



de **5** (50°C, 24h, 0,5g de résine pour 1g de **5**) conduit à l'alkylidène-2 propanediol-1,3 **7** (71%). L'élimination de 2 groupements nitro vicinaux<sup>7</sup> sur **9** donne **10** (40%) qui est transformé en milieu acide en bis (hydroxyméthyl)-2,3 butène-2 diol-1,3 **11**<sup>8</sup> (75%). La préparation de **11** illustre une méthode générale de synthèse de dialkylidène-2 propanediol-1,3<sup>10</sup> dont l'extension à d'autres composés est en cours.

Tableau

C-alkylation des sels du diméthyl-2,2 nitro-5 dioxanne-1,3<sup>a</sup>

Nbre d'équivalent de <b>1</b>	Electrophile	Rendement % en C-alkylation <sup>9</sup>		
		<b>4</b>	<b>5</b>	<b>9</b>
2	<b>2</b>	85	5	
2	<b>2</b> <sup>b</sup>	88	traces	
1,5	<b>2</b> <sup>c</sup>	89		
2	<b>3</b>		89	
2	<b>8</b>			50
2	<b>8</b>			60 <sup>d</sup>

a) Réactions effectuées à la lumière du laboratoire pendant 24h dans CH<sub>3</sub>OH sous argon. b) Le mélange réactionnel est traité après 3h. c) **1** est formé à partir du diméthyl-2,2 nitro-5 dioxanne-1,3<sup>5</sup> par NBU<sub>4</sub>OH 40% dans H<sub>2</sub>O. d) La réaction est effectuée dans le DMSO.

La présence du groupement ylidène-2 propanediol-1,3 sur un nitro-5 imidazole<sup>3</sup> biologiquement actif accroît considérablement sa solubilité dans l'eau. D'autres applications dans le domaine de la chimie fine constituent les objectifs de la généralisation du mode de greffage de ce groupement polaire à différents substrats.

**REMERCIEMENTS** : Le Directeur du PIRMED, H-P. HUSSON et les Sociétés RHONE-POULENC SANTE et RHONE-POULENC AGROCHIMIE pour leur soutien scientifique et financier sont vivement remerciés.

## REFERENCES ET NOTES

- 1) Cette recherche est soutenue par le Centre National de la Recherche Scientifique dans le cadre du Programme Interdisciplinaire sur les Bases Scientifiques des Médicaments PIRMED CNRS (AIP/06931/1173) et de l'Action Incitative Pays en Développement (AI/06943/8025).
  - 2) M.P. CROZET et P. VANELLE, Tetrahedron Letters, 1985, 26, 323.
  - 3) M.P. CROZET, J.-M. SURZUR, P. VANELLE, C. GHIGLIONE et J. MALDONADO, Tetrahedron Letters, 1985, 26, 1023 et références citées sur les S<sub>RN</sub>1.
  - 4) G.B. LINDEN et M.H. GOLD, J. Org. Chem., 1956, 21, 1175.
  - 5) H. PIOTROWSKA, T. URBANSKI et I. KMIOTEK, Roczn. chem., 1973, 47, 409.
  - 6) a) Z. MATA CZ, H. PIOTROWSKA et T. URBANSKI, Pol. J. Chem., 1979, 53, 187. b) L.C. GARVER, V. GRAKAUSKAS et K. BAUM, J. Org. Chem., 1985, 50, 1699.
  - 7) N. KORNBLUM, S.D. BOYD, H.W. PINNICK et R.G. SMITH, J. Am. Chem. Soc., 1971, 93, 4316.
  - 8) J.L. RIPOLL, Bull. Soc. Chim. Fr., 1974, 2567.
  - 9) Les composés nouveaux décrits dans cette note ont des microanalyses et des analyses spectrales satisfaisantes.
  - 10) **11** a été préparé pour l'étude comparative d'alkylation de divers polyols par catalyse par transfert de phase : R. NOUGUIER et M. MCHICH, J. Org. Chem., 1985, 50, sous presse.
- (Received in France 2 August 1985)