

研究简报

雌甾 C₁₇ 位引入 α-正丁基的研究——

17 α-正丁基雌二醇-3-环戊醚的合成

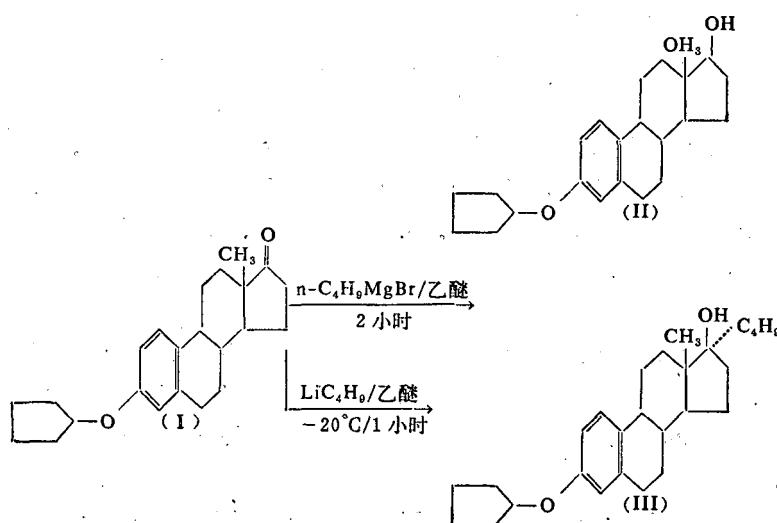
马成禹 陈邦本 王志清 马立人

(军事医学科学院, 北京)

甾体雌激素类衍生物的活性和化学结构有密切的关系。为了探索雌活性的强弱和口服吸收的效果, 拟合成 17 α-正丁基-雌二醇-3-环戊醚 (III)。开始用丁基溴化镁在乙醚中与雌酚酮-3-环戊醚 (I) 进行格氏加成反应, 但所得产物经红外光谱、质谱和核磁共振光谱证明为雌二醇-3-环戊醚 (II), 而不是化合物 (III)。

后改用丁基锂才在 C₁₇ 位引入了正丁基而得化合物 (III)。(III) 雌活力较 (II) 明显减弱, (II) 皮下给药剂量 1 μg/鼠, 连续三次, 后活杀其子宫增重至 117.2 ± 9.9 mg, 而 (III) 在同样剂量下子宫只增重至 24.8 ± 3.5 mg (略高于空白对照)。指明 C₁₇ 位引入正丁基后雌活力明显减弱, 与 Counsell 等报道的类似衍生物所给出的生物实验结果相一致⁽¹⁾, 而不同于国内有关单位报道的结果⁽²⁾。

上述反应如下所示:



(II) 的产生可能是 (I) 的 D-环及格氏试剂中的 $n\text{-C}_4\text{H}_9$ 空间位阻皆大, 致出现格氏还原物 (II)^(3,4)。用正丁基锂才能引入丁基, 与金属锂具有较强的正诱导效应而使 C₁₇ 易成正碳离子有关。

化合物 (III) 未见文献报道。

实 验 部 分

本文检测所用仪器为 Unicam SP-1800 型紫外光谱仪, Beckmann 4260 型红外光谱仪, INM-4 H-100 型核磁共振仪, MAT-711 型质谱仪, 分离用瑞典 LKB 公司产 Uvicord II 紫外检测仪。熔点未校正。

雌二醇-3-环戊醚(II)

按格氏反应的常规要求, 在经干燥附有搅拌装置的 150 ml 反应瓶内, 加入 2.5 g (0.102 M) 镁屑, 慢慢滴入 13.7 g (0.1 M) 溴代正丁烷和 34 ml 的无水乙醚混合液, 稍加热; 反应明显, 回流 15 小时, 镁屑基本消失, 此时反应液呈乌黑状。

取上述格氏试剂 10 ml (约 0.025 M), 慢慢往里滴加 1 g (0.003 M) 的雌酚酮-3-环戊醚 (I) 和 10 ml 无水甲苯溶液, 20 分钟滴毕, 再回流 2 小时。放置至室温, 滴加 30% 氯化铵溶液至出现较多白色沉淀物止 (冰水浴冷却), 再滴加 10% 的硫酸至沉淀物消失, 分出有机层, 母液用二氯甲烷提四次 (30 ml × 4), 合并有机相, 蒸馏水洗至中性, 无水硫酸钠干燥, 在 N₂ 气下浓缩至干, 得 (II) 粗制品 1.1 g, 用 30 g 青岛硅胶 (80~120 目) 柱层分离, 以无水乙醚/环己烷 (5%、8%) 洗脱, 紫外检测, 得原料 (I) 0.3 g, (II) 0.35 g, (II) 用二氯甲烷-甲醇重结晶两次, 得白色针状结晶 0.25 g, 产率 25% (按重量计), 熔点 113~114°C。元素分析 C₂₃H₃₂O₂ 计算值 % C 81.17, H 9.41, 实验值 % C 79.71, 79.49; H 9.72, 9.41。红外光谱 (KBr) cm⁻¹ 1495, 1570, 1615, 3030 为芳环吸收峰, 3490 为 OH⁻ 吸收峰。紫外光谱 λ_{max}^{EIOH} 280 nm (ε 2100); 质谱 m/e (相对强度) 340 (M⁺ 40), 270 (100); 核磁共振谱 (100 MC, CDCl₃, TMS 内标) δ 0.75 (3 H, C₁₃-CH₃), 3.65 (1 H, W 1/2 = 12, C₁₇-H), 4.67 (1 H, W 1/2 = 10, C₃-O-), 6.55 (1 H, J = 3, C₄-H), 6.60 (1 H, J = 3, J = 8, C₂-H), 7.07 (1 H, J = 8, C₁-H)。

17 α-正丁基-雌二醇-3-环戊醚(III)

取化合物 (I) 3 g (0.009 M), 溶于经干燥处理的四氢呋喃 50 ml 内, 滴入丁基锂的反应瓶内 (制法参照文献 (5), 用 0.46 M 金属锂和 0.19 M 溴代正丁烷制得), 控制在 -20°C 左右, 1 小时内滴毕, 室温放置过夜; 在 -20°C 下滴加水约 60 ml 水解, 抽滤, 滤液转入分液漏斗中, 分出水层, 水层用乙醚提三次 (40 ml × 3), 合并有机相, 以无水硫酸钠干燥。过滤, 滤液浓缩得油状物 5.2 g, 用硅胶柱分离, 紫外检测, 乙醚-环己烷 0.5/9.5) 洗脱, 收集第一峰, 浓缩得油状物。用硅胶板 (22 × 33 cm) 分离, 苯展开, 在紫外灯 254 nm 下观察取最前边的荧光带部分, 苯洗脱、浓缩, 得固体物, 用乙醇-甲醇结晶, 得白色无定形结晶 (III) 1.2 g, 产率 40% (按重量计), 熔点 96~97°C。元素分析 C₂₇H₄₀O₂ 计算值 % C 81.75, H 10.16; 实验值 % C 81.79, 81.79, H 10.47, 10.45; 质谱 m/e 396 (M⁺ 100) 328 (50), 310 (22); 核磁共振光谱 (CDCl₃)、δ 0.95 (6 H, 分别为 C₁₃-CH₃ 和 丁基侧链上的 CH₃), 4.70 (1 H, C₃-O-, 6.60 (1 H, J = 2.5, C₄-H), 6.65 (1 H, J = 2.5, J = 8, C₂-H), 7.13 (1 H, J = 8, C₁-H); 红外光谱 (KBr) cm⁻¹ 3470 (OH)

关键词 3-环戊醚雌二醇、17 α-正丁基雌二醇-3-环戊醚、雌二醇。

致谢 本院汤仲明同志代做雌活性试验, 卢湧泉、汤炳生同志代做光谱分析, 曹维君同志代做元素分析; 北京医学院李振肃副教授曾给予指导帮助。

参 考 文 献

1. Counsell I R E, et al: Chemical and biological properties of some 17-substituted estradiol derivatives. *J Med Chem* 9:689, 1969
2. 束怀德等: 雌二醇衍生物的构效关系. 药学学报 14:343, 1979
3. Fieser L F, et al: *Organic Chemistry* 3rd Ed, p 204, Cambridge, Massachusetts, 1956
4. Kharasch M S, et al: *Grignard Reaction on Nonmetallic Substances*, New York, Prentice Hall, Inc, p 159, 1954
5. Bertiett P D, et al: The preparation of t-butyllithium. *J Am Chem Soc* 77:2804, 1955; 63:3230, 1941

**A STUDY OF THE INTRODUCTION OF N-BUTYL
GROUP ONTO C₁₇-POSITION OF ESTRADIOL—
SYNTHESIS OF 17 α -n-BUTYL-17 β -ESTRADIOL-
3-CYCLOPENTYL ETHER**

MA Cheng-yu, CHEN Bang-ben, WANG Zhi-qing and MA Li-ren

(Academy of Military Medical Sciences, Beijing)

ABSTRACT

N-Butyl lithium has been proved to be a convenient reagent for introducing n-butyl group onto C₁₇-position of estrone-3-cyclopentyl ether. Using conventional Grignard's organomagnesium reagent we obtained 3-O-cyclopentyl-3,17 β -estradiol instead of the normal adduct.

Key words Estradiol-3-cyclopentyl ether; 17 α -n-Butyl-estradiol-3-cyclopentyl ether; Estradiol