■ N1O4-OB4 的合成 第二次

参考文献: Johnson 1980 (main) & Dhainaut 2013

所需试剂列表

丁二酰氯 干燥三乙胺 除水除氧二氯甲烷

■ 反应物 MSDS

N1O4	219.281	
自制		
丁二酰氯	154.98	mp16 bp190 d1.407 水解
543-20-4		高毒 小腹 LDL0=62.5
三乙胺	101.19	mp-115 bp90 d0.728 水 112g/L
121-44-8		中毒 大鼠 460 小鼠 546
二氯甲烷	84.93	mp-97 bp40 d1.325 水中 20g/L
75-09-2		中毒,人经口 20-50mL 轻度中毒,100mL 致死,2.9g/m³眩晕

■ 参考投料

物质	分子量	投料量	mmol	eq	注意事项
N1O4	219.281	2 g	9.121	2	
丁二酰氯	154.98	0.7067 g	4.560	1	mp16, 高毒 ,戴防毒面具操作
干燥三乙胺	101.19	1.154 g	11.4	2.5	bp90 d0.728
干燥二氯甲烷	-	50 mL	-	-	

■ 实际投料

物质	分子量	投料量	mmol	eq	参考
N1O4	219.281				2 g
丁二酰氯	154.98				0.7067 g(可略多)
干燥三乙胺	101.19				1.154 g
干燥二氯甲烷	-				50 mL

■ 操作步骤

1. 药品除水除氧

三乙胺: 提前一天加硫酸钠或分子筛。

二氯: 250mL 锥瓶中加入 100mL 二氯, 加硫酸钠干燥, 使用前抽充除氧。

2. 向 100mL 三口瓶中加入 2 g N1O4、1.154 g 三乙胺、和 30mL 处理过的二氯甲烷。

3. 在 50mL 锥形瓶中称取 0.7067 g 丁二酰氯,【<u>注意有毒蒸气!</u>】加入 25~30mL 处理过的二氯溶解,倒入 滴液漏斗,密封好装置。

小心抽充三次,除去两部分溶液中的氧气。【防止变色的关键是避氧。】

4. 冰浴下,将酰氯缓慢滴入 N1O4 中。

【如果酰氯过量,则滴的越慢产率越高,保持酰氯低浓度来保证 1:2 反应。】

- 5. 室温下反应 4h, TLC 监测原料转化情况。
- 6. 反应结束后,用 20mL 水×1, 20mL 食盐水×1 洗涤。 【水洗次数过多可能损失产物】
- 7. 二氯溶液干燥, 旋蒸, 得到粗产品。 根据 TLC 情况决定是否过柱。
- 8. 柱层析分离:

洗脱剂 DCM/MeOH=20:1 -> 15:1 -> 10:1

展开剂 10:1。

Preparation of the Diamides (6a-h).—The appropriate dicarboxylic acid dichloride (1 mol equiv.) and triethyl-

amine (2 mol equiv.) were added to a solution of the azacrown ether, (1c) or (1d) (2 mol equiv.) in dichloromethane (50—100 ml). The solution was stirred for at least 1.5 h, washed with water (2 \times 50 ml), and dried (MgSO₄). Evaporation gave the crude diamide (6) which was purified by

column chromatography (Al₂O₃). Details of these preparations are given in Table 1 and the characterisation of the products is summarised in Table 2.

Amine (1)	Diacid chloride CICO[CH ₂] _n COCl	Triethylamine	Reaction time		
(amount/g)	n (amount/g)	g	h	Product (6)	Yield (%)
(1c) (1.00)	2 (0.354)	0.461	4	(6a)	83