

3,5-双(*N*-2,3-二羟丙基)乙酰胺基-*N*-(2-羟乙基)-2,4,6-三碘苯甲酰胺的合成

邹 霖 罗世能 谢敏浩 刘娅灵 何拥军(无锡 214063 江苏省原子医学研究所,核医学国家重点实验室)

摘要 报道了新型非离子型X-CT造影剂[3,5-双(*N*-2,3-二羟丙基)乙酰胺基-*N*-(2-羟乙基)-2,4,6-三碘苯甲酰胺]的化学合成。该化合物以苯甲酸为原料,经硝化、酯化、酰胺化、还原、碘化、酰化、烷基化等制备而成。产物经元素分析、红外光谱、核磁共振谱等测定,与结构完全一致。

关键词 CT造影剂;苯甲酰胺;合成

Synthesis of 3,5-bis[acetyl(2,3-dihydroxypropyl) amino]-*N*-(2-hydroxyethyl)-2,4,6-triiodo-benzamide

Zhou Pei (Zhou P), Luo Shineng (Luo SN), Xie Minghao (Xie MH), et al (Jiangsu Institute of Nuclear Medicine, State Key Laboratory of Nuclear Medicine, Wuxi 214063)

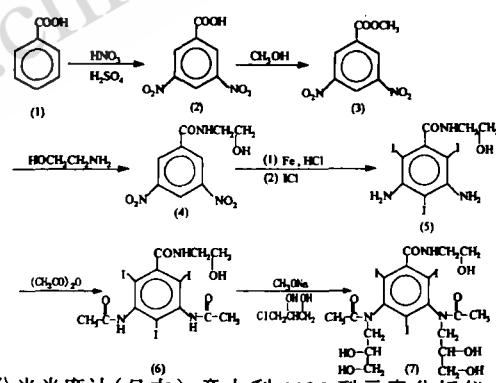
ABSTRACT The synthesis of novel non-ionic X-CT contrast medium [3,5-bis(acetyl(2,3-dihydroxypropyl) amino)-*N*-(2-hydroxyethyl)-2,4,6-triiodo-benzamide] is reported. This compound was synthesized through nitration, esterification, amidation, reduction, iodization, acetylation, alkylation using 3,5-dinitrobenzoic acid as material. Element analysis, IR and ¹H NMR of synthetic product were conformable to the chemical structure of 3,5-bis(acetyl(2,3-dihydroxypropyl) amino)-*N*-(2-hydroxyethyl)-2,4,6-triiodo-benzamide.

KEY WORDS CT contrast medium, benzamide, synthesis

非离子型X-CT造影剂有水溶性大、粘度小、渗透压低等优点,在临床应用中造影密度高、毒性低、耐受性好^[1],正逐步取代离子型造影剂。目前临幊上使用的非离子型X-CT造影剂,主要有碘海醇、优维显、碘帕醇等,完全依赖进口。因而这些非离子型造影剂价格昂贵,难以普及使用。我们根据国产离子型X-CT造影剂泛影酸^[2]的结构和非离子型X-CT造影剂碘海醇^[3]的结构设计合成了一种非离子型X-CT造影剂——3,5-双(*N*-2,3-二羟丙基)乙酰胺基-*N*-(2-羟乙基)-2,4,6-三碘苯甲酰胺。与泛影酸相比,该化合物分子中有5个羟基,增加了水溶性,且将一般造影剂中的苯环1位的羧基改成酰胺等,使整个分子成为非离子型化合物。与其它非离子型X-CT造影剂相比,成本低、合成路线短、收率高等。合成反应路线见附图。

1 仪器和试剂

Yanadimot^o熔点仪(日本);Hitachi270-30型红外



分光光度计(日本);意大利1106型元素分析仪;Fx-90Q型核磁共振仪。

苯甲酸(化学纯,上海试剂一厂);一氯化碘(化学纯,锡山市欧达助剂厂)。

2 实验操作

2.1 3,5-二硝基苯甲酸(2)的制备:在浓硫酸(120ml)中加入苯甲酸(24.4g,0.2mol),搅拌下滴加比重为1.54的发烟硝酸(60ml),滴加完毕,升温至80℃,反应60h

后,升温至130℃,反应5h。放置候冷,倒入300g碎冰和300ml水中,抽滤分出晶体。用水洗至无硫酸根,用50%乙醇浸洗一次。滤干,烘干得化合物(2)(32g,75%),熔点205~207℃,(文献^[4]205~207℃)。

2.2 3,5-二硝基苯甲酸甲酯(3)的制备:在500ml反应烧瓶中加入化合物(2)(63.6,0.3mol),甲醇(240ml),搅拌溶解后加入浓硫酸(10ml),回流24h。冷却,于冰箱内放置12h,过滤,用甲醇重结晶,得化合物(3)(41g,60.5%),熔点107~109℃(文献^[4]107~109℃)。

2.3 3,5-二硝基-N-(2-羟乙基)苯甲酰胺(4)的制备:在500ml反应烧瓶中加入化合物(3)(45.2g,0.2mol)、乙醇胺(13g,0.21mol)和甲醇(200ml)回流搅拌60h。冷却,于冰箱内放置12h,析出固体,用甲醇重结晶,得化合物(4)(43g,84%),熔点142~144℃。元素分析C₉H₉N₃O₆,实测值%:C42.54,H3.69,N16.66;计算值%:C42.35,H3.53,N16.47。

2.4 3,5-二氨基-N-(2-羟乙基)-2,4,6-三碘苯甲酰胺(5)的制备:在500ml反应烧瓶中加入化合物(4)(17g,0.04mol)和水(340ml),搅拌溶解,加热至65℃,加入盐酸(6ml),分批加入还原铁粉(34g,0.6mol),温度升至80℃,继续搅拌1h。趁热过滤,滤饼用热水(15ml×3)洗涤。合并滤液,调pH至1,冷至15℃,在搅拌下滴加一氯化碘(23g,0.14mol),在20℃反应1h,析出固体,过滤,水洗,用50%乙醇浸泡,过滤,干燥得化合物(5)(34g,88%),熔点:177~179℃。元素分析C₉H₁₀I₃N₃O₂,实测值%:C18.60,H1.74,N7.29;计算值%:C18.87,H1.76,N7.33。IR_v(KBr,cm⁻¹):3290,1062(OH);3410(NH₂);2850(CH₂);1610,1570(苯环羰基)。

2.5 3,5-二乙酰胺基-N-(2-羟乙基)-2,4,6-三碘苯甲酰胺(6)的制备:在250ml反应烧瓶中加入化合物(5)(11g,0.019mol)和乙酸酐(80g),搅拌溶解,加入浓硫酸(2ml)。升温至80℃,反应3h。减压蒸除乙酸

酐。残留物用100ml甲醇溶解,于搅拌下滴加NaOH(10N)溶液,30℃搅拌24h。蒸干溶剂,水洗至pH值为7,干燥,得化合物(6)(9g,71.5%),熔点:163~165℃。元素分析C₁₃H₁₄I₃N₃O₄,实测值%:C23.49,H2.13,N6.12;计算值%:C23.74,H2.13,N6.39。IR_v℃:(kBr,cm⁻¹):3200,1050(OH);2990(C-H);1643,1517(苯环羰基)。

2.6 3,5-双(N-2,3-二羟丙基)乙酰胺基-N-(2-羟乙基)-2,4,6-三碘苯甲酰胺(7)的制备:将化合物(6)(13.3g,0.02mol)溶于丙二醇(80ml),在搅拌下加入50%甲醇钠溶液(6.5g,0.06mol)和3-氯-1,2-丙二醇(6.6g,0.06mol)。升温至30℃,反应60h,至薄层色谱表明反应完全,展开剂:氯仿-甲醇(7:3)。减压蒸除丙二醇后,残留物溶于50ml甲醇中,滤除不溶物,加水100ml,用732阳离子交换树脂和717阴离子交换树脂除去溶液中的阳离子和阴离子,减压除去溶剂。残留物在乙醚中研磨,得白色固体。干燥得化合物(7)(8.2g,44.7%),熔点(155~165℃)。元素分析C₁₉H₂₆I₃N₃O₈,实测值%:C28.12,H3.25,N5.22;计算值%:C27.74,H3.52,N4.98。IR_v(kBr,cm⁻¹):3210,1040(OH);2950,2900(C-H);1650,1562(苯环羰基)。¹HNMR(DMSO-d₆)δ(ppm):2.0(6H,s,CH₃),3.1~3.7(12H,m,6×CH₂),4.6~4.8(2H,m,2×CH),6.7(5H,s,5×OH),9.8~10.2(H,d,1×NH)。

参考文献

- 1 吴恩惠.介绍经肾排泄水溶性碘造影剂.中华放射学杂志,1992,26(2):131.
- 2 中国药典1995年版.二部.1995:316.
- 3 罗世能,谢敏浩,等.非离子型X-CT造影剂碘海醇的合成.中国医药工业杂志,1995,26(10):433.
- 4 Dictionary of Organic Compounds. 5th. ed. New York. Toronto: Chapmanand Hall, 1982:2258.