

從天然物抓取微量抗病毒及 抗癌藥物的分子工具之研究

作者1:莊智翔

作者2:翁瑋廷

指導老師:羅禮強教授

指導老師:曹淇峰老師



實驗動機

• 主要純化已被

• 改變以往的純

• 更有效率的抓



類衍生物

物

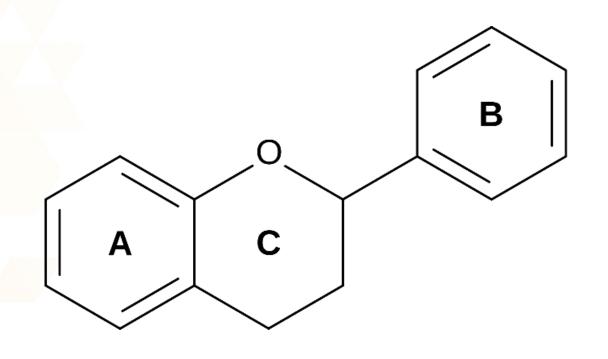
舉例

Εύρηκα

• 兒茶素(黃酮類化合物)含有鄰苯二酚之結構

Εύρηκα

許多黃酮類化合物含有此類結構,且可能對人體具有藥效

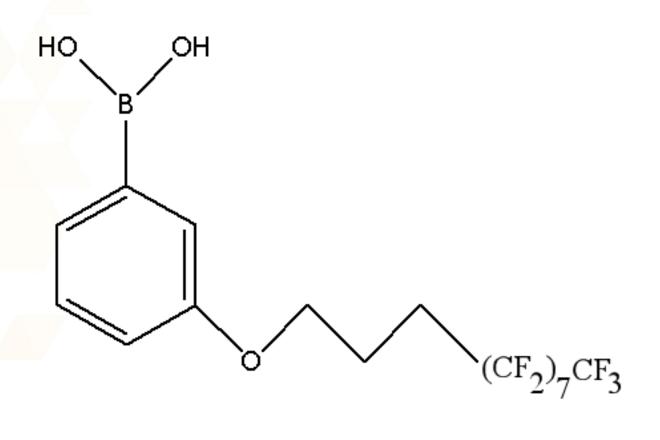


實驗原理

Evonka

用硼酸類與鄰苯二酚類衍生物結合成五元環,再利用分子工具上 氟鍊的特性,將其分離萃取出來

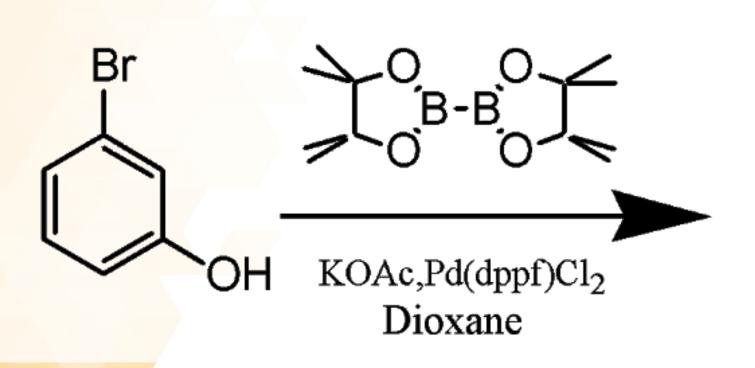
目標工具分子

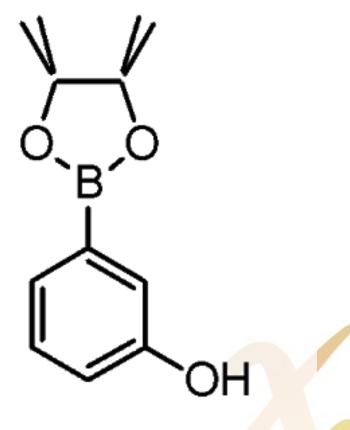


過程

Br
$$O_B - O_B - O$$

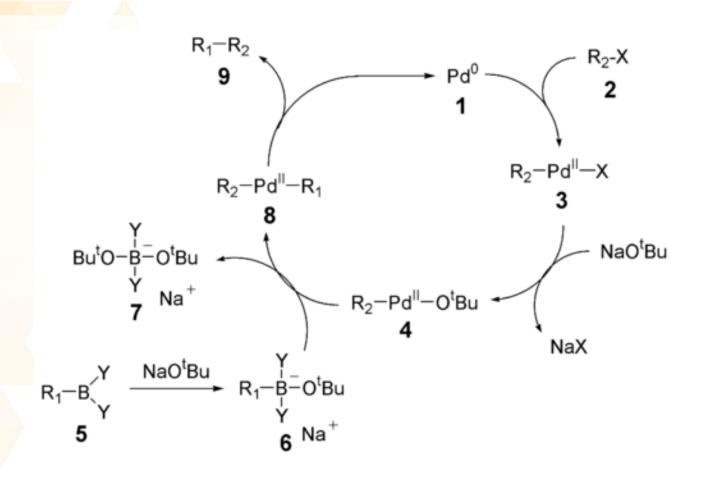
步驟一





鈴木反應-硼化





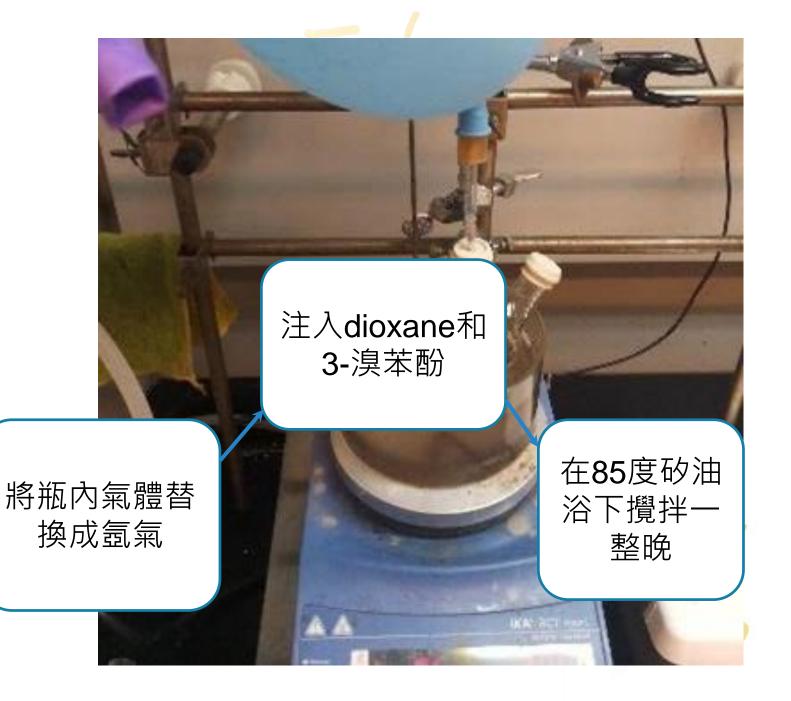
材料



Reagent	分子量	d	當量
3-Bromophenol	173.01		1
KOAC	98.15	1.57g/cm ³	3
Bis(pinacolato)dib	253.94		1.2
Pd(dppf)Cl ₂	731.7		0.1
dioxane	88.1051	1.034g/cm ³	

實驗步驟

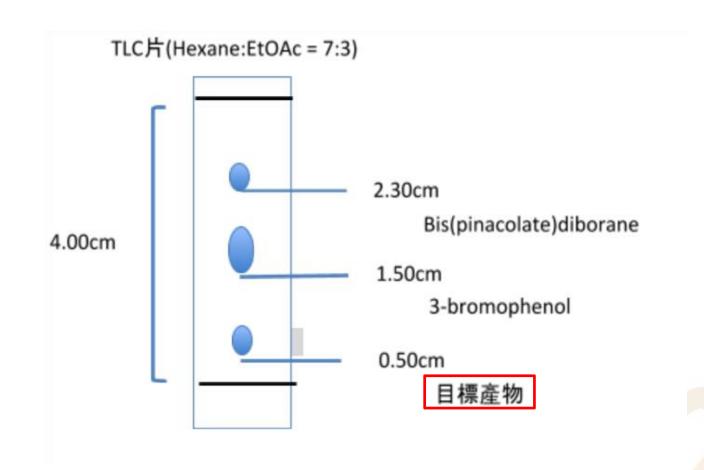
將KOAc, Bis(pinacolate)diborane, Pd(dppf)Cl2加入雙頸燒 瓶



第二天

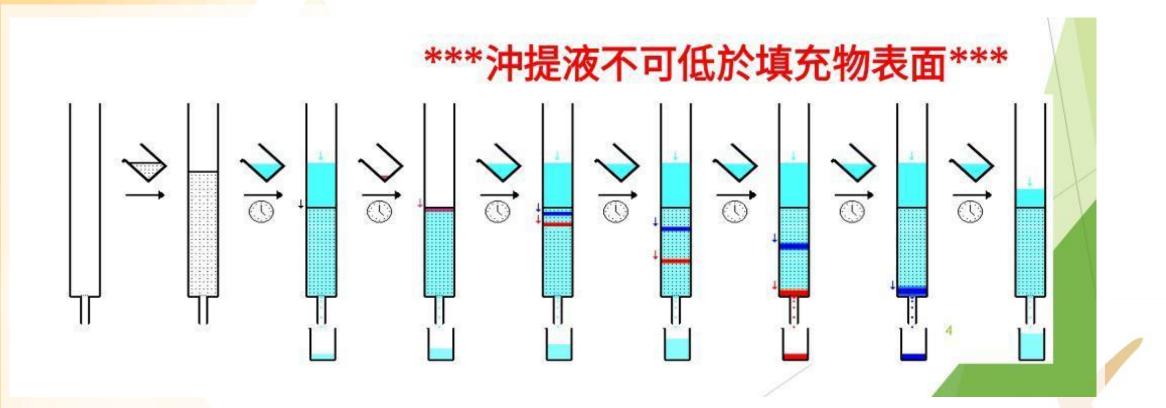
- 1. 過濾
- 2. TLC片
- 3. 抽乾溶液
- 4. 管柱層析



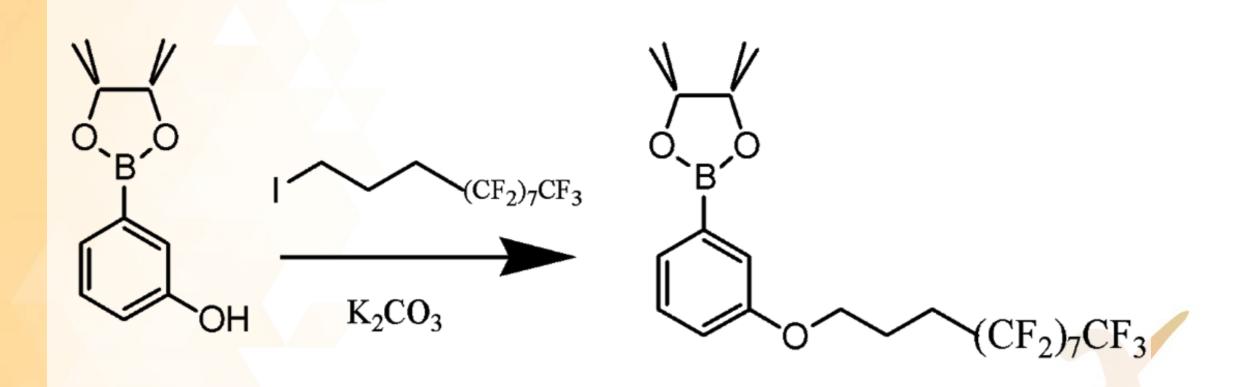


管柱層析





步驟二



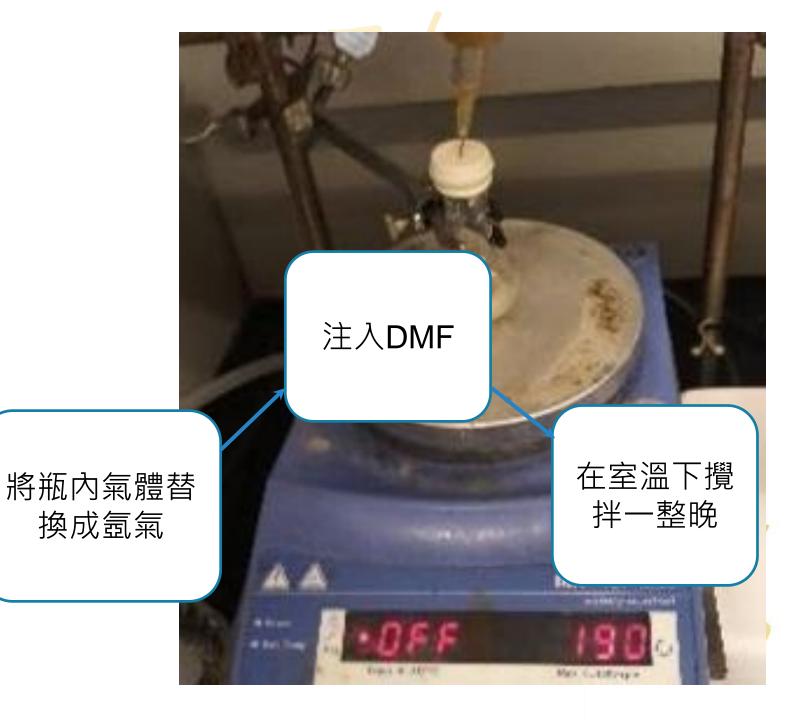
材料



Reagent	分子量	d	當量
反應1.產物	220.076		1
3- (perfluorooctyl)propyl iodide	588.046		1
K2CO3	138.2055		6
DMF	73.09	0.944	

實驗步驟

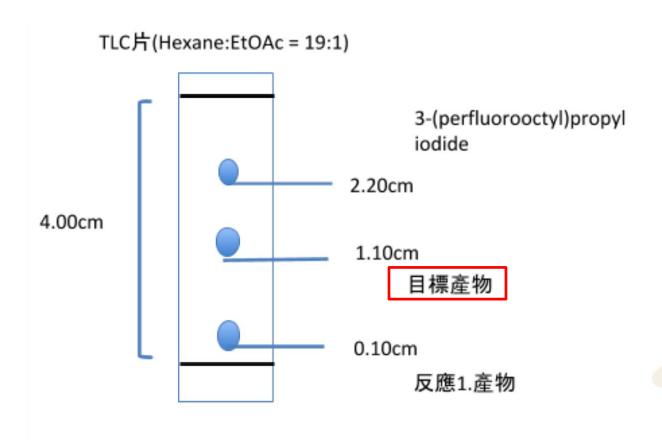
將反應1.之產物,氟鍊, K_2CO_3 加入一圓底瓶



第二天

- 1. TLC片
- 2. 抽乾溶液
- 3. 管柱層析





步驟三

材料



Reagent	分子量	d	當量
反應2.產物	680		1
KHF ₂	78.103	2.37g/cm ³	3
MeOH	32.04	0.7918g/cm ³	

實驗步驟

Εύρηκα

將KHF₂加入 一圓底瓶

> 將瓶內氣體替 換成氬氣

將反應2.產物溶於 MeOH,並加入 圓底瓶內

> 在室溫下, 避光且攪拌 2小時

目前進度

- 第三步實驗進行中...
- 等待肺炎疫情結束,再去實驗室繼續完成

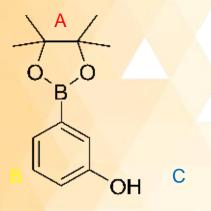
Εύρηκα

實驗結果



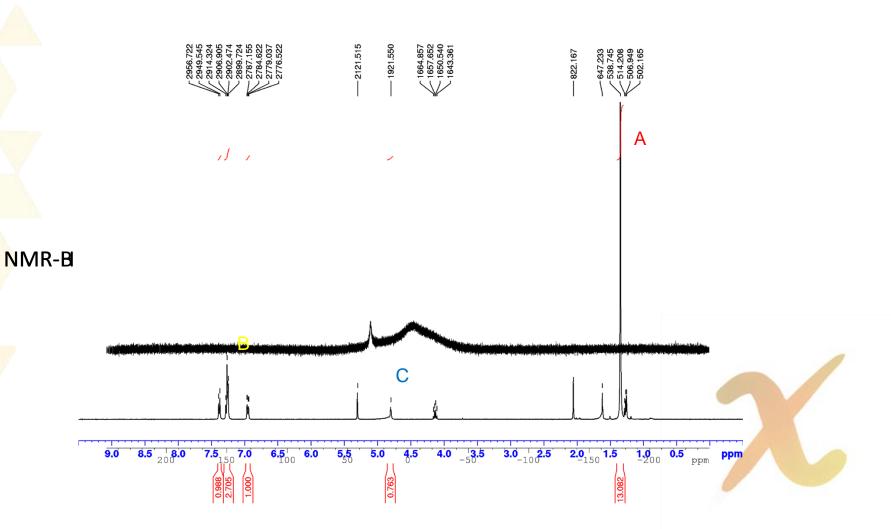
反應1.結果





產率約50%~70%





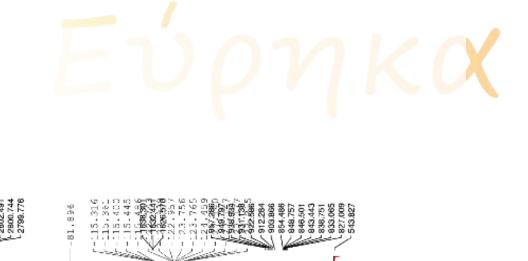
反應2.結果

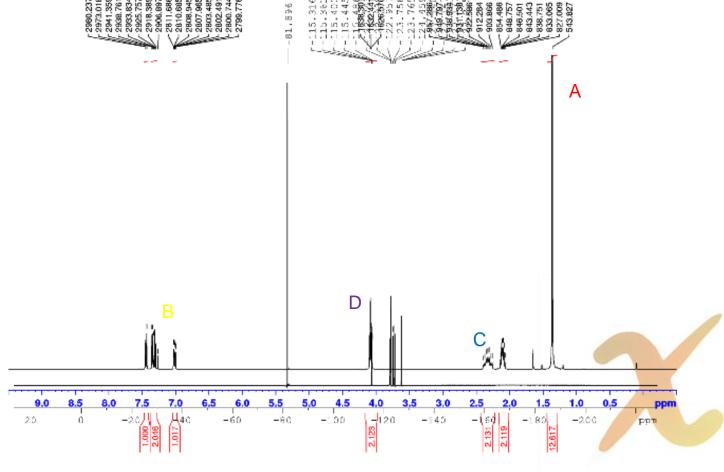


產率30%~60%



NMR-H





結論

- 前兩步驟成功合成出目標產物
- 更進一步的嘗試中,先利用水萃取將其他鹽類去除,發現在產率上也沒有明顯的變化,證實了頻哪醇(pinacol)保護下的反應物不會因為水或氫氧根而大量分解
- 產率仍主要受實驗技術影響,因此有較大浮動

未來要做的事

- 完成分子工具
- 嘗試分子工具是否與鄰苯二酚反應
- 再嘗試從天然物中純化鄰苯二酚衍生物
- 比較此種方式與原本純化方式的優劣

感謝

- 羅禮強教授
- 曹淇峰老師
- 指導我們做實驗的鍾博任、江柏俞學長
- 在背後支持我們的父母
- 225,226的同學們

Εύρηκα

感謝聆聽!

