FRAGMENTATION INDUITE PAR LE SILICIUM (II)¹.

SYNTHÈSE STÉRÉOSÉLECTIVE DU NONACOSADIÈNE-7(Z),11(Z),
PHÉROMONE DE CONTACT DE DROSOPHILA MELANOGASTER

Nguyen Van Bac, Yagamare Fall et Yves Langlois

Institut de Chimie des Substances Naturelles du C.N.R.S., 91190 Gif-sur-Yvette, France

Summary: 7(Z),11(Z)-nonacosadiene 1, pheromone of Drosophila melanogaster, has been prepared from tetrahydropyridine 2 via a silicon induced fragmentation, a coupling reaction with Grignard reagent and a Wittig olefination.

Plusieurs phéromones de contact, parmi lesquelles figurent un certain nombre de diènes 1,5 de configuration Z,Z ont été isolées de la cuticule de <u>Drosophila melanogaster</u> et caractérisées ²⁻⁴. En relation avec une étude plus approfondie du mode d'action de ces substances, la synthèse du monacosadiène-7(Z),11(Z) <u>1</u> a été réalisée en utilisant une réaction de fragmentation induite par le silicium¹. La stéréosélectivité de la réaction de couplage entre un sel d'ammonium ou un chlorure allylique de configuration Z et diverses espèces organométalliques a été spécialement étudiée.

La méthyl-2 pyridine 2, après alkylation par le chlorotriméthyl silane est traitée par l'iodure de méthyle. Le sel de pyridinium ainsi obtenu conduit par une réduction régiosélective par le borohydrure de sodium à la tétrahydro-1,2,3,6 pyridine 3. Le sel de tétrahydropyridinium correspondant subit une réaction de fragmentation en présence de fluorure de césium et fournit le diméthylamino-1-hexadiène-2(Z)5, 4. L'hydroboration régiosélective de ce composé par le 9-BBN⁵ conduit au diméthylamino-6-hexène-4-ol-1 5. Ce composé est transformé, soit en iodométhylate 6 (Schéma I), soit en chlorures allyliques 8 et 10^6 (Schéma II). Une étude systématique de la substitution de ces substrats allyliques de configuration Z⁷ par divers organométalliques montre que la meilleure stéréosélectivité est obtenue dans le cas de l'alkylation de l'ammonium quaternaire 6b ou du chlorure allylique 8 par un réactif de Grignard activé⁹ (Tableau). L'emploi de diorganocuprate ou de cuprate d'ordre supérieur 10 conduit à une isomérisation partielle de la double liaison Z dans le cas du sel d'ammonium 6a portant une fonction alcool non protégée. Enfin, le cyanocuprate de dilithium⁸ provoque une isomérisation très importante de la double liaison Z dans le cas de l'ammonium quaternaire <u>6a</u> et conduit exclusivement au produit de **%**-substitution 12 dans le cas des chlorures allyliques 8 et 10.

$$\begin{array}{c}
 & 1 \\
 & 2 \\
 & 3 \\
 & 4 \\

\end{array}$$

$$\begin{array}{c}
 & 4 \\
 & 6a : R = H \\
\hline
 & 6b : R = THP
\end{array}$$

$$\begin{array}{c}
 & 6a : R = H \\
\hline
 & 6b : R = THP
\end{array}$$

$$\begin{array}{c}
 & 11 \\
 & 11 \\
 & 11 \\
 & 11 \\
 & 11 \\
 & 11 \\
 & 11 \\
 & 11 \\
 & 11 \\
 & 11 \\
 & 11 \\
 & 11 \\
 & 11 \\
 & 11 \\
 & 11 \\
 & 11 \\
 & 11 \\
 & 11 \\
 & 11 \\
 & 11 \\
 & 11 \\
 & 11 \\
 & 11 \\
 & 11 \\
 & 11 \\
 & 11 \\
 & 11 \\
 & 11 \\
 & 11 \\
 & 11 \\
 & 11 \\
 & 11 \\
 & 11 \\
 & 11 \\
 & 11 \\
 & 11 \\
 & 11 \\
 & 11 \\
 & 11 \\
 & 11 \\
 & 11 \\
 & 11 \\
 & 11 \\
 & 11 \\
 & 11 \\
 & 11 \\
 & 11 \\
 & 11 \\
 & 11 \\
 & 11 \\
 & 11 \\
 & 11 \\
 & 11 \\
 & 11 \\
 & 11 \\
 & 11 \\
 & 11 \\
 & 11 \\
 & 11 \\
 & 11 \\
 & 11 \\
 & 11 \\
 & 11 \\
 & 11 \\
 & 11 \\
 & 11 \\
 & 11 \\
 & 11 \\
 & 11 \\
 & 11 \\
 & 11 \\
 & 11 \\
 & 11 \\
 & 11 \\
 & 11 \\
 & 11 \\
 & 11 \\
 & 11 \\
 & 11 \\
 & 11 \\
 & 11 \\
 & 11 \\
 & 11 \\
 & 11 \\
 & 11 \\
 & 11 \\
 & 11 \\
 & 11 \\
 & 11 \\
 & 11 \\
 & 11 \\
 & 11 \\
 & 11 \\
 & 11 \\
 & 11 \\
 & 11 \\
 & 11 \\
 & 11 \\
 & 11 \\
 & 11 \\
 & 11 \\
 & 11 \\
 & 11 \\
 & 11 \\
 & 11 \\
 & 11 \\
 & 11 \\
 & 11 \\
 & 11 \\
 & 11 \\
 & 11 \\
 & 11 \\
 & 11 \\
 & 11 \\
 & 11 \\
 & 11 \\
 & 11 \\
 & 11 \\
 & 11 \\
 & 11 \\
 & 11 \\
 & 11 \\
 & 11 \\
 & 11 \\
 & 11 \\
 & 11 \\
 & 11 \\
 & 11 \\
 & 11 \\
 & 11 \\
 & 11 \\
 & 11 \\
 & 11 \\
 & 11 \\
 & 11 \\
 & 11 \\
 & 11 \\
 & 11 \\
 & 11 \\
 & 11 \\
 & 11 \\
 & 11 \\
 & 11 \\
 & 11 \\
 & 11 \\
 & 11 \\
 & 11 \\
 & 11 \\
 & 11 \\
 & 11 \\
 & 11 \\
 & 11 \\
 & 11 \\
 & 11 \\
 & 11 \\
 & 11 \\
 & 11 \\
 & 11 \\
 & 11 \\
 & 11 \\
 & 11 \\
 & 11 \\
 & 11 \\
 & 11 \\
 & 11 \\
 & 11 \\
 & 11 \\
 & 11 \\
 & 11 \\
 & 11 \\
 & 11 \\
 & 11 \\
 & 11 \\
 & 11 \\
 & 11 \\
 & 11 \\
 & 11 \\
 & 11 \\
 & 11 \\
 & 11 \\
 & 11 \\
 & 11 \\
 & 11 \\
 & 11 \\
 & 11 \\
 & 11 \\
 & 11 \\
 & 11 \\
 & 11 \\
 & 11 \\
 & 11 \\
 & 11 \\
 & 11 \\
 & 11 \\
 & 11 \\
 & 11 \\
 & 11 \\
 & 11 \\
 & 11 \\
 & 11 \\
 & 11 \\
 & 11 \\
 & 11 \\
 & 11 \\
 & 11 \\
 & 11 \\
 & 11 \\
 & 11 \\
 & 11 \\
 & 11 \\
 & 11 \\
 & 11 \\
 & 11 \\
 & 11 \\
 & 11 \\
 & 11 \\
 & 11 \\
 & 11 \\
 & 11 \\
 & 11 \\
 & 11 \\
 & 11 \\
 & 11 \\
 & 11 \\
 & 11 \\
 & 11 \\
 & 11 \\
 & 11 \\
 & 11 \\
 & 11 \\
 & 11 \\
 & 11 \\
 & 11 \\
 & 11 \\
 & 11 \\
 & 11 \\
 & 11 \\
 & 11$$

a: 1) LDA, Me_3SiC1 , THF; 2) IMe, MeOH; 3) $NaBH_4$, MeOH. b: 1) IMe, MeOH, 2) CsF, THF. c: 1) 9 BBN, THF; 2) H_2O_2 , NaOH. d: IMe, MeOH. e: 1) $C_5H_{11}MgC1$, Li_2CuCl_4 , THF; 2) H_3O^+ . f: 1) PCC, CH_2Cl_2 ; 2) $Ph_3P^+C_{18}H_{37}Br^-$, $NaN(SiMe_3)_2$, THF.

Schéma I

a : ${\rm C1CO_2Me}$, MeCOMe. b : RM, voir tableau. c : 1) DHP, TosOH, THF ; 2) ${\rm C1CO_2Me}$, MeCOMe.

Schéma II

La synthèse du nonacosadiène-7(Z), 11(Z) <u>1</u> est complétée en deux étapes à partir du undécène-4(Z)-ol-1 <u>7</u> (Schéma I). L'aldéhyde correspondant, obtenu après oxydation par le chlorochromate de pyridinium ¹¹, est traité par l'ylure préparé par action de l'amidure de sodium de l'hexaméthyl disilazane

RM ^a	Substrat	Produits Rapport $(\%)$ b $7:\underline{11}:\underline{12}$	Rendement(%) ^b 7 + 11 + 12
RMgC1 + Li ₂ CuC1 ₄ (5%)	<u>6a</u> c <u>6b</u> d <u>8</u> e	80 : 13 : 7 93 : 4 : 3 92 : 6 : 2	78 64 73
R ₂ CuLi	<u>6a</u> f	79 : 21 : 0	97
R ₃ CuLi ₂	<u>6a</u> g	45 : 55 : 0	85
R ₂ CuCNLi ₂	$\frac{\frac{6a^{h}}{8^{i}}}{\frac{10}{j}}$	6:83:11 0:0:100 0:0:100	75 93 86

a : R = ${\rm C_5H_{11}}$ Solvant : THF. b : Rapports et rendements après purification par chromatographie : ${\rm SiO_2}$ + ${\rm AgNO_3}$ (5%), éluant : Hexane-Acétate d'éthyle = 80 : 20. c : RMgCl (2,5 équiv.), -30°C, 2 h, 0°C, 20 h. d : RMgCl (1,2 équiv.), -30°C, 2 h, 0°C, 20 h. e : RMgCl (2,5 équiv.), -30°C, 2 h, 0°C, 20 h. f : R_2CuLi (2,2 équiv.), -30°C, 0,5 h, -5°C, 20 h. g : R_3CuLi_2 (2,2 équiv.), -30°C, 0,5 h, -5°C, 20 h. h : R_2CuCNLi_2 (2,2 équiv.), -30°C, 0,5h, -5°C, 20h. i : R_2CuCNLi_2 (2,2 équiv.), -30°C, 1h, 0°C, 1h. j : R_2CuCNLi_2 (1,2 équiv.), -30°C, 1h, 0°C, 1h.

Tableau

sur le bromure d'octadécyl triphényl phosphonium 12 . Le composé $\underline{1}$ ainsi obtenu 13 s'est avéré identique à un échantillon de référence 14 .

Remerciements:

Le Centre National de la Recherche Scientifique est remercié pour une aide financière (A.T.P. Messagers chimiques) et le Dr. J.-M. Jallon pour un échantillon du composé <u>1</u>.

Bibliographie:

1. N.V. Bac et Y. Langlois, <u>J. Am. Chem. Soc.</u>, <u>104</u>, 7666 (1982).

- Pour une revue sur les phéromones de contact, voir : G.T. Blomquist et L.L. Jackson, <u>Prog. Lipids Res.</u>, <u>17</u>, 319 (1979).
- 3. J.M. Jallon, Behav. Genet., 14, 441 (1984).
- 4. C. Antony, T.L. Davis, D.A. Carlson, J.-M. Pechine et J.M. Jallon, J. Chem. Ecol., 11, 1617 (1985).
- 5. E.F. Knights et H.C. Brown, <u>J. Am. Chem. Soc.</u>, <u>90</u>, 5281 (1968).
- 6. Y. Langlois, N.V. Bac et Y. Fall, <u>Tetrahedron Letters</u>, <u>26</u>, 1009 (1985) et références citées.
- 7. Pour une revue concernant la substitution de substrats allyliques, voir R.M. Magid, Tetrahedron, 36, 1901 (1980).
- 8. Pour une revue concernant les cuprates d'ordre supérieur, voir B.H. Lipshutz, R.S. Wilhelm, J.A. Kozlowski, Tetrahedron, 40, 5005 (1984).
- 9. M. Tamura et J. Kochi, Synthesis, 303 (1971).
- 10. E.C. Ashby et J.J. Lin, J. Org. Chem., 42, 2805 (1977).
- 11. E.J. Corey et J.W. Suggs, Tetrahedron Letters, 2647 (1975).
- 12. H.J. Bestmann, W. Stransky et O. Vostrowsky, <u>Chem. Ber.</u>, <u>109</u>, 1694 (1976).
- 13. Après purification par chromatographie sur colonne (SiO_2 -AgNO $_3$ 12%. Eluant Hexane-AcOEt 98:2). Données spectrales : $\underline{1}$: RMN¹H (400 MHz) (d : ppm-TMS = 0. CDCl $_3$) ; 5,36, m, 4H (C-7 H, C-8 H, C-11 H, C-12 H) ; 2,05, m, 8H (C-6 H $_2$, C-9 H $_2$, C-10 H $_2$, C-13 H $_2$); 1,29, m, 48 H ; 0,88, m, 6H (C-1 H $_3$ et C-29 H $_3$). RMN¹³C : 130,6 et 129,6 (C-7, C-8, C-11 et C-12) 32,1 et 32,0 (C-5 et C-14), 14,2 (C-1 et C-29). SM(m/z) ; 404(M $^+$ *), 319, 306, 165, 153, 124, 109.
- 14. Colonne capillaire, 25 m, CPSi15, 180°C → 255°C (1°C par minute). (Received in France 20 December 1985)