{II}^{(i)} \xrightarrow{O} OH \xrightarrow{(i)} R_{II}^{(i)} \xrightarrow{O} CI + H_2 N \xrightarrow{(ii)} R \xrightarrow{(ii)} R_1 \xrightarrow{O} N \xrightarrow{O} R'$$

Reagents and conditions: (i) sulfurous dichloride, Dry CH₂Cl₂; (ii)

Acetonitrile.

取代基 代號	R	R'
WY1101	2-ОН	2-ОН
WY1102	3-CH ₃	Н
WY1103	3-CH ₃	4-CH ₃
WY1116	3-CH ₃	4- F
WY1105	3-CH ₃	2-NO ₂
WY1106	3-CH ₃	3-NO ₂
WY1107	3-CH ₃	4-NO ₂
WY1104	3-CH ₃	2-OCH ₃
WY1108	3-CH ₃	3-OCH ₃
WY1109	3-CH ₃	4-0CH ₃
WY1110	3-CH ₃	2,4-OCH ₃
WY1111	3-CH ₃	2,5-OCH ₃
WY1112	3-CH ₃	3,4-OCH ₃
WY1113	3-CH ₃	3,4,5-OCH ₃
WY1114	3-CH ₃	2-CH ₃ ; 4,5-OCH ₃
WY1115	3-CH ₃	2,5-OCH ₃ ; 4-Cl

3-methyl-*N*-phenylbenzamide(WY1102):

取*m*-toluic acid (104mg, 0.764 mmole)於圓底瓶內,裝上氮氣迴流裝 置,以30mL的無水CH₂Cl₂溶解,加入thionyl chloride (0.17 mL, 2.292) mmole)加熱迴流反應16小時,反應完利用旋轉濃縮機將溶劑抽乾,以 30mL的acetonitrile溶解。再加入aniline (0.21mL, 2.292 mmole)加熱迴 流反應16小時,將溶劑抽乾後加入EA時會產生白色粉末,經過抽氣 過濾後收集濾液,用飽和碳酸氫鈉鹽(sodium bicarbonate)溶液、乙酸 乙酯(EA)及水做三次萃取後,使用無水硫酸鎂(magnesium sulfate hydrate)除水並且抽氣過濾,Rf=0.7,以乙酸乙酯(EA):正己烷(hexane) =1:5進行管柱層析分離純化, 淺褐色固體, 熔點140~143: ℃。¹H NMR (CDCl₃, 300 MHz): δ 2.41(s,3H, CH₃), 7.14(tt,1H, J=8.1Hz, J=1.2Hz), 7.33~7.38(m,4H), 7.62~7.68(m, 4H), 7.87(s,1H, NH). ¹³C NMR(CDCl₃): δ21.35, 120.17, 123.93, 124.46, 127.77, 128.59, 129.02, 132.53, 134.92, 137.95, 138.65, 165.98. MS (EI) : $m/z [M]^+$: 211.1 Anal. Calcd for C₁₄H₁₃NO : C, 80.00; H, 6.20; N, 7.00. Found: C, 79.75; H, 6.62; N, 6.45

2-hydroxy-*N*-(2-hydroxyphenyl)benzamide (WY1101):

褐色固體,Rf=0.65,以乙酸乙酯(EA):二氯甲烷(dichloromethane)=1: 1進行管柱層析分離純化,熔點 164~168℃。¹H NMR(CDCl₃, 300 MHz): δ6.93~7.00(m,2H), 7.02~7.07(m,2H), 7.17(td, 1H, *J*=7.8Hz, *J*=1.8Hz), 7.45~7.51(m,2H), 7.58(dd, 1H, *J*=8.1Hz, *J*=1.5Hz), 8.41(s,1H, NH).¹³C NMR (CDCl₃): δ114.07, 118.65, 119.01, 119.39, 121.15, 122.52, 125.03, 126.16, 127.07, 135.11, 147.91, 161.39, 168.57.MS (EI): m/z [M]⁺: 229.1

3-methyl-*N*-*p*-tolylbenzamide (WY1103) :

淺褐色固體,Rf=0.4,以乙酸乙酯(EA):正己烷(hexane)=1:2進行管 桂層析分離純化,熔點 115~116°C°¹H NMR(CDCl₃, 300 MHz): δ 2.34(s,3H, CH₃), 2.43(s,3H), 7.17(d,2H, *J*=9.0Hz), 7.35~7.37(m,2H), 7.52(d,2H, *J*=8.7Hz), 7.63(m,1H), 7.68(s,1H), 7.75(s,1H, NH). ¹³C NMR (CDCl₃): δ 20.88, 21.36, 120.23, 123.90, 127.73, 128.57, 129.53, 132.44, 134.12, 135.02, 135.38, 138.61, 165.84. MS (EI): m/z [M]⁺: 225.1 Anal. Calcd for C₁₅ H₁₅NO: C, 79.97; H, 6.71; N, 6.22. Found: C, 80.15; H, 7.04; N, 5.77

N-(2-methoxyphenyl)-3-methylbenzamide (WY1104) :

 淺褐色固體, Rf=0.43,以乙酸乙酯(EA):二氯甲烷(dichloromethane):
 正己烷(hexane)=1:1:4進行管柱層析分離純化,熔點69~71℃。

¹H NMR(CDCl₃, 300 MHz): δ2.44(s,3H, CH₃), 3.92(s,3H, OCH₃), 6.91(dd,1H, *J*=7.8Hz, *J*=1.5Hz), 6.98~7.10(m,2H), 7.34~7.40(m,2H), 7.66(dd,1H, *J*=6.3Hz, *J*=1.8Hz), 7.71(s,1H), 8.51~8.55(m,2H). ¹³C NMR (CDCl₃): δ21.42, 55.79, 109.89, 119.83, 121.18, 123.78, 123.91, 127.81, 127.85, 128.57, 132.42, 135.32, 138.64, 148.10, 165.48. MS (EI) : m/z [M]⁺: 241.2 Anal. Calcd for C₁₅H₁₅NO₂ : C, 74.67; H, 6.27; N, 5.81. Found: C, 74.39; H, 6.09; N, 5.83

3-methyl-*N*-(2-nitrophenyl)benzamide (WY1105):

黄色固體,Rf=0.32,以乙酸乙酯(EA):正己烷(hexane)=1:4進行管柱 層析分離純化,熔點 116~119°C。¹H NMR(CDCl₃, 300 MHz): δ 2.47(s,3H, CH₃), 7.23(td,1H, *J*=7.8Hz, *J*=1.5Hz), 7.41(d,1H, *J*=1.2Hz), 7.43(t,1H, *J*=1.2Hz), 7.72(td,1H, *J*=8.1Hz, *J*=1.5Hz), 7.78(dd,1H, *J*=5.4Hz, *J*=1.5Hz), 7.81(s, 1H), 8.29(dd,1H, *J*=8.4Hz, *J*=1.5Hz), 9.01(dd,1H, *J*=8.7Hz, *J*=1.5Hz), 11.32(s,1H, NH). ¹³C NMR (CDCl₃): δ 21.44, 122.13, 123.24, 124.32, 125.90, 128.11, 128.91, 133.43, 134.02, 135.42, 136.21, 136.41, 139.00, 166.01. MS (EI): m/z [M]⁺: 256.2 Anal. Calcd for C₁₄H₁₂N₂O₃: C, 65.62; H, 4.72; N, 10.93. Found: C, 65.72; H, 5.21; N, 10.75 3-methyl-*N*-(3-nitrophenyl)benzamide (WY1106):

淺黃色固體,Rf=0.44,以乙酸乙酯(EA):二氯甲烷(dichloromethane): 正己烷(hexane)=1:2:4進行管桂層析分離純化,熔點 141~143°C ¹H NMR(CDCl₃, 300 MHz): δ 2.45(s,3H, CH₃), 7.39~7.41(d,2H, *J*=5.1Hz), 7.54(t,1H, *J*=8.4Hz), 7.67(d,1H, *J*=8.7Hz), 7.71(s,1H), 8.00(dd,1H, *J*=7.2Hz, *J*=0.9Hz), 8.06(s,1H, NH), 8.11(dd,1H, *J*=8.4Hz, *J*=1.5Hz), 8.49(st,1H, *J*=2.1Hz). ¹³C NMR (CDCl₃): δ 21.36, 114.87, 119.02, 124.06, 125.85, 127.80, 128.81, 129.92, 133.20, 133.94, 138.94, 139.11, 148.56, 166.14. MS (EI): m/z [M]⁺: 256.2 Anal. Calcd for C₁₄H₁₂N₂O₃: C, 65.62; H, 4.72; N, 10.93. Found: C, 66.02; H, 5.04; N, 10.41

3-methyl-*N*-(4-nitrophenyl)benzamide (WY1107):

黄色固體,Rf=0.34,以乙酸乙酯(EA):正己烷(hexane)=1:2進行管柱 層析分離純化,熔點 158~160°C。¹H NMR(CDCl₃, 300 MHz): δ 2.45(s,3H, CH₃), 7.40~7.42(m,2H), 7.67(m,1H), 7.70(s,1H), 7.85(d,2H, *J*=9.3Hz), 8.09(s,1H, NH), 8.26(d,2H, *J*=9.3Hz). ¹³C NMR (CDCl₃): δ 21.38, 119.39, 124.07, 125.14, 127.84, 128.87, 133.37, 133.93, 139.03, 143.62, 143.83, 166.06. MS (EI): m/z [M]⁺: 256.2 Anal. Calcd for C₁₄H₁₂N₂O₃: C, 65.62; H, 4.72; N, 10.93. Found: C, 65.80; H, 5.15; N, 11.03 *N*-(3-methoxyphenyl)-3-methylbenzamide (WY1108) :

褐色液體,Rf=0.45,以乙酸乙酯(EA):二氯甲烷(dichloromethane):正 己烷(hexane)=1:1:4進行管柱層析分離純化。¹H NMR(CDCl₃, 300 MHz):
δ2.42(s,3H, CH₃), 3.83(s,3H, OCH₃), 6.70(dd,1H, *J*=8.2Hz, *J*=2.7Hz),
7.94(dd,1H, *J*=8.1Hz, *J*=1.8Hz), 7.26(t,1H, *J*=8.1Hz), 7.35~7.39(m,2H),
7.44(s,1H), 7.64(m,1H), 7.68(s,1H), 7.84(s,1H, NH). ¹³C NMR (CDCl₃):
δ21.37, 55.29, 105.63, 110.43, 112.15, 123.89, 127.72, 128.62, 129.70,
132.60, 134.86, 138.69, 139.17, 160.14, 165.93. MS (EI): m/z [M]⁺: 241.2

N-(4-methoxyphenyl)-3-methylbenzamide (WY1109) :

乳白色固體,Rf=0.4,以乙酸乙酯(EA):正己烷(hexane)=1:2進行管 桂層析分離純化,熔點 132~133°C°¹H NMR(CDCl₃, 300 MHz): δ 2.42(s,3H, CH₃), 3.81(s,3H, OCH₃), 6.90(d,2H, *J*=9.0Hz), 7.34~7.85(m,2H), 7.54(d,2H, *J*=9.0Hz), 7.63(m,1H), 7.68(s,1H), 7.73(s,1H, NH). ¹³C NMR (CDCl₃): δ 21.37, 55.46, 114.14, 122.02, 123.87, 127.71, 128.56, 130.99, 132.41, 134.93, 138.60, 156.48, 165.81. MS (EI): m/z [M]⁺: 241.2 Anal. Calcd for C₁₅H₁₅NO₂: C, 74.67; H, 6.27; N, 5.81. Found: C, 75.10; H, 6.37; N, 5.92 N-(2,4-dimethoxyphenyl)-3-methylbenzamide (WY1110) :

乳白色固體,Rf=0.4,以乙酸乙酯(EA):二氯甲烷(dichloromethane): 正己烷(hexane)=1:1:4進行管桂層析分離純化,熔點 97~99°С。 ¹H NMR(CDCl₃, 300 MHz): δ 2.44(s,3H, CH₃), 3.82(s,3H, OCH₃), 3.90(s,3H, OCH₃), 6.52(s,1H), 6.55(d,1H, *J*=2.7Hz), 7.33~7.40(m,2H), 7.65(d,1H, *J*=6.6Hz), 7.70(s,1H), 8.31(s,1H, NH), 8.40(d,1H, *J*=9.3Hz). ¹³C NMR (CDCl₃): δ 21.42, 55.54, 55.79, 98.58, 103.68, 120.62, 121.36, 123.83, 127.77, 128.52, 132.26, 135.36, 138.58, 149.43, 156.38, 165.20. MS (EI): m/z [M]⁺: 271.3 Anal. Calcd for C₁₆H₁₇NO₃: C, 70.83; H, 6.32; N, 5.16. Found: C, 71.33; H, 6.52; N, 5.68

N-(2,5-dimethoxyphenyl)-3-methylbenzamide (WY1111) :

黃色液體,Rf=0.38,以乙酸乙酯(EA):二氯甲烷(dichloromethane):正 己烷(hexane)=1:1:4進行管柱層祈分離純化。¹H NMR(CD₃OD, 300 MHz): $\delta 2.43(s,3H, CH_3)$, $3.77(s,3H, OCH_3)$, $3.87(s,3H, OCH_3)$, 6.70(dd,1H, J=9.0Hz, J=3.0Hz), 6.97(d,1H, J=9.0Hz), $7.39\sim7.41(m,2H)$, 7.67(m,1H), 7.72(s,1H), 7.79(d,1H, J=3.0Hz). ¹³C NMR (CD₃OD): $\delta 21.41$, 56.04, 56.76, 109.59, 110.24, 112.27, 125.35, 128.84, 128.84, 129.72, 133.76, 135.92, 139.90, 145.61, 154.94, 168.00. MS (EI): $m/z [M]^+$: 271.2 Anal. Calcd for C₁₆H₁₇NO₃ : C, 70.83; H, 6.32; N, 5.16. Found: C, 70.69; H, 6.35; N, 5.35

N-(3,4-dimethoxyphenyl)-3-methylbenzamide (WY1112): 乳白色固體,Rf=0.29,以乙酸乙酯(EA):正己烷(hexane)=1:2進行管 桂層析分離純化,熔點 133~134°C。¹H NMR(CDCl₃, 300 MHz): δ2.43(s,3H, CH₃), 3.88(s,3H, OCH₃), 3.91(s,3H, OCH₃), 6.85(d,1H, *J*=8.7Hz), 6.99(dd,1H, *J*=8.7Hz, *J*=2.4Hz), 7.35~7.40(m,2H), 7.50(sd,1H, *J*=2.4Hz), 7.64(m,1H), 7.69(s,1H), 7.77(s,1H, NH). ¹³C NMR (CDCl₃): δ21.38, 55.86, 56.04, 104.99, 111.14, 112.03, 123.84, 127.67, 128.61, 131.54, 132.50, 134.85, 138.65, 145.89, 148.96, 165.78. MS (EI): m/z [M]⁺: 271.3 Anal. Calcd for C₁₆H₁₇NO₃: C, 70.83; H, 6.32; N, 5.16. Found: C, 70.83; H, 6.36; N, 5.23

3-methyl-*N*-(3,4,5-trimethoxyphenyl)benzamide (WY1113) :

乳白色固體,Rf=0.31,以乙酸乙酯(EA):二氯甲烷(dichloromethane): 正己烷(hexane)=1:2:2進行管柱層析分離純化,熔點 120~123℃。¹H NMR(CDCl₃, 300 MHz): δ2.40(s,3H, CH₃), 3.82(s,9H, OCH₃), 6.98(s,2H), 7.30~7.34(m,2H), 7.66(m,1H), 7.69(s,1H), 8.06(s,1H, NH). ¹³C NMR (CDCl₃): δ21.39, 56.06, 60.98, 97.66, 123.84, 127.65, 128.66, 132.66, 134.07, 134.65, 134.73, 138.73, 153.30, 165.85. MS (EI) : m/z [M]⁺ : 301.3

N-(4,5-dimethoxy-2-methylphenyl)-3-methylbenzamide (WY1114): 自色固體,Rf=0.43,以乙酸乙酯(EA):二氯甲烷(dichloromethane):正 己烷(hexane)=1:1:1進行管柱層析分離純化,熔點 148~149°C。¹H NMR(CDCl₃, 300 MHz): δ 2.27(s,3H, CH₃), 2.44(s,3H, CH₃), 3.88 (s,6H, OCH₃), 6.73(s,1H), 7.36~7.41(m,2H), 7.50(s,1H), 7.58(s,1H, NH), 7.65(d,1H, *J*=3.9Hz), 7.71(s,1H). ¹³C NMR (CDCl₃): δ 17.37, 21.40, 55.96, 56.01, 107.69, 113.14, 121.80, 123.81, 127.79, 128.37, 128.64, 132.55, 134.82, 138.73, 146.35, 147.13, 165.87. MS (EI): m/z [M]⁺: 285.3 Anal. Calcd for C₁₇H₁₉NO₃: C, 71.56; H, 6.71; N, 4.91. Found: C, 71.58; H, 6.73; N, 4.58

N-(4-chloro-2-methoxy-5-methylphenyl)-3-methylbenzamide (WY1115):
淺褐色固體,Rf=0.47,以乙酸乙酯(EA):正己烷(hexane)=1:4進行管 桂層析分離純化,熔點 109~111℃⁰¹H NMR(CDCl₃, 300 MHz): δ2.35(s,3H, CH₃), 2.45(s,3H, CH₃), 3.90(s,3H, OCH₃), 6.90(s,1H), 7.36~7.41(m,2H),
7.65(d,1H, *J*=5.7Hz), 7.69(s,1H), 8.40(s,1H, NH), 8.44(s,1H). ¹³C NMR
(CDCl₃): δ19.50, 21.44, 56.13, 110.93, 121.64, 123.89, 126.25, 127.77, 128.24, 128.30, 128.62, 132.58, 134.98, 138.69, 146.77, 165.38. MS (EI) : m/z [M]⁺ : 289.2

N-(4-fluorophenyl)-3-methylbenzamide (WY1116):

淺咖啡色固體,Rf=0.38,以乙酸乙酯(EA):正己烷(hexane)=1:3.5 進 行管柱層析分離純化,熔點 121~124℃。¹H NMR(CDCl₃, 300 MHz):

δ2.42(s,3H, CH₃),7.05(m,2H), 7.33~7.38(m, 2H), 7.56~7.65(m,3H),

7.67(s,1H), 7.84(s,1H, NH). ¹³C NMR (CDCl₃): δ21.38, 115.71(d, *J*=22.6Hz,

CF), 122.03(d, J=8.0Hz, CF), 123.91, 127.74, 128.65, 132.67, 133.90,

134.64, 138.73, 159.46(d, *J*=243.5Hz, CF), 165.93. MS (EI) : m/z [M]⁺:

229.2 Anal. Calcd for C₁₄H₁₂FNO : C, 73.35; H, 5.28; N, 6.11. Found: C,
73.50; H, 5.26; N, 5.66

Scheme B 為 DCC 偶合反應,實驗流程以產物 WY1117 為例說明:

Scheme B:



Reagents and conditions: (i)DCC, DMAP, Dry CH₂Cl₂

取代基 代號	R	R'
WY1121	3-CH ₃	3,5-CF ₃
WY1117	3-Cl	3,5-CF ₃
WY1120	3-F	3,5-CF ₃
WY1122	3-CF ₃	3,5-CF ₃
WY1123	3-Br	3,5-CF ₃
WY1118	3-Cl	2-OH
WY1119	3-Cl	3-CF ₃
WY1124	3-C1	4-C1

N-(3,5-bis(trifluoromethyl)phenyl)-3-chlorobenzamide(WY1117):



取 3-chlorobenzoic acid (155mg, 0.99 mmole)、3,5-bis(trifluoromethyl) aniline (355mg, 1.55 mmole)和 DMAP (124 mg, 1.01 mmole)於圓底瓶內, 以 2mL 的 CH₂Cl₂溶解, 再加入溶於 1.5mL 無水 CH₂Cl₂ 中的 DCC (409mg, 1.98 mmole)室溫反應,待抽乾溶劑後加入 EA 產生白色粉末,經過抽氣 過濾後收集濾液,用飽和碳酸氫鈉鹽(sodium bicarbonate)溶液、乙酸乙酯 (EA)及水做三次萃取後,使用無水硫酸鎂(magnesium sulfate hydrate)除水 並且抽氣過濾; Rf=0.4, 以乙酸乙酯(EA): 正己烷(hexane)=1:5 進行管 柱層析分離純化, 白色固體, 熔點 194~195℃。¹H NMR(CDCl₃, 300 MHz):87.48(t,1H, J=7.8Hz), 7.59(dd,1H, J=8.0Hz, J=0.9Hz), 7.68(s,1H,), 7.77(dd,1H, J=7.8Hz, J=0.9Hz), 7.88(st,1H, J=1.8Hz), 8.00(s,1H, NH), 8.18(s,2H). ¹³C NMR (CDCl₃): δ118.11, 119.90, 125.17, 127.40, 130.39, 132.45, 132.67, 132.67, 135.31, 135.49, 139.03, 164.52. MS (EI) : m/z [M]⁺: Anal. Calcd for C₁₅H₈ClF₆NO : C, 49.00; H, 2.19; N, 3.81. Found: C, 367.0 49.41; H, 2.59; N, 4.03

3-chloro-*N*-(2-hydroxyphenyl)benzamide (WY1118) :

淺褐色固體,Rf=0.33,以乙酸乙酯(EA):正己烷(hexane)=1:2進行管 柱層析分離純化,熔點 171~174°C。¹H NMR ((CD₃)₂CO, 300 MHz): $\delta 6.89(td,1H, J=8.1Hz, J=1.5Hz), 6.97(dd,1H, J=8.1Hz, J=1.5Hz),$ 7.09(td,1H, J=8.1Hz, J=1.5Hz), 7.58(t,1H, J=7.5Hz), 7.65(dd,1H, J=8.1Hz, J=1.2Hz), 7.75(dd,1H, J=8.1Hz, J=1.5Hz), 7.98(dd,1H, J=7.5Hz, J=1.5Hz), 8.04(sd,1H, J=1.5Hz). ¹³C NMR ((CD₃)₂CO): $\delta 118.04$, 120.68, 123.45, 123.55, 126.85, 127.21, 128.45, 131.27, 132.60, 135.00, 137.16, 149.48, 165.57. MS (EI): m/z [M]⁺: 247.0

3-chloro-*N*-(3-(trifluoromethyl)phenyl)benzamide (WY1119):

自色固體,Rf=0.38,以乙酸乙酯(EA):二氯甲烷(dichloromethane):正 己烷(hexane)=1:1:7進行管柱層析分離純化,熔點 117~119°C。¹H NMR(CDCl₃, 300 MHz): δ 7.41~7.46(m,2H), 7.47(d,1H, *J*=7.8Hz), 7.54(dd,1H, *J*=8.1Hz, *J*=1.2Hz), 7.75(dd,1H, J=7.8Hz, *J*=1.4Hz), 7.85~7.87(m,2H), 7.92(s,1H), 8.00(s,1H, NH). ¹³C NMR (CDCl₃): δ 117.06, 121.42, 123.39,123.73(q, *J*=272.3Hz, CF₃), 125.15, 127.38, 129.67, 130.17, 131.49(q, *J*=32.4Hz, CF₃), 132.20, 135.05, 136.07, 138.07, 164.67. MS (EI): m/z [M]⁺: 299.0 Anal. Calcd for C₁₄H₉ClF₃NO: C, 56.11; H, 3.03; N, 4.67. Found: C, 56.13; H, 3.24; N, 4.37

N-(3,5-bis(trifluoromethyl)phenyl)-3-fluorobenzamide (WY1120): 自色固體,Rf=0.35,以乙酸乙酯(EA):正己烷(hexane)=1:6進行管柱 層析分離純化,熔點 163~165°C。¹H NMR(CDCl₃, 300 MHz): 87.32(td,1H, J=8.1Hz, J=2.7Hz), 7.52(dd,1H, J=8.1Hz, J=2.7Hz), 7.56~7.67(m,3H), 8.03(s,1H, NH), 8.18(s,2H). ¹³C NMR (CDCl₃): 8114.62(d, J=23.1Hz, CF), 118.11, 119.74(d, J=21.3Hz, CF), 119.92, 122.45, 122.99(q, J=272.8Hz, CF₃), 130.80(d, J=8.0Hz, CF), 132.55(q, J=33.5Hz, CF₃), 135.91(d, J=6.8Hz, CF), 139.01, 162.89(d, J=247.7Hz, CF), 164.62. MS (EI): m/z [M]⁺: 351.1 Anal. Calcd for C₁₅H₈F₇NO: C, 51.30; H, 2.30; N, 3.99. Found: C, 51.60; H, 2.45; N, 4.01

N-(3,5-bis(trifluoromethyl)phenyl)-3-methylbenzamide (WY1121):
白色固體,Rf=0.34,以乙酸乙酯(EA):正己烷(hexane)=1:6進行管柱 層析分離純化,熔點 161~163℃⁰¹H NMR(CDCl₃, 300 MHz): δ2.54(s,3H),
7.40~7.42(m,2H), 7.65~7.70(m,3H), 8.06(s,1H), 8.19(s,2H). ¹³C NMR
(CDCl₃): δ21.36, 117.69, 119.77,123.05(q, *J*=272.9Hz, CF₃), 124.06, 127.75,
128.87, 132.40(q, *J*=33.5Hz, CF₃), 133.38, 133.67, 139.01, 139.40, 166.15. *N*-(3,5-bis(trifluoromethyl)phenyl)-3-(trifluoromethyl)benzamide (WY1122):

自色固體,Rf=0.35,以乙酸乙酯(EA):正己烷(hexane)=1:5.5進行管 桂層析分離純化,熔點 204~207°C。¹H NMR((CD₃)₂CO, 300 MHz): $\delta7.79(s,1H), 7.83(t,1H, J=8.4Hz), 7.99(d,1H, J=7.5Hz), 8.35(d,1H, J=7.5Hz), 8.37(s,1H), 8.53(s,2H), 10.31(s,1H, NH).$ ¹³C NMR ((CD₃)₂CO): $\delta117.73$, 120.93, 124.36(q, J=272.3Hz, CF₃), 124.92(q, J=271.6Hz, CF₃), 125.29, 129.56(d, J=3.6Hz, CF₃), 130.71, 131.26(q, J=32.3Hz, CF₃), 132.45, 132.50(q, J=32.9Hz, CF₃), 136.15, 141.82, 165.63. MS (EI): m/z [M]⁺: 401.0 Anal. Calcd for C₁₆H₈F₉NO: C, 47.90; H, 2.01; N, 3.49. Found: C, 48.07; H, 2.34; N, 3.27

N-(3,5-bis(trifluoromethyl)phenyl)-3-bromobenzamide (WY1123):
白色固體,Rf=0.44,以乙酸乙酯(EA):正己烷(hexane)=1:5.5進行管 桂層析分離純化,熔點 207~208℃⁰¹H NMR(CDCl₃, 300 MHz): δ7.41(t,1H,
J=7.8Hz), 7.67(s,1H), 7.74(dd,1H, J=7.8Hz, J=1.2Hz), 7.81(dd,1H, J=7.8Hz,
J=0.9Hz), 8.01~8.03(m,2H), 8.18(s,2H). ¹³C NMR ((CD₃)₂CO): δ117.61, 120.85, 122.98, 124.36(q, *J*=272.3Hz, CF₃), 127.56, 131.33, 131.54,

132.46(q, *J*=336.Hz, CF₃), 135.89, 137.28, 141.87, 165.50. MS (EI) : m/z [M]⁺ : 413.0 Anal. Calcd for C₁₅H₈BrF₆NO : C, 43.72; H, 1.96; N, 3.40. Found: C, 44.07; H, 2.13; N, 2.99

3-chloro-*N*-(4-chlorophenyl)benzamide (WY1124) :

乳白色固體,Rf=0.32,以乙酸乙酯(EA):正己烷(hexane)=1:5進行管 桂層析分離純化,熔點 132~134°C。¹H NMR(CDCl₃, 300 MHz): $\delta7.35(dd,2H, J=9.0Hz, J=2.4Hz), 7.45(t,1H, J=7.8Hz), 7.54(dd,1H, J=7.5Hz, J=1.2Hz), 7.59(dd,2H, J=9.0Hz, J=1.8Hz), 7.73(d,1H, J=7.5Hz), 7.77(s,1H, NH), 7.85(st,1H, J=1.5Hz). ¹³C NMR (CDCl₃): <math>\delta121.58, 125.11, 127.35, 129.13, 129.90, 130.12, 132.03, 134.99, 136.10, 136.33, 164.45. MS (EI): m/z [M]⁺: 265.0 Anal. Calcd for C₁₃H₉Cl₂NO: C, 58.67; H, 3.65; N, 5.26. Found: C, 58.84; H, 3.65; N, 5.26$ 3.1.2 第二系列

此系列實驗上採用霍納爾-沃茲沃思-埃蒙斯反應(Horner -Wadsworth-Emmons, HWE)進行合成。Scheme C 為 HWE 反應,實驗流 程以產物 WY1202 為例說明:

Scheme C:

Reagents and conditions: (i) triethyl phosphate, microwave 7mins ; (ii)

NaOCH₃, 18-crown-6,dry DMF 0°C→r.t

取代基代號	R	R'
WY1202	3-CH ₃	Н
WY1201	3-CH ₃	4-CH ₃
WY1210	3-CH ₃	4-F
WY1203	3-CH ₃	2-OCH ₃
WY1204	3-CH ₃	3-OCH ₃
WY1209	3-CH ₃	4-OCH ₃
WY1207	3-CH ₃	2-NO ₂
WY1205	3-CH ₃	3-NO ₂
WY1208	3-CH ₃	4-NO ₂
WY1206	3-CH ₃	2,4-OCH ₃

(*E*)-1-methyl-3-styrylbenzene(WY1202):

 H_3C

取1-Bromomethyl-3-methyl-benzene(0.42mL, 3.109 mmole)和 Phosphorous acid triethyl ester (0.9 mL, 5.249 mmole)置於樣品瓶,以微波 加熱(中強火)反應7分鐘。再取(3-Methyl-benzyl)-phosphonic acid diethyl ester (120 mg, 0.5mmole) · benzaldehyde(85 mg, 0.8mmole), NaOCH3 (72 mg, 1.33mmole)和18-crown6-ester (171 mg, 0.65mmole)置於圓底瓶內裝 上無水裝置,冰浴下加入4mL的無水DMF並攪拌至室溫反應16小時。用 飽和碳酸氫鈉鹽(sodium bicarbonate)溶液、乙酸乙酯(EA)及水做三次萃取 後,使用無水硫酸鎂(magnesium sulfate ahydrate)除水並且抽氣過濾, Rf=0.42,以二氯甲烷(CH₂Cl₂):正己烷(hexane)=1:9進行管柱層析分離 純化,乳白色固體,熔點44~48℃。¹H NMR(CDCl₃, 300 MHz): δ2.38(s,3H, CH₃), 7.07~7.09(m,3H), 7.25(t,2H, J=7.2Hz), 7.28~7.39(m,4H), 7.51(d,2H, *J*=7.2Hz). ¹³C NMR (CDCl₃): δ21.44, 123.67, 126.44, 127.16, 127.52, 128.35, 128.43, 128.55, 128.64, 128.72, 137.19, 137.35, 138.20. MS (EI) : $m/z [M]^+$: 194.2 Anal. Calcd for C₁₅H₁₄: C, 92.74; H, 7.26. Found: C, 92.60; H, 7.12

(*E*)-1-methyl-3-(4-methylstyryl)benzene (WY1201) :

乳白色固體,Rf=0.42,以二氯甲烷(dichloromethane) :正己烷(hexane) =1:7進行管桂層析分離純化,熔點97~101°C°¹H NMR(CDCl₃, 300 MHz): $\delta 2.35(s,3H, CH_3), 2.37(s,3H, CH_3), 7.04~7.07(m,3H), 7.16(d,2H, J=8.1Hz),$ 7.24(t,1H, J=8.1Hz), 7.29~7.32(m,2H,), 7.40(d,2H, J=8.1Hz)¹³C NMR (CDCl₃): $\delta 21.24, 21.44, 123.55, 123.63, 126.35, 127.05, 127.13, 127.72,$ 128.21, 128.34, 128.52, 129.36, 134.57, 137.34, 137.41, 138.16. MS (EI) : m/z [M]⁺: 208.2 Anal. Calcd for C₁₆H₁₆: C, 92.26; H, 7.74. Found: C, 92.25; H, 7.48

(*E*)-1-methoxy-2-(3-methylstyryl)benzene (WY1203):
透明液體,Rf=0.21,以二氯甲烷(dichloromethane):正己烷(hexane)=1:
10進行管桂層析分離純化。¹H NMR(CDCl₃, 300 MHz): δ2.38(s,3H, CH₃),
3.89(s,3H, OCH₃), 6.90(d,1H, *J*=8.4Hz), 6.96(t,1H, *J*=7.2Hz), 7.06(d,1H, *J*=7.8Hz), 7.80(d,1H, *J*=16.5Hz), 7.20~7.26(m,2H), 7.32~7.35(m,2H),
7.47(d,1H, *J*=16.5Hz), 7.59(dd,1H, *J*=7.5Hz, *J*=1.5Hz). ¹³C NMR (CDCl₃):
δ21.42, 55.48, 110.89, 120.70, 123.19, 123.76, 126.32, 126.49, 127.19,
128.16, 128.45, 128.54, 129.17, 137.84, 138.06, 156.85. MS (EI): m/z [M]⁺:
224.2

(*E*)-1-methoxy-3-(3-methylstyryl)benzene (WY1204) :

淡褐色液體,Rf=0.5,以二氯甲烷(dichloromethane) :正己烷(hexane)=
1:5進行管柱層析分離純化⁰¹H NMR(CDCl₃, 300 MHz): δ2.38(s,3H, CH₃),
3.85(s,3H, OCH₃), 6.82(dd,1H, J=8.1Hz, J=2.4Hz), 7.04~7.12 (m,5H),
7.22~7.27(m,2H), 7.30~7.33(m,2H). ¹³C NMR (CDCl₃): δ21.43, 55.23,
111.62, 113.19, 119.17, 123.71, 127.20, 128.31, 128.50, 128.55, 129.06,
129.60, 137.10, 138.21, 138.83, 159.82. MS (EI): m/z [M]⁺: 224.2

(*E*)-1-methyl-3-(3-nitrostyryl)benzene (WY1205) :

黄色固體,Rf=0.27,以二氯甲烷(dichloromethane) :正己烷(hexane)=1: 6 進行管柱層析分離純化,熔點 82~84°C。¹H NMR(CDCl₃, 300 MHz): $\delta 2.40(s,3H, CH_3), 7.11(d,1H, J=10.8Hz), 7.17(d,2H, J=13.5Hz), 7.29(t,1H, J=7.5Hz), 7.34~7.37(m,2H), 7.52(t,1H, J=8.1Hz), 7.79(d,1H, J=7.5Hz), 8.00(dd,1H, J=8.1Hz, J=2.4Hz), 8.37(s,1H). ¹³C NMR (CDCl₃): <math>\delta 21.40$, 120.82, 121.91, 124.01, 125.84, 127.48, 128.72, 129.34, 129.51, 131.82, 132.18, 136.17, 138.43, 139.21, 148.68. MS (EI) : m/z [M]⁺ : 239.2 Anal. Calcd for C₁₅H₁₃NO₂ : C, 75.30; H, 5.48; N, 5.85. Found: C, 75.60; H, 5.60; N. 5.35 (*E*)-2,4-dimethoxy-1-(3-methylstyryl)benzene (WY1206):

乳白色固體,Rf=0.29,以二氯甲烷(dichloromethane) :正己烷(hexane) =1:9進行管柱層析分離純化,熔點 54~57°C°¹H NMR(CDCl₃, 300 MHz): $\delta 2.37(s,3H, CH_3), 3.84(s,3H, OCH_3), 3.87(s,3H, OCH_3), 6.47(sd,1H,$ J=2.4Hz), 6.51(dd,1H, J=8.4Hz, J=2.4Hz), 6.97(d,1H, J=16.8Hz), 7.03(d,1H,J=7.2Hz), 7.22(t,1H, J=7.5Hz), 7.30~7.33(m,2H), 7.38(d,1H, J=16.8Hz),7.51(d,1H, J=8.4Hz). ¹³C NMR (CDCl₃): $\delta 21.42, 55.36, 55.48, 98.45, 104.90,$ 119.59, 122.98, 123.48, 126.93, 127.07, 127.12, 127.76, 128.40, 138.00, 138.18, 157.97, 160.42. MS (EI) : m/z [M]⁺ : 254.2

(*E*)-1-(3-methylstyryl)-2-nitrobenzene (WY1207):

黃褐色液體,Rf=0.66,以乙酸乙酯(EA):正己烷(hexane)=1:2進行管 桂層析分離純化。¹H NMR(CDCl₃, 300 MHz): δ 2.39(s,3H, CH₃), 7.07(d,1H, J=16.2Hz), 7.14(d,1H, J=7.5Hz), 7.25~7.43(m,4H), 7.58(d,1H, J=15.9Hz), 7.60(d,1H, J=14.1Hz), 7.76(d,1H, J=7.8Hz), 7.96(dd,1H, J=8.1Hz, J=1.5Hz). ¹³C NMR (CDCl₃): δ 21.39, 123.20, 124.38, 124.73, 127.60, 127.84, 128.09, 128.67, 129.44, 133.03, 133.08, 133.98, 136.38, 138.40, 147.97. MS (EI): m/z [M]⁺: 239.0 (*E*)-1-methyl-3-(4-nitrostyryl)benzene (WY1208) :

黄色固體,Rf=0.33,以二氯甲烷(dichloromethane) :正己烷(hexane)=1: 3 進行管柱層析分離純化,熔點 104~107℃。¹H NMR(CDCl₃, 300 MHz): δ2.40(s,3H, CH₃), 7.12(d,1H, *J*=12.6Hz), 7.19(d,2H, *J*=19.8Hz), 7.26~7.37(m,3H), 7.62(dd,2H, *J*=6.9Hz, *J*=2.1Hz), 8.22(dd,2H, *J*=6.9Hz, *J*=1.8Hz). ¹³C NMR (CDCl₃): δ21.40, 123.49, 124.14, 124.23, 126.04, 126.79, 127.67, 128.77, 129.68, 133.43, 134.11, 136.09, 138.50, 143.95, 146.67. MS (EI): m/z [M]⁺: 239.1

(*E*)-1-(4-methoxystyryl)-3-methylbenzene (WY1209):
白色固體,Rf=0.37,以二氯甲烷(dichloromethane):正己烷(hexane)=1:
5進行管柱層析分離純化,熔點 113~115℃ °¹H NMR(CDCl₃, 300 MHz):
δ2.37(s,3H, CH₃), 3.83(s,3H, OCH₃), 6.89(d,2H, *J*=9.0Hz), 7.00(d,2H, *J*=18.3Hz), 7.07(d,1H, *J*=6.3Hz), 7.20~7.31(m,3H), 7.45(d,2H, *J*=9.0Hz).
¹³C NMR (CDCl₃): δ21.45, 55.30, 114.07, 123.40, 126.64, 126.91, 127.64,
127.93, 128.02, 128.51, 130.17, 137.51, 138.14, 159.17. MS (EI): m/z [M]⁺:
224.2 Anal. Calcd for C₁₆H₁₆O:C, 85.68; H, 7.19. Found: C, 85.71; H, 7.41

(*E*)-1-(4-fluorostyryl)-3-methylbenzene (WY1210) :

白色固體,Rf=0.5,以正已烷(hexane)進行管柱層析分離純化,熔點

91~94°C ° ¹H NMR(CDCl₃, 300 MHz): δ2.38(s,3H, CH₃), 6.96~7.10 (m,5H),

7.25(t,1H, *J*=7.5Hz), 7.30~7.32(m,2H), 7.47(m,2H). ¹³C NMR (CDCl₃):

δ21.43, 115.58(d, J=21.8Hz, CF), 123.60, 127.10, 127.22, 127.90(d,

J=8.0Hz, CF), 128.48, 128.52, 128.58, 133.56, 137.05, 138.24, 162.25(d,

J=245.9Hz, CF). MS (EI) : m/z [M]⁺ : 212.2 Anal. Calcd for C₁₅H₁₃F : C,

84.88; H, 6.17. Found: C, 84.59; H, 6.23

3.1.3 第三系列

本系列實驗上採用兩種合成方法,分別為先行菌頭偶合(Sonogashira coupling reaction)後經環化作用的反應,與經 tandem amidation 再行 Suzuki Reaction 所結合的反應。Scheme D 為先行菌頭偶合後經環化作用 的反應,實驗流程以 WY1405 為例說明:

Scheme D:



Reagents and conditions(i)NBS, acetonitrile , hv (ii) 2,2,2-trifluoroacetic anhydride , Et₃N, Dry CH₂Cl₂, 0°C ; (iii) CuI, L-prolin, k₂CO₃, dry DMF ,80~110°C

取代基 代號	R	R'
WY1401	3-CH ₃	Н
WY1402	3-CH ₃	5-CH ₃
WY1403	3-CH ₃	6-NO ₂
WY1404	3-CH ₃	5-F
WY1405	3-CH ₃	5-NO ₂

2-bromo-4-nitroaniline



取 4-nitroaniline (217mg, 1.57mmole)放入圓底瓶,裝上無水裝置後加 入 10 mL 的無水 acetonitrile 溶解,日光燈照射下慢慢加入溶於 3mL 無水 acetonitrile 中的 NBS (280 mg, 1.57mmole),反應 12 分鐘。用飽和碳酸氫 鈉鹽(sodium bicarbonate)溶液、乙酸乙酯(EA)及水做三次萃取後,使用無 水硫酸鎂(magnesium sulfate ahydrate)除水並且抽氣過濾;以乙酸乙酯 (EA):正己烷(hexane)=1:3進行管柱層析分離取得 2-bromo-4-nitroaniline。 ¹H NMR (CDCl₃, 300 MHz): δ 4.82(s,2H, NH₂), 6.74(d,1H, *J*=9Hz), 8.04(dd,1H, *J*=8.7Hz, *J*=2.4Hz), 8.38(sd,1H, *J*=2.7Hz).

N-(2-bromo-4-nitrophenyl)-2,2,2-trifluoroacetamide



取 2-bromo-4-nitroaniline (240 mg, 1.11mmole), triethylamine (170 mg, 1.67 mmole), 置於圓底瓶內,裝上無水裝置在冰浴下加入 17 mL 的無水 CH₂Cl₂ 攪拌 5 分鐘後,緩慢加入 trifluoroacetic anhydride (350 mg, 1.67mmole)攪拌至室溫反應 16 小時,用飽和碳酸氫鈉鹽(sodium bicarbonate)溶液、乙酸乙酯(EA)及水做三次萃取後,使用無水硫酸鎂 (magnesium sulfate ahydrate)除水並且抽氣過濾;以乙酸乙酯(EA):正己 烷(hexane)=1:7進行管柱層析分離取得 *N*-(2-bromo-4-nitrophenyl) -2,2,2-trifluoroacetamide。¹H NMR(CDCl₃, 300 MHz): δ8.30(dd,1H, *J*=9.3Hz, *J*=2.4Hz), 8.54(sd,1H, *J*=2.4Hz), 8.62(d,1H, *J*=9.3Hz), 8.68(s,1H, NH).

5-nitro-2-*m*-tolyl-1H-indole (WY1405)



取 N-(2-bromo-4-nitrophenyl)-2,2,2 -trifluoroacetamide (292 mg, 0.93 mmole)、3-Ethynyltoluene (268 mg, 1.86 mmole)、CuI (40 mg, 0.21 mmole)、 L-proline (66 mg, 0.57mmole)及 K₂CO₃ (390 mg, 2.82 mmole)置於圓底瓶 內,裝上無水裝置,加入 10 mL 的無水 DMF 並加熱至 90℃搅拌反應; 以飽和碳酸氫鈉鹽(sodium bicarbonate)溶液、乙酸乙酯(EA)及水做三次萃 取後,使用無水硫酸鎂(magnesium sulfate ahydrate)除水並且抽氣過濾; Rf=0.24,以乙酸乙酯(EA):正己烷(hexane)=1:4進行管桂層析分離純 化,黃褐色固體,熔點 194~197℃^{°1}H NMR(CDCl₃, 300 MHz): δ2.45(s,3H, CH₃), 6.96(s,1H), 7.22(d,1H, *J*=7.2Hz), 7.38(t,1H, *J*=7.8Hz), 7.43(d,1H, *J*=9.0Hz), 7.47~7.51(m,2H), 8.11(dd,1H, *J*=9.0Hz, *J*=2.1Hz), 8.58(sd,1H, *J*=2.1Hz), 8.76(s,1H, NH).¹³C NMR (CDCl₃): δ21.20, 100.71, 110.98, 117.08, 117.11, 122.53, 126.08, 128.31, 128.82, 129.09, 131.24, 138.49, 140.23, 141.67, 206.83 MS (EI) : m/z [M]⁺ : 252.1

N-(2-bromophenyl)-2,2,2-trifluoroacetamide :

¹H NMR(CDCl₃, 300 MHz): δ7.12(td,1H, *J*=7.8Hz, *J*=1.2Hz), 7.40(td,1H, *J*=8.1Hz, *J*=0.9Hz), 7.61(dd,1H, *J*=7.8Hz, *J*=1.5Hz), 8.32(dd,1H, *J*=8.1Hz, *J*=1.5Hz), 8.45(s,1H, NH).

N-(2-bromo-4-methylphenyl)-2,2,2-trifluoroacetamide :
 ¹H NMR(CDCl₃, 300 MHz): δ2.34(s,3H, CH₃), 7.19(d,1H, *J*=8.4Hz),
 7.43(s,1H), 8.16(d,1H, *J*=8.7Hz), 8.37(s,1H, NH).

N-(2-bromo-5-nitrophenyl)-2,2,2-trifluoroacetamide :

¹H NMR(CDCl₃, 300 MHz): δ7.83(d,1H, *J*=8.7Hz), 8.01(dd,1H, *J*=8.9Hz, *J*=2.7Hz), 8.55(s,1H, NH), 9.23(sd,1H, *J*=2.7Hz).

N-(2-bromo-4-fluorophenyl)-2,2,2-trifluoroacetamide : ¹H NMR(CDCl₃, 300 MHz): δ7.14(td,1H, *J*=8.4Hz, *J*=2.9Hz), 7.38(dd,1H, *J*=4.8Hz, *J*=2.9Hz), 8.28(m,1H), 8.33(s,1H, NH). 2-bromo-4-nitroaniline:

¹H NMR(CDCl₃, 300 MHz): δ4.82(s,1H, NH), 6.74(d,1H, *J*=9.0Hz), 8.04(dd,1H, *J*=8.7Hz, *J*=2.4Hz), 8.38(sd,1H, *J*=2.7Hz).

2-*m*-tolyl-1H-indole (WY1401):

褐色固體, Rf=0.34, 以二氯甲烷(dichloromethane) :正己烷(hexane)=1: 2.5 進行管柱層析分離純化, 熔點 144~147°C。¹H NMR(CDCl₃, 300 MHz): $\delta 2.43(s, 3H, CH_3), 6.81(s, 1H), 7.09~7.21(m, 3H), 7.33(t, 1H, J=7.5Hz),$ 7.39(dd, 1H, J=7.8Hz), 7.45~7.49(m, 2H), 7.63(d, 1H, J=7.8Hz), 8.34(s, 1H,). ¹³C NMR (CDCl₃): $\delta 21.52$, 99.80, 110.83, 120.17, 120.58, 122.21, 122.25, 125.84, 128.50, 128.89, 129.22, 132.23, 136.70, 137.99, 138.64 MS (EI): m/z [M]⁺: 207.2 Anal. Calcd for C₁₅H₁₃N : C, 86.92; H, 6.32; N, 6.76. Found: C, 86.64; H, 6.33; N, 6.67

5-methyl-2-*m*-tolyl-1H-indole (WY1402):

白色固體,Rf=0.41,以二氯甲烷(dichloromethane):正己烷(hexane)=1:
2.5進行管柱層析分離純化,熔點 166~168℃。¹H NMR(CDCl₃, 300 MHz):
δ2.42(s,3H, CH₃), 2.45(s,3H, CH₃), 6.74(s,1H), 7.01(d,1H, J=7.5Hz),

7.13(d,1H, J=7.5Hz), 7.25~7.35(m,2H), 7.40(s,1H), 7.44~7.47(m,2H),
8.25(s,1H, NH).¹³C NMR (CDCl₃): δ21.45, 21.51, 99.39, 110.47, 120.23,
122.17, 123.84, 125.75, 128.37, 128.86, 129.38, 129.53, 132.40, 135.06,
138.07, 138.60. MS (EI) : m/z [M]⁺ : 221.2

6-nitro-2-*m*-tolyl-1H-indole (WY1403):

橘色固體,Rf=0.38,以乙酸乙酯(EA):二氯甲烷(dichloromethane):正 己烷(hexane)=1:1:7進行管柱層析分離純化,熔點175~178℃。¹H NMR(CDCl₃, 300 MHz): δ2.46(s,3H, CH₃), 6.90(s,1H), 7.24(d,1H, *J*=9.0Hz), 7.39(t,1H, *J*=7.8Hz), 7.50~7.53(m,2H), 7.65(d,1H, *J*=8.7Hz), 8.04(dd,1H, *J*=8.9Hz, *J*=2.0Hz), 8.36(s,1H), 8.79(s,1H, NH). ¹³C NMR (CDCl₃): δ21.50, 100.45, 107.79, 115.96, 120.20, 122.78, 126.32, 129.18, 129.95, 130.82, 134.19, 135.08, 139.05, 143.00, 144.01. MS (EI): m/z [M]⁺: 252.2

5-fluoro-2-*m*-tolyl-1H-indole (WY1404) :

乳白色固體,Rf=0.4,以乙酸乙酯(EA):二氯甲烷(dichloromethane): 正己烷(hexane)=1:1:10進行管柱層析分離純化,熔點 143~145℃。¹H NMR(CDCl₃, 300 MHz): δ2.43(s,3H, CH₃), 6.77(s,1H), 6.93(td,1H, *J*=9.3Hz, *J*=2.4Hz), 7.16(d,1H, *J*=7.2Hz), 7.24~7.36(m,3H), 7.44~7.47(m,2H), 8.31(s,1H, NH). ¹³C NMR (CDCl₃): δ21.51, 99.90, 99.93, 105.32(d, *J*=23.8Hz, CF), 110.49(d, *J*=7.2Hz, CF), 111.38(d, *J*=9.7Hz, CF), 122.31,
125.90, 128.89(d, *J*=20.8Hz, CF), 129.60(d, *J*=10.3Hz, CF), 131.92, 133.22,
138.74, 139.80, 158.15(d, *J*=234.3Hz, CF). MS (EI) : m/z [M]⁺ : 225.1

(E)-N-(2-(1,4-dim-tolylbut-1-en-3-yn-2-yl)phenyl)-2,2,2

-trifluoroacetamide :

¹H NMR(CDCl₃, 300 MHz): δ2.38(s,3H, CH₃), 2.47(s,3H, CH₃), 7.12~7.43(m,9H), 7.83~7.92(m,4H), 8.38(s,1H, NH).

(*E*)-*N*-(2-(1,4-dim-tolylbut-1-en-3-yn-2-yl)-4-methylphenyl)-2,2,2
-trifluoroacetamide :
¹H NMR(CDCl₃, 300 MHz): δ2.37(s,3H, CH₃), 2.46(s,3H, CH₃), 2.50(s,3H, CH₃), 7.06~7.41(m,9H), 7.61(s,1H), 7.82(s,1H, J=7.8Hz), 7.91(s,1H),

8.29(s,1H, NH).

(*E*)-*N*-(2-(1,4-dim-tolylbut-1-en-3-yn-2-yl)-4-fluorophenyl)-2,2,2 -trifluoroacetamide :

¹H NMR(CDCl₃, 300 MHz): δ2.38(s,3H, CH₃),2.46 (s,3H, CH₃),

6.96~7.49(m,10H), 7.82(d,1H, J=7.2Hz), 7.90(s,1H), 8.38(s,1H, NH).
Scheme E 為經 tandem amidation 再行 Suzuki Reaction 所結合的反應, 實驗流程以 WY1406 為例說明。

Scheme E :



Reagents and conditions : (i) Acetic anhydride, H_2SO_4 , HNO_3/H_2SO_4 ,

CH₂Cl₂(ii)CBr₄, PPh₃, dry CH₂Cl₂, 0°C (iii) SnCl₂ • 2H₂O, EtOH, r.t;

(iv)n-BuLi, dry THF, Boric acid trimethyl ester, -78°C (v) Pd(OAc)₂(cat),

S-Phos(cat), $K_3PO_4 \cdot H_2O$, toluene, reflux

5-methoxy-2-nitrobenzaldehyde



取 1-bromo-3-methoxybenzene (5g, 0.04 mole) 置於圓底瓶內, 加入 30 mL 的 CH₂Cl₂溶解, 冰浴下加入 acetic anhydride (3.77g, 0.037mole)、4 mL 的 H₂SO₄ 攪拌 30 分鐘, 再加入 4mL 以 HNO₃: H₂SO₄=1:1 的混合溶 液反應 16 小時,使用飽和碳酸氫鈉鹽(sodium bicarbonate)溶液、二氯甲 烷(CH₂Cl₂)及水做三次萃取後,使用無水硫酸鎂(magnesium sulfate ahydrate)除水並且抽氣過濾;以乙酸乙酯(EA):正己烷(hexane)=1:2.5 進行管柱層析分離純化。¹H NMR(CDCl₃, 300 MHz): δ3.96(s,3H, OCH₃), 7.16(dd,1H, *J*=9.0Hz, *J*=3.0Hz), 7.34(sd,1H, *J*=3.0Hz), 8.17(d,1H, *J*=9.0Hz), 10.49(s,1H).

2-(2,2-dibromovinyl)-4-methoxy-1-nitrobenzene



取 5-methoxy-2-nitrobenzaldehyde (71mg, 0.392 mmole)及 CBr₄ (195mg, 0.588mmole)放入圓底瓶內並裝上無水裝置,冰浴下加入 7mL 的 無水 CH₂Cl₂溶解,再加入溶於 3mL 無水 CH₂Cl₂中的 PPh₃ (206mg, 0.784mmole)攪拌至常溫反應 16 小時,以飽和碳酸氫鈉鹽(sodium bicarbonate)溶液、二氯甲烷(CH₂Cl₂)及水做三次萃取後,使用無水硫酸 鎂(magnesium sulfate ahydrate)除水並且抽氣過濾;以乙酸乙酯(EA):正 己烷(hexane)=1:7進行管柱層析分離純化。¹H NMR(CDCl₃, 300 MHz): δ3.92(s,3H), 6.95~7.02(m,2H), 7.80(s,1H), 8.18(d,1H, *J*=9.0Hz).

2-(2,2-dibromovinyl)-4-methoxyaniline



取 2-(2,2-dibromovinyl)-4-methoxy-1-nitrobenzene(770mg, 2.29 mmole)與 SnCl₂·2H₂O (5156mg, 22.8 mmole)放入圓底瓶內,加入 10 mL 的 EtOH 溶解並攪拌反應 16 小時,以飽和食鹽水終止反應後,使用濃度 為 2M 的 KOH 進行調整,使溶液 pH 值大於 10,再以二氯甲烷(CH₂Cl₂) 及水做三次萃取後,使用無水硫酸鎂(magnesium sulfate ahydrate)除水並 且抽氣過濾;以乙酸乙酯(EA):二氯甲烷(dichloromathane):正已烷 (hexane)=1:1:5進行管柱層析分離純化。¹H NMR(CDCl₃, 300 MHz): 83.76(s,3H, OCH₃), 6.66(d,1H, J=8.7Hz), 6.78(dd,1H, J=8.7Hz, J=2.7Hz), 6.91(sd,1H, J=3.0Hz), 7.35(s,1H).

m-tolylboronic acid



取 1-bromo-3-methylbenzene(630 mg, 3.683 mmole)放入圓底瓶內並 裝上無水裝置,加入 30 mL 的無水 THF 溶解,冰浴下(-78℃)緩慢加入 n-BuLi (2.5mL, 4 mmole)反應 1 小時,再加入 boric acid trimethyl ester (1148 mg, 11.05mmole)反應 16 小時後,加入 10% 的 HCl 攪拌 4 小時, 使用二氯甲烷(CH₂Cl₂)及水做三次萃取,萃取後使用無水硫酸鎂 (magnesium sulfate ahydrate)除水並且抽氣過濾;以乙酸乙酯(EA):正己 烷(hexane)=1:4進行管柱層析分離純化。¹H NMR(CDCl₃, 300 MHz): 82.48(s,3H, CH₃), 7.41~7.42(m,2H), 8.04~8.07(m,2H).

5-methoxy-2-*m*-tolyl-1H-indole (WY1406)



取*m*-tolylboronic acid (80mg, 0.49mmole)、2-(2,2-dibromovinyl) -4-methoxyaniline (100mg, 0.326 mmole)、S-Phos (5mg, 0.012mmole), Pd(OAc)₂ (3mg, 0.013 mmole)及 K₃PO₄・H₂O (375mg, 1.63 mmole)放入圓 底瓶內,加入 2.5 mL 的 toluene 攪拌加熱至 89℃並反應 4 小時;以飽和 碳酸氫鈉鹽(sodium bicarbonate)溶液和乙酸乙酯(EA)及水做三次萃取後, 使用無水硫酸鎂(magnesium sulfate ahydrate)除水並且抽氣過濾;Rf=0.4, 以乙酸乙酯(EA): 正己烷(hexane)=1:6進行管柱層析分離純化,乳白色 固體,熔點 150~153°C。¹H NMR(CDCl₃, 300 MHz): δ2.15(s,3H, CH₃), 3.86(s,3H, OCH₃), 6.74(sd,1H, *J*=1.8Hz), 6.85(dd,1H, *J*=9.0Hz, *J*=2.7Hz), 7.08(sd,1H, *J*=2.4Hz), 7.13(d,1H, *J*=7.5Hz), 7.25~7.34(m,2H), 7.43~7.46(d,2H, *J*=8.7Hz), 8.23(s,1H, NH). ¹³C NMR (CDCl₃): δ21.51, 55.82, 99.67, 102.20, 111.56, 112.47, 122.17, 125.74, 128.44, 128.88, 129.70, 131.92, 132.32, 138.62, 138.74, 154.42. MS (EI): m/z [M]⁺: 237.1 3.2 生物實驗:

生物實驗所需藥劑、耗材、儀器設備、及實驗為台中榮民總醫院由 中興大學醫學科技所林季千博士提供,以下為實驗方法。 細胞株(cell line):

CL1-0 (非小細胞肺癌)用脂質體 2000(Invitrogen)轉殖 NF-κB 啟動子和 pcDNA 3.1。

細胞培養(ncubated):

CL1-0 (非小細胞肺癌)細胞培養在 DMEM(Dulbecco's Modified Eagle Medium)培養液中含有 10% FBS(fetal bovine serum)、4 mg/mL
G418(Geneticin)於 37℃含有 5%二氧化碳細胞培養箱中。

加藥處理(Treatment)

將CL1-0細胞培養在2×10⁴/well在24孔盤中並放置培養箱內至隔夜, 後續加入1µL藥物(50µM)於每個孔洞(well)中培養15-20分鐘後,加入 400µg的腫瘤壞死因子-α(TNF-α),在37℃含有5%二氧化碳細胞培養箱 中持續培養3小時,最後取細胞後使用冷光分析儀分析(Luciferase assay)(Promega)。

第四章 結果與討論

本實驗主要合成三種不同主體結構的衍生物,並探討結構與活性之間的關係,各別採用不同的方法合成並進行生物測試試驗,將所得的結果分成兩大部分討論,分別為有機合成及生物活性。

4.1 有機合成

4.1.1 第一系列:苯甲醯苯胺的衍生物



本系列使用親核取代反應中的雙分子親核取代反應(S_N2),合成苯甲 醯苯胺的衍生物。而鹵素為好的離去基,通常用來取代其他的離去基使 反應容易進行,故本實驗將苯酸與亞硫醯氯(SOCl₂)反應先形成苯醯氯後, 將 OH 基替換成鹵素 Cl 取代,此時親核性試劑苯胺利用 N 上的一對孤 對電子,攻打苯醯氯上親電性的碳原子形成過渡狀態,當離去基(鹵素基) 離去後會形成本系列的主體化合物(圖 8)。若醯氯化後的結構,反應中於 有水的環境下,會造成苯醯氯回到苯酸的結構,故進行反應時必須隔絕 空氣,若除水狀態差的情況下易使反應性差。



圖 8 親核取代反應機制(S_N2)

此外常用於合成胜肽鍵方法 DCC 偶合反應亦被本系列採用,此反應不僅應用在醯胺鍵結的合成,也運用在酯化反應³³;本實驗主要以 N,N -Dicyclohexyl-carbodiimide (DCC)當作脫水與活化劑,

4-dimethyl-amino-pyridine (DMAP)為催化劑。當 N,N-Dicyclohexylcarbodiimide (DCC)與苯酸反應時,羧酸根負離子易攻打雙氮間偏正電的 碳原子,產生一富有強拉電子的活化基,促使羧酸上的碳偏正電荷,再 與苯胺反應形成一個醯胺鍵結(圖 9),即可得到苯甲醯苯胺衍生物。此反 應不需使用強鹼較為溫和,除了反應性大大提升外,原本使用親核性取 代反應方法時,產率僅約25%~50%,而此方法將產率提升至60~80%, 相較下產率增加許多。此外,若苯胺上具有 OH 取代基時產率會偏低僅 有28%,推測可能為無保護基保護下,OH 與 NH₂均有未共用電子,會 攻打羧酸上的碳,造成非預期的產物增加,而導致苯甲醯苯胺衍生物產 率偏低。

此反應的缺點為會產生大量的副產物 1,3-dicyclohexylurea (DCU) (圖 9),本實驗利用 DCU 對乙酸乙酯(EA)的溶解性較差,先進行一次抽 氣過濾將大部分的 DCU 先分離,再使用乙酸乙酯(EA)與正己烷(hexane) 的混合溶液作為衝提液,透過管柱層析法(Column chromatography) 有效 純化產物。



- 圖 9 DCC 反應機制
- 4.1.2 第二系列:二苯乙烯(Stilbene)的衍生物



此系列合成方法採用霍納爾-沃茲沃思-埃蒙斯反應(Horner

-Wadsworth-Emmons reaction, HWE),此反應於 1958 年列奧波德·霍納爾 所發現³⁴,經沃茲沃思和埃蒙斯研究改良後才稱為 HWE 反應³⁵,主要 利用穩定的磷酸酯碳負離子,與醛、酮進行烯烴類合成反應。

其反應機制為先將磷酸酯α碳去質子化,使其產生碳負離子攻打醛 上的羰基,由於在空間上攻打的向位不同,會產生兩個中間產物3a與 3b (圖 10)³⁶,結構上氧的負離子會攻打磷原子,形成四圓環的過渡狀態 4a 與 4b,最後經環消除反應形成兩個烯烴化合物,分別為 Z-alkene(順式) 與 E-alkene(反式)。

Larsen, R. O.與 Aksnes, G.於 1983 年由研究發現, 若採用立體障礙 大的醛為起始物,反應後所得的產物結構多以 E-alkene 為主,以苯醛當 起始物為例,所得產物結構的比例為 E: Z=98:2³⁷,並證明反應機制中 磷酸酯碳負離子攻打醛上的羰基步驟,為反應速率決定步驟(圖 10)³⁸。 亦有許多文獻表示,在高溫反應(23℃以上)時,反應後所得的產物以 E-alkene (反式)為主。由於本實驗所使用的反應溫度(25℃以上)與起始物 (苯醛),與過去文獻中的條件相符,更證實本系列的實驗結果,所得的 結構多以 E-alkene(反式)為主。

實驗中亦發現,此反應對於苯醛鄰位上為 OH 取代基時,是無法直 接進行反應,須將取代基先進行保護,反應時間需更長且溫度需更高, 才可得到此烯烴化合物;若無進行取代基的保護,則會有非預期的產物 產生。此外,反應中使用的鹼為甲醇鈉,加入相轉移催化劑王冠醚後, 利用相轉移增強鹼於有機溶劑中的離子性質,提高對有機相的溶解度, 進一步提升產率³⁹,但此方法容易產生較多的副產物;若將使用的鹼改 為氫化鈉,溶劑改為 THF,反應所得的產物較純,副產物少則較容易分 離。

66



圖 10 HWE 反應機制

4.1.3 第三系列:醯胺鍵結經環化作用形成吲哚(indole)的衍生物



此系列主要合成吲哚(indole)的衍生物,反應步驟大致分成兩小部 分⁴⁰,首先必須先將苯胺與三氟乙酸酐反應,合成一個三氟乙胺化合物, 使苯胺形成一個穩定的化合物⁴¹,再利用 CuI 當催化劑在鹼性環境下進 行菌頭偶合反應(Sonogashira coupling reaction)。菌頭偶合反應由日本化 學家菌頭健吉於 1975 年發現⁴²,主要運用不飽和碳原子之間形成碳碳單 鍵的偶合技術,先形成一個烘類中間產物,再經由環化作用完成吲哚化 合物。

反應過程中在形成炔類中間產物時,若炔類起始物的當量數使用過多與

反應溫度過高,可能導致反應中進行烘類的雙重取代得到副產物 la 或 lb(圖 11)。因此,反應過程中於溫度上的調控相當重要,根據實驗中發 現,若溫度過低只會形成中間產物,而不會形成最終產物;若溫度過高 則易形成副產物造成產率降低,且取代基不同,所需的反應溫度亦有所 改變,(表六)為不同取代基進行反應時所需的反應溫度表。



圖 11 形成吲哚與副產物的反應機制

取代基 代號	R	R'	反應溫度(℃)
WY1401	3-CH ₃	Н	85
WY1402	3-CH ₃	5-CH ₃	110
WY1403	3-CH ₃	6-NO ₂	100
WY1404	3-CH ₃	5-F	85
WY1405	3-CH ₃	5-NO ₂	90

表 六 第三系列衍生物反應溫度控制表

由於起始物 2-溴-4-甲氧基苯胺的價格昂貴,使用 4-甲氧基苯胺進行 NBS 溴化反應時,起始物容易變質導致容易得到多樣的副產物,故針對 化合物 WY1406 本系列採用另一個合成方法,為經 tandem amidation 再 行 Suzuki reaction 所結合的反應。

Suzuki Reaction 為使用硼酸和鹵素化合物將鈀金屬當催化劑,形成 一個碳碳鍵(C-C)的偶聯反應,其反應機制為(圖 12):首先鹵素化合物與 零價鈀進行氧化加成(步驟 1),再與鹼作用形成強親電性的鈀中間產物 (步驟 2),同時硼酸與鹼作用形成具親核性的四價硼酸鹽中間產物(步驟 3),與步驟 2 產生鈀的中間產物再形成一個新的鈀中間產物(步驟 4),經 還原反應得到碳碳鍵產物(步驟 5)。此外, tandem amidation 的反應機制 與 Suzuki reaction 相似,也是利用鈀金屬當催化下,差別於 tandem amidation 為產生一個分子內的碳氮鍵(C-N)偶合反應,經過兩個反應的 加成效果下,最後產生吲哚雜環化合物。

本反應於起始物的合成(如 5-甲氧基-2-硝苯甲醛的合成),於硝化過 程中會同時產生兩個副產物為 3-甲氧基-2-硝苯甲醛與 3-甲氧基-4-硝苯 甲醛化合物,且副產物的產率遠大於所需的產物 5-甲氧基-2-硝苯甲醛, 因此在實驗上需重複累積產量,才可繼續往後的反應。但此反應的優點 為,最終產物(WY1406)的產率可達 50%。



圖 12 Suzuki reaction 反應機制

4.2 生物活性

4.2.1 第一系列

本實驗首先將兩組取代基應用在第一系列,(表七)為此系列衍生物 與抑制效果的關係,將第一組取代基為 R 端 3 號位置以 CH₃ 作取代與 R' 端在 4 號位置以 OCH₃ 作取代(WY1109)時得到的抑制效果,與第二組取 代基為 R 端 3 號位置以 Cl 與 R' 端在 3,5 號位置以 CF₃ 作雙取代(WY1117) 比較,從結果顯示第二組具有良好的抑制效果,而第一組卻毫無抑制效 果。為了探討第一組的取代基與抑制效果的關係,將 CH₃ 固定在 R 端 3 號位置上, R' 端在 4 號位置上各別以具推電子的 OCH₃ 和拉電子能力的 NO₂ 取代,觀察是否為推拉電子基因素導致抑制活性的效果降低。

實驗數據顯示,NO2取代在4號位置時具有抑制效果(WY1107) ,為了證實推拉電子基會影響抑制活性的效果,將R'端的4號位置以H、 F和 CH3取代,結果顯示無抑制效果,說明並非推拉電子基影響抑制活 性的效果。進一步探討是否因為取代基位置上的差異,對抑制活性造成 影響,將 R'端在2、3、4號位置上各別以推電子的 OCH3和拉電子的 NO2取代,僅有 NO2取代在4號位置時具有抑制效果 (WY1107),但抑 制效果不佳。

此外,為探討多重取代對抑制活性的關係,發現將 R' 端在 2,5 號 位置以 OCH3 雙取代(WY1111)、2,5 號位置以 OCH3 取代與 4 號位置以 Cl取代(WY1115)以及3,4,5號位置以OCH3三重取代時(WY1113),具些許抑制效果。

由於第二組以 Cl 與 CF₃為取代基時具有良好的抑制活性,為了探討 R 端 3 號位置是否因推拉電子基的改變,使得抑制效果可以提昇,故固 定 R' 端在 3,5 號位置為 CF₃雙取代,R 端則改變為 CH₃、F、Br、CF₃, 將其所得的抑制活性效果比較,雖然都具有抑制效果但無明顯的提昇, 因此改為固定 R 端 3 號位置以 Cl 取代,採用過去文獻中具有較好抑制 效果的取代基(表四與表五),分別在 R' 端的 3 號位置以 CF₃、2 號位置 以 OH、4 號位置以 Cl 取代,僅有 3 號位置以 CF₃取代時具有良好抑制 效果。

綜合以上實驗結果顯示,整體上當 R' 端在 3,5 號位置為 CF3 雙取代 或 3 號位置以 CF3 取代時,具有良好的抑制效果,其中具有最佳抑制活 性效果的結構為 WY1117,但抑制活性不及 IMD-0354⁴³,其與 IMD-0354 的差異只有 2 號位置以 OH 取代, 說明 IMD-0354 結構上的 OH 基取代 對於抑制活性具影響性; R 端 3 號位置對於推拉電子基與取代基的體積 大小,並無確切的相對關係,取代基對抑制活性效果的比較為 Cl>F> $CF_3>Br \ge CH_3 \circ$

72



代號	R	R'	抑制率(%) ^a
WY1104	3-CH ₃	2-OCH ₃	74 ± 83
WY1108	3-CH ₃	3-OCH ₃	-108 ± 5
WY1109	3-CH ₃	4-OCH ₃	-44 ± 52
WY1105	3-CH ₃	2-NO ₂	-41 ± 57
WY1106	3-CH ₃	3-NO ₂	-9 ± 36
WY1107	3-CH ₃	4-NO ₂	76 ± 29
WY1102	3-CH ₃	Н	-69 ± 22
WY1103	3-CH ₃	4-CH ₃	-113 ± 15
WY1116	3-CH ₃	4- F	-45 ± 6
WY1110	3-CH ₃	2,4-OCH ₃	-73 ± 17
WY1111	3-CH ₃	2,5-OCH ₃	67 ± 3
WY1112	3-CH ₃	3,4-OCH ₃	-24 ± 14
WY1113	3-CH ₃	3,4,5-OCH ₃	61 ± 22
WY1114	3-CH ₃	2-CH ₃ ;4,5-OCH ₃	10 ± 22
WY1115	3-CH ₃	2,5-OCH ₃ ;4-Cl	53 ± 35
WY1121	3-CH ₃	3- CF ₃ , 5- CF ₃	107 ± 18
WY1120	3- F	3- CF ₃ , 5- CF ₃	171 ± 2
WY1117	3-C1	3- CF ₃ , 5- CF ₃	217 ± 24
WY1123	3-Br	3- CF ₃ , 5- CF ₃	117 ± 2
WY1122	3-CF ₃	3-CF ₃ , 5-CF ₃	132 ± 5
IMD-0354	2-OH ,5-Cl	3-CF ₃ , 5-CF ₃	620 ± 28
WY1119	3-Cl	3- CF ₃	184 ± 7
WY1118	3-Cl	2-OH	0 ± 4
WY1124	3-C1	4-Cl	1 ± 21

Ia:採用 CL1-0 肺癌細胞株於 50μM 濃度檢測

4.2.2 第二系列

此系列的實驗主要探討 CH3 對於抑制活性的影響,固定 R 端 3 號位 置以 CH3 取代, R' 端在 4 號位置上各別以具推電子的 OCH3 和拉電子能 力的 NO2 取代,觀察改變推拉電子基是否會提昇抑制活性的效果,(表八) 為此系列衍生物與抑制效果的關係。

實驗數據顯示,僅有 OCH₃取代在 4 號位置時具有抑制效果 (WY1209),為了證實推拉電子基會影響抑制活性的效果,將 R'端的 4 號位置以 H、F和 CH₃取代,結果顯示無抑制效果,說明並非推拉電子 基影響抑制活性的效果。進一步探討是否因為取代基位置上的差異,對 抑制活性造成影響,將 R'端在 2、3、4 號位置上各別以具推電子的 OCH₃ 和拉電子能力的 NO₂取代,僅有 OCH₃取代在 4 號位置時具有抑制效果 (WY1209),但是與 IMD-0354 相較之下其抑制效果較差。

由於第一系列中 WY1104, 在 R' 端 2 號位置以 OCH₃ 取代具有抑制 效果,故嘗試將 R' 端的 2,4 號位置以 OCH₃ 作雙取代,觀察是否對於抑 制效果有加成作用,但結果顯示並無抑制效果。綜合以上的實驗結果, 說明 CH₃對於抑制效果較無 OCH₃ 的影響大。

74

代號	R	R'	抑制率(%) ^a
WY1203	3-CH ₃	2-OCH ₃	-60 ± 53
WY1204	3-CH ₃	3-OCH ₃	-77 ± 150
WY1209	3-CH ₃	4-OCH ₃	307 ± 28
WY1206	3-CH ₃	2,4-OCH ₃	-13 ± 9
WY1207	3-CH ₃	$2-NO_2$	-53 ± 11
WY1205	3-CH ₃	$3-NO_2$	-35 ± 23
WY1208	3-CH ₃	$4-NO_2$	-24 ± 1
WY1201	3-CH ₃	4-CH ₃	-62 ± 27
WY1210	3-CH ₃	4- F	-58 ± 5
WY1202	3-CH ₃	Н	-47 ± 9

R

a:採用 CL1-0 肺癌細胞株於 50μM 濃度檢測

4.2.3 第三系列

將第一、二系列中,具有抑制效果的取代基應用在此系列(表九), 固定 R 端 3 號位置以 CH₃ 取代,而 R'端 4 號位置(為此系列的吲哚 5 號位置)以 OCH₃ 與 NO₂ 取代,觀察是否具有抑制活性的效果。結果顯示 當 R'端 5 號位置以 NO₂ 取代時,具有抑制效果;若將 R'端 5 號位置替 換成 CH₃、F、H 取代時,均無抑制效果,說明推拉電子基在此系列的結 構上,對於抑制活性的效果並無影響。此外,將 NO₂ 取代改變為 6 號位 置,亦沒有抑制活性的效果,證實以 NO₂ 取代時,必須在 R'端 5 號位 置才具抑制活性。

表九 第三系列衍生物對於 TNF-α 誘發 NF-κB 活性抑制率%

		11	
代號	R	R'	抑制率(%) ^a
WY1403	3-CH ₃	6- NO ₂	-114 ± 18
WY1401	3-CH ₃	Н	-97 ± 9
WY1402	3-CH ₃	5-CH ₃	-474 ± 10
WY1404	3-CH ₃	5-F	-306 ± 0
WY1405	3-CH ₃	5-NO ₂	413 ± 58
WY1406	3-CH ₃	5-OMe	-159 ± 197



📑 a:採用 CL1-0 肺癌細胞株於 50μM 濃度檢測

將一、二、三系列的結果進一步比較,(表十)為綜合三系列於相同 取代基下與抑制活性的關係,從表中可得知當R端皆固定於3號位置以 CH₃取代時,改變 R'端4號位置為推拉電子基(CH₃、F、H),對於抑制 效果並無影響。觀察主體結構與抑制活性的效果,從表中可以歸納出, 當 R'端4號位置為 NO₂取代時(WY1107 與 WY1405),僅有一、三系列 的主體結構中,具有抑制活性效果,此外,當 R'端4號位置為 OCH₃ 取代時(WY1209),卻只有在第二系列的主體結構中有抑制效果,推測不 同結構中以特定取代時,NH上氫鍵的形成為影響抑制活性效果的關鍵, 其中 WY1405 為本實驗的全部衍生物中最具有抑制效果的化合物。

R		\ <u>+</u> ;∕	R		$R \bigwedge$		
R	R'	第一条列	抑制率(%) ^a	第二条列	抑制率(%)。	第三条列	抑制率(%) ^a
3-CH ₃	2-0CH3	WY1104	74 ± 83	WY1203	-60 ± 53	Х	Х
3-CH ₃	3-0CH ₃	WY1108	-108 ± 5	WY1204	-77 ± 150	Х	Х
3-CH ₃	4-0CH ₃	WY1109	- 44 ± 52	WY1209	307 ± 28	WY1406	-159 ± 197
3-CH ₃	$2-NO_2$	WY1105	-41 ± 57	WY1207	- 53 ± 11	Х	Х
3-CH ₃	$3-NO_2$	WY1106	- 9 ± 36	WY1205	-35 ± 23	WY1403	-114 ± 18
3-CH ₃	4-NO ₂	WY1107	76 ± 29	WY1208	-24 ± 1	WY1405	413 ± 58
3-CH ₃	4-CH ₃	WY1103	-113 ± 15	WY1201	-62 ± 27	WY1402	-474 ± 10
3-CH ₃	4-F	WY1116	-45 ± 6	WY1210	-58 ± 5	WY1404	-306 ± 0
3-CH ₃	H	WY1102	-69 ± 22	WY1202	-47 ± 9	WY1401	- 97 ± 9

D)

a: 採用 CL1-0 肺癌細胞株於 50µM 濃度檢測

表十 全系列相同取代基之衍生物對於 TNF-α 誘發 NF-κB 活性抑制率%

第五章 結論與未來展望

本研究於第三系列合成的反應中,發現非預期的副產物,並推測其 可能反應機制;綜合實驗得到的生物活性結果與結構的關係性,得知 IMD-0354 結構上 CF₃ 的取代基,對於抑制活性具重要影響,且當 R'端 3、5 號位置取代為 CF₃, R 端 3 號位置以 CI 為取代基時(WY1117),具 有較佳抑制活性效果。此外從數據中歸納,推測推拉電子基與取代基的 立體障礙對於抑制活性的影響,並無確切的相對關係,其抑制活性效果 為 CI>F>CF₃>Br≧CH₃。主體結構中當 R 端 3 號位置以 CH₃取代,於 一、三系列的結果發現,當 R'端 4 號位置為 NO₂取代時(WY1107 與 WY1405),與第二系列的 R'端 4 號位置為 OCH₃取代時(WY1209),具 有抑制效果,推測不同主體結構以特定取代時,NH 上氫鍵的形成為影 響抑制活性效果的關鍵。

其中 WY1405 為本實驗的全部衍生物中最具有抑制效果的化合物, 未來可在第一、二、三系列上繼續研究, R' 端4號位置(第三系列為5 號位置)以NO2取代對活性的影響,主要固定R' 端4號位置以NO2取代, 替換 R 端的取代為結論中最具影響的 Cl 取代,可證實 R'端4號位置以 NO2取代時,對三種系列與抑制活性關係,此外,可證實 Cl 取代對第二、 三系列是否也對抑制效果具重要影響性,期望研發出較 IMD-0354 有更 佳抑制活性效果的化合物。

參考文獻

1. Katzung 著, B. G.; 張婉雅等編輯, 基礎與臨床藥理學. 合記圖書出版: 臺北市, 2004.

2. Morwick, T.; Berry, A.; Brickwood, J.; Cardozo, M.; Catron, K.; DeTuri, M.;

Emeigh, J.; Homon, C.; Hrapchak, M.; Jacober, S.; Jakes, S.; Kaplita, P.; Kelly,

T.; Ksiazek, J.; Liuzzi, M.; Magolda, R.; Mao, C.; Marshall, D.; McNeil, D.;

Prokopowicz, A. r.; Sarko, C.; Scouten, E.; Sledziona, C.; Sun, S.; Watrous, J.;

Wu, J.; Cywin, C., Evolution of the thienopyridine class of inhibitors of

IkappaB kinase-beta: part I: hit-to-lead strategies. J. Med. Chem. 2006, 49 (10),

2898-2908.

3. 世界衛生組織:

http://www.who.int/mediacentre/factsheets/fs297/en/index.html.

4. Sen, R.; Baltimore, D., Multiple nuclear factors interact with the immunoglobulin enhancer sequences. *Cell* **1986**, *46* (5), 705-716.

Li, X.; Stark, G., NFkappaB-dependent signaling pathways. *Exp. Hematol* 2002, 30 (4), 285-296.

Hayden, M.; Ghosh, S., Signaling to NF-kappaB. *Genes Dev* 2004, 18 (18),
 2195-2224.

7. Zhao-Hui, W.; S, M., Many faces of NF-κB signaling induced by genotoxic stress. *Journal of Molecular Medicine* **2007**, *85*, 1187–1202.

8. Baeuerle, P., IkappaB-NF-kappaB structures: at the interface of inflammation control. *Cell* **1998**, *95* (6), 729-731.

9. Cramer, P.; Müller, C., A firm hand on NFkappaB: structures of the IkappaBalpha-NFkappaB complex. *Structure* **1999**, *7* (1), 1-6.

10. Roshak, A.; Callahan, J.; Blake, S., Small-molecule inhibitors of NF-kappaB for the treatment of inflammatory joint disease. *Curr. Opin. Pharmacol.* 2002, *2* (3), 316-321.

11. Sen, R.; Baltimore, D., Inducibility of kappa immunoglobulin
enhancer-binding protein NF-kappa B by a posttranslational mechanism. *Cell* **1986**, *47* (6), 921-928.

12. Baldwin, A., Control of oncogenesis and cancer therapy resistance by the transcription factor NF-kappaB. *J. Clin. Invest.* **2001**, *107* (3), 241-246.

13. Old, L., Tumor necrosis factor (TNF). Science 1985, 230 (4726), 630-632.

14. Beutler, B.; Cerami, A., Tumor necrosis, cachexia, shock, and inflammation: a common mediator. *Annu. Rev. Biochem.* **1988,** *57*, 505-518.

15. Beutler, B.; Cerami, A., The biology of cachectin/TNF-α primary mediator of the host response. *Annu. Rev. Immunol.* **1989**, *7*, 625-655.

16. Ruddle, N., Tumor necrosis factor (TNF-alpha) and lymphotoxin

(TNF-beta). Curr. Opin. Immunol. 1992, 4 (3), 327-332.

17. Black, R.; Rauch, C.; Kozlosky, C.; Peschon, J.; Slack, J.; Wolfson, M.;
Castner, B.; Stocking, K.; Reddy, P.; Srinivasan, S.; Nelson, N.; Boiani, N.;
Schooley, K.; Gerhart, M.; Davis, R.; Fitzner, J.; Johnson, R.; Paxton, R.;
March, C.; Cerretti, D., A metalloproteinase disintegrin that releases
tumour-necrosis factor-alpha from cells. *Nature* 1997, *385* (6618), 729-733.
18. Magnani, M.; Crinelli, R.; Bianchi, M.; Antonelli, A., The
ubiquitin-dependent proteolytic system and other potential targets for the
modulation of nuclear factor-kB (NF-kB). *Curr. Drug Targets* 2000, *1* (4), 387-399.

Karin, M., How NF-kappaB is activated: the role of the IkappaB kinase
 (IKK) complex. *Oncogene* 1999, *18* (49), 6867-6874.

20. Fontan, E.; Traincard, F.; Levy, S.; Yamaoka, S.; Véron, M.; Agou, F., NEMO oligomerization in the dynamic assembly of the IkappaB kinase core complex. *FEBS J.* **2007**, *274* (10), 2540-2551.

21. Mercurio, F.; Zhu, H.; Murray, B.; Shevchenko, A.; Bennett, B.; Li, J.;

Young, D.; Barbosa, M.; Mann, M.; Manning, A.; Rao, A., IKK-1 and IKK-2: cytokine-activated IkappaB kinases essential for NF-kappaB activation. *Science* **1997**, *278* (5339), 860-866.

22. M., K., The InB kinase (IKK) complex as a critical regulator of immune

responses. International Congress Series 2005, 1285, 97-103.

23. Agou, F.; Traincard, F.; Vinolo, E.; Courtois, G.; Yamaoka, S.; Israël, A.;
Véron, M., The trimerization domain of NEMO is composed of the interacting
C-terminal CC2 and LZ coiled-coil subdomains. *J. Biol. Chem.* 2004, *279* (27),
27861-27869.

24. Delhase, M.; Hayakawa, M.; Chen, Y.; Karin, M., Positive and negative regulation of IkappaB kinase activity through IKKbeta subunit phosphorylation. *Science* **1999**, *284* (5412), 309-313.

25. Celotti, E.; Ferrarini, R.; Zironi, R.; Conte, L., Resveratrol content of some wines obtained from dried Valpolicella grapes: Recioto and Amarone. *J. Chromatogr. A.* **1996,** *730* (1-2), 47-52.

26. Heynekamp, J.; Weber, W.; Hunsaker, L.; Gonzales, A.; Orlando, R.; Deck,
L.; Jagt, D., Substituted trans-stilbenes, including analogues of the natural
product resveratrol, inhibit the human tumor necrosis factor alpha-induced
activation of transcription factor nuclear factor kappaB. *J. Med. Chem.* 2006, *49*(24), 7182-7189.

27. Goldman, M.; Ransone, L.; Anderson, D.; Gaarde, W.; Suto, M.; Sullivan,R.; Shorthouse, R.; Morikawa, M.; Morris, R., SP100030 is a novelT-cell-specific transcription factor inhibitor that possesses immunosuppressive

activity in vivo. Transplant Proc. 1996, 28 (6), 3106-3109.

28. Sullivan, R.; Bigam, C.; Erdman, P.; Palanki, M.; Anderson, D.; Goldman, M.; Ransone, L.; Suto, M., 2-Chloro-4-(trifluoromethyl)pyrimidine-5-N-(3',5'-bis(trifluoromethyl)phenyl) -carboxamide: a potent inhibitor of NF-kappa B-and AP-1-mediated gene expression identified using solution-phase combinatorial chemistry. *J.Med. Chem.* **1998**, *41* (4), 413-419.

29. Palanki, M.; Erdman, P.; Gayo-Fung, L.; Shevlin, G.; Sullivan, R.;

Goldman, M.; Ransone, L.; Bennett, B.; Manning, A.; Suto, M., Inhibitors of NF-kappaB and AP-1 gene expression: SAR studies on the pyrimidine portion of 2-chloro-4-trifluoromethylpyrimidine-5-[N-(3', 5'-bis(trifluoromethyl) -phenyl)carboxamide]. *J. Med. Chem.* **2000**, *43* (21), 3995-4004.

30. Kim, B.; Reddy, A.; Lee, K.; Chung, E.; Cho, S.; Lee, H.; Min, K.; Kim, Y., Inhibitory mechanism of chroman compound on LPS-induced nitric oxide production and nuclear factor-kappaB activation. *Biochem. Biophys. Res. Commun.* **2004**, *325* (1), 223-228.

31. Kwak, J.; Kim, B.; Jung, J.; Kim, Y.; Cho, J.; Lee, H., Structure-activity relationships of 6-hydroxy-7-methoxychroman-2-carboxylic acid
N-(substituted)phenylamides as inhibitors of nuclear factor-kappaB activation. *Arch. Pharm. Res.* 2007, *30* (10), 1210-1215.

32. Kwak, J.; Won, S.; Kim, T.; Roh, E.; Kang, H.; Lee, H.; Jung, J.; Hwang, B.;
Kim, Y.; Cho, J.; Lee, H., Synthesis of chroman-2-carboxylic acid
N-(substituted)phenylamides and their inhibitory effect on nuclear
factor-kappaB (NF-kappaB) activation. *Arch. Pharm. Res.* 2008, *31* (2),
133-141.

33. Tsvetkova, B.; Tencheva, J.; Peikov, P., Esterification of

7-theophyllineacetic acid with diethylene glycol monomethyl ether. Acta.

Pharm. 2006, 56 (2), 251-257.

34. Horner, L.; Hoffmann, H.; Wippel, H. G., Phosphororganische
Verbindungen, XII. Phosphinoxyde als Olefinierungsreagenzien. *Chemische Berichte* 1958, 91 (1), 61-63.

35. Wadsworth, W. S.; Emmons, W. D., The Utility of Phosphonate Carbanions in Olefin Synthesis. *Journal of the American Chemical Society* **1961**, *83* (7), 1733-1738.

36. Olaf Larsen Rolf, A. G., kinetic study of the Horner reaction. I. *Phosphorus and Sulfur and the Related Elements* **1983**, *15* (2), 219-228.

37. Olaf Larsen Rolf, A. G., The effect of the phisphortl substituents on the stereochemistry of the Horner reaction. *Phosphorus, Sulfur, and Silicon and the Related Elements* **1983**, *16* (3), 339 – 344.

38. Boutagy, J.; Thomas, R., Olefin synthesis with organic phosphonate
carbanions. *Chemical Reviews (Washington, DC, United States)* 1974, 74 (1).
39. Ling, W.; Baojiao, G.; Shiwei, W., Preparation of Quaternary

Phosphonium-Type Triphase Catalysts and Relationship between Chemical Structure and Phase Transfer Catalytic Activity. *Chinese Journal of Catalysis* **2010,** *31* (1), 112-119.

40. Liu, F.; Ma, D., Assembly of conjugated enynes and substituted indoles via
CuI/amino acid-catalyzed coupling of 1-alkynes with vinyl iodides and
2-bromotrifluoroacetanilides. *J. Org. Chem.* 2007, 72 (13), 4844-4850.

41. Cai, L.; Cuevas, J.; Temme, S.; Herman, M.; Dagostin, C.; Widdowson, D.;
Innis, R.; Pike, V., Synthesis and structure-affinity relationships of new
4-(6-iodo-H-imidazo[1,2-a]pyridin-2-yl)-N-dimethylbenzeneamine derivatives
as ligands for human beta-amyloid plaques. *J .Med. Chem.* 2007, *50* (19),
4746-4758.

42. Kenkichi, S.; Yasuo, T.; Nobue, H., A convenient synthesis of acetylenes: catalytic substitutions of acetylenic hydrogen with bromoalkenes, iodoarenes and bromopyridines. *Tetrahedron Letters* **1975**, *16* (50), 4467-6670.

43. 黄志遠, 苯甲醯胺苯及吲哚化合物的合成與抑制 NF-κB 之結構活性關 係探討. *東海大學碩士論文* 2010.







圖譜 2 2-hydroxy-N-(2-hydroxyphenyl)benzamide(WY1101)碳譜圖







圖譜 4 3-methyl-N-phenylbenzamide(WY1102) 氫譜圖



圖譜 5 3-methyl-N-phenylbenzamide(WY1102)碳譜圖



l

圖譜 6 3-methyl-N-phenylbenzamide(WY1102)質譜圖


圖譜 7 3-methyl-N-p-tolylbenzamide(WY1103) 氫譜圖



圖譜 8 3-methyl-N-p-tolylbenzamide(WY1103)碳譜圖



圖譜 9 3-methyl-N-p-tolylbenzamide(WY1103)質譜圖



圖譜 10 N-(2-methoxyphenyl)-3-methylbenzamide(WY1104) 氫譜圖



圖譜 11 N-(2-methoxyphenyl)-3-methylbenzamide(WY1104)碳譜圖



l





圖譜 13 3-methyl-N-(2-nitrophenyl)benzamide(WY1105) 氫譜圖



圖譜 14 3-methyl-N-(2-nitrophenyl)benzamide(WY1105)碳譜圖







圖譜 16 3-methyl-N-(3-nitrophenyl)benzamide(WY1106) 氫譜圖



圖譜 17 3-methyl-N-(3-nitrophenyl)benzamide(WY1106)碳譜圖











圖譜 20 3-methyl-N-(4-nitrophenyl)benzamide(WY1107)碳譜圖



圖譜 21 3-methyl-N-(4-nitrophenyl)benzamide(WY1107)質譜圖



圖譜 22 N-(3-methoxyphenyl)-3-methylbenzamide(WY1108) 氫譜圖



圖譜 23 N-(3-methoxyphenyl)-3-methylbenzamide(WY1108)碳譜圖



l

圖 譜 24 N-(3-methoxyphenyl)-3-methylbenzamide(WY1108) 質 譜 圖







圖譜 26 N-(4-methoxyphenyl)-3-methylbenzamide(WY1109)碳譜圖



圖譜 27 N-(4-methoxyphenyl)-3-methylbenzamide(WY1109)質譜圖







圖譜 29 N-(2,4-dimethoxyphenyl)-3-methylbenzamide(WY1110)碳譜圖



I









圖譜 32 N-(2,5-dimethoxyphenyl)-3-methylbenzamide(WY1111)碳譜圖



l

圖譜 33 N-(2,5-dimethoxyphenyl)-3-methylbenzamide(WY1111)質譜圖



圖譜 34 N-(3,4-dimethoxyphenyl)-3-methylbenzamide(WY1112) 氫譜圖



圖譜 35 N-(3,4-dimethoxyphenyl)-3-methylbenzamide(WY1112)碳譜圖







圖譜 37 3-methyl-N-(3,4,5-trimethoxyphenyl)benzamide(WY1113) 氫譜圖



圖譜 38 3-methyl-N-(3,4,5-trimethoxyphenyl)benzamide(WY1113)碳譜圖



\





圖譜 40 N-(4,5-dimethoxy-2-methylphenyl)-3-methylbenzamide(WY1114) 氫譜圖



圖譜 41 N-(4,5-dimethoxy-2-methylphenyl)-3-methylbenzamide(WY1114)碳譜圖










圖譜 44 N-(4-chloro-2-methoxy-5-methylphenyl)-3-methylbenzamide(WY1115)碳譜圖



l

圖 譜 45 N-(4-chloro-2-methoxy-5-methylphenyl)-3-methylbenzamide(WY1115) 質 譜 圖



圖譜 46 N-(4-fluorophenyl)-3-methylbenzamide(WY1116) 氫譜圖



圖譜 47 N-(4-fluorophenyl)-3-methylbenzamide(WY1116)碳譜圖



Į

圖譜 48 N-(4-fluorophenyl)-3-methylbenzamide(WY1116)質譜圖



圖譜 49 N-(3,5-bis(trifluoromethyl)phenyl)-3-chlorobenzamide(WY1117) 氫譜圖



圖譜 50 N-(3,5-bis(trifluoromethyl)phenyl)-3-chlorobenzamide(WY1117)碳譜圖



圖譜 51 N-(3,5-bis(trifluoromethyl)phenyl)-3-chlorobenzamide(WY1117)質譜圖



圖譜 52 3-chloro-N-(2-hydroxyphenyl)benzamide(WY1118) 氫譜圖



圖譜 53 3-chloro-N-(2-hydroxyphenyl)benzamide(WY1118)碳譜圖







圖譜 55 3-chloro-N-(3-(trifluoromethyl)phenyl)benzamide(WY1119) 氫譜圖



圖譜 56 3-chloro-N-(3-(trifluoromethyl)phenyl)benzamide(WY1119)碳譜圖



圖譜 57 3-chloro-N-(3-(trifluoromethyl)phenyl)benzamide(WY1119)質譜圖



圖譜 58 N-(3,5-bis(trifluoromethyl)phenyl)-3-fluorobenzamide(WY1120) 氫譜圖



圖譜 59 N-(3,5-bis(trifluoromethyl)phenyl)-3-fluorobenzamide(WY1120)碳譜圖











圖譜 62 N-(3,5-bis(trifluoromethyl)phenyl)-3-methylbenzamide(WY1121)碳譜圖



 \setminus





圖譜 64 N-(3,5-bis(trifluoromethyl)phenyl)-3-(trifluoromethyl)benzamide(WY1122) 氫譜圖











圖譜 67 N-(3,5-bis(trifluoromethyl)phenyl)-3-bromobenzamide(WY1123) 氫譜圖



圖譜 68 N-(3,5-bis(trifluoromethyl)phenyl)-3-bromobenzamide(WY1123)碳譜圖







圖譜 70 3-chloro-N-(4-chlorophenyl)benzamide(WY1124) 氫譜圖



圖譜 71 3-chloro-N-(4-chlorophenyl)benzamide(WY1124)碳譜圖







圖譜 73 (E)-1-methyl-3-(4-methylstyryl)benzene(WY1201) 氫譜圖



圖譜 74 (E)-1-methyl-3-(4-methylstyryl)benzene(WY1201)碳譜圖



圖 譜 75 (E)-1-methyl-3-(4-methylstyryl)benzene(WY1201) 質 譜 圖



圖譜 76 (E)-1-methyl-3-styrylbenzene(WY1202) 氫譜圖



圖譜 77 (E)-1-methyl-3-styrylbenzene(WY1202)碳譜圖



I

圖譜 78 (E)-1-methyl-3-styrylbenzene(WY1202)質譜圖






圖譜 80 (E)-1-methoxy-2-(3-methylstyryl)benzene(WY1203)碳譜圖











圖譜 83 (E)-1-methoxy-3-(3-methylstyryl)benzene(WY1204)碳譜圖



ĺ

圖 譜 84 (E)-1-methoxy-3-(3-methylstyryl)benzene(WY1204) 質 譜 圖



圖譜 85 (E)-1-methyl-3-(3-nitrostyryl)benzene(WY1205) 氫譜圖



圖譜 86 (E)-1-methyl-3-(3-nitrostyryl)benzene(WY1205)碳譜圖



ĺ

圖譜 87 (E)-1-methyl-3-(3-nitrostyryl)benzene(WY1205)質譜圖



圖譜 88 (E)-2,4-dimethoxy-1-(3-methylstyryl)benzene(WY1206) 氫譜圖



圖譜 89 (E)-2,4-dimethoxy-1-(3-methylstyryl)benzene(WY1206)碳譜圖







圖譜 91 (E)-1-(3-methylstyryl)-2-nitrobenzene(WY1207) 氫譜圖



圖譜 92 (E)-1-(3-methylstyryl)-2-nitrobenzene(WY1207)碳譜圖



 $\left(\right)$

圖譜 93 (E)-1-(3-methylstyryl)-2-nitrobenzene(WY1207)質譜圖



圖譜 94 (E)-1-methyl-3-(4-nitrostyryl)benzene(WY1208) 氫譜圖



圖譜 95 (E)-1-methyl-3-(4-nitrostyryl)benzene(WY1208)碳譜圖







圖譜 97 (E)-1-(4-methoxystyryl)-3-methylbenzene(WY1209) 氫譜圖



圖譜 98 (E)-1-(4-methoxystyryl)-3-methylbenzene(WY1209)碳譜圖



圖譜 99 (E)-1-(4-methoxystyryl)-3-methylbenzene(WY1209)質譜圖



圖譜 100 (E)-1-(4-fluorostyryl)-3-methylbenzene(WY1210) 氫譜圖



圖譜 101 (E)-1-(4-fluorostyryl)-3-methylbenzene(WY1210)碳譜圖



l



188



圖譜 103 2-m-tolyl-1H-indole(WY1401) 氫譜圖



圖譜 104 2-m-tolyl-1H-indole(WY1401)碳譜圖



圖譜 105 2-m-tolyl-1H-indole(WY1401)質譜圖



圖譜 106 5-methyl-2-m-tolyl-1H-indole(WY1402) 氫譜圖



圖譜 107 5-methyl-2-m-tolyl-1H-indole(WY1402)碳譜圖



圖譜 108 5-methyl-2-m-tolyl-1H-indole(WY1402)質譜圖



圖譜 109 6-nitro-2-m-tolyl-1H-indole(WY1403) 氫譜圖



圖譜 110 6-nitro-2-m-tolyl-1H-indole(WY1403)碳譜圖



Į

圖譜 111 6-nitro-2-m-tolyl-1H-indole(WY1403)質譜圖



圖譜 112 5-fluoro-2-m-tolyl-1H-indole(WY1404) 氫譜圖



圖譜 113 5-fluoro-2-m-tolyl-1H-indole(WY1404)碳譜圖



圖譜 114 5-fluoro-2-*m*-tolyl-1H-indole(WY1404)質譜圖


圖譜 115 5-nitro-2-m-tolyl-1H-indole(WY1405) 氫譜圖



圖譜 116 5-nitro-2-m-tolyl-1H-indole(WY1405)碳譜圖



圖譜 117 5-nitro-2-m-tolyl-1H-indole(WY1405)質譜圖



圖譜 118 5-methoxy-2-m-tolyl-1H-indole(WY1406) 氫譜圖



圖譜 119 5-methoxy-2-m-tolyl-1H-indole(WY1406)碳譜圖

205



圖譜 120 5-methoxy-2-m-tolyl-1H-indole(WY1406)質譜圖

206



圖譜 121 N-(2-bromophenyl)-2,2,2-trifluoroacetamide 氫譜圖







圖譜 123 N-(2-bromo-5-nitrophenyl)-2,2,2-trifluoroacetamide 氫譜圖







圖譜 125 2-bromo-4-nitroaniline 氫譜圖







圖譜 127 5-methoxy-2-nitrobenzaldehyde 氫譜圖







圖譜 129 2-(2,2-dibromovinyl)-4-methoxyaniline 氫譜圖



圖譜 130 *m*-tolylboronic acid 氫譜圖







圖 譜 132 N-(2-(1,4-dim-tolylbut-1-en-3-yn-2-yl)-4-methylphenyl)-2,2,2

-trifluoroacetamide 氫譜圖



圖 譜 133 N-(2-(1,4-dim-tolylbut-1-en-3-yn-2-yl)-4-fluorophenyl)-2,2,2-

trifluoroacetamide 氫譜