BIULETYN WAT Vol. LVIII, Nr 3, 2009



# Wpływ temperatury i długości łańcuchów alkilowych na skok helisy związków nH6Bi

MICHAŁ CZERWIŃSKI, MARZENA TYKARSKA

Wojskowa Akademia Techniczna, Instytut Chemii, 00-908 Warszawa, ul. S. Kaliskiego 2

**Streszczenie.** Przedmiotem badań był szereg homologiczny estrów trójpierścieniowych z jednym łańcuchem terminalnym 1-metyloheptylowym i drugim alkanoiloksyheksanoksylowym. Związki tego szeregu są ciekłymi kryształami mającymi fazy smektyczne: SmA, SmC\* (faza ferroelektryczna) oraz SmC\*<sub>A</sub> (faza antyferroelektryczna). Pomiary skoku helisy metodą spektrofotometryczną na podstawie zjawiska selektywnego odbicia światła na warstwie ciekłokrystalicznej zostały wykonane dla związków zawierających w łańcuchu terminalnym od 2 do 7 atomów węgla. Wraz ze wzrostem łańcucha terminalnego skok helisy w fazie SmC\* nieznacznie się zmniejsza (od 2 do 4), a następnie nieznacznie wzrasta (od 4 do 7), natomiast w fazie SmC\*<sub>A</sub> w wyższych temperaturach zmienia się w sposób schodkowy: maleje dla homologów od 2 do 3, gwałtownie rośnie dla homologu 4, maleje od 4 do 6, gwałtownie rośnie dla 7, zaś w niższych temperaturach skok helisy rośnie ze wzrostem długości łańcuchów alkilowych.

**Słowa kluczowe**: ciekłe kryształy, skok helisy, faza ferroelektryczna, faza antyferroelektryczna **Symbole UKD:** 548-14

## 1. Wstęp

Wśród faz ciekłokrystalicznych wyróżnia się fazę synkliniczną i antykliniczną [1-3]. W fazie synklinicznej (SmC) cząsteczki ułożone są w warstwy, przy czym są one pochylone w stosunku do normalnej do warstw o pewien kąt, a ich środki ciężkości są rozłożone w warstwach przypadkowo. Schematyczne ułożenie cząsteczek w tej fazie zostało przedstawione na rysunku 1a, gdzie wektor n, zwany direktorem, określający średni kierunek ułożenia długich osi cząsteczek, tworzy z normalną do warstw Z kąt  $\theta$ , nazywany kątem pochylenia cząsteczek. Faza an-

tykliniczna (SmC<sub>A</sub>) różni się od fazy SmC tym, że ma strukturę dwuwarstwową. Cząsteczki w sąsiednich warstwach są pochylone o taki sam kąt, ale w przeciwnych kierunkach (rys. 1b).



Rys. 1. Lokalna struktura ciekłokrystaliczna fazy a) synklinicznej SmC; b) antyklinicznej SmC<sub>A</sub>; c) ferroelektrycznej SmC<sup>\*</sup>; d) antyferroelektrycznej SmC<sup>\*</sup><sub>A</sub>

Istnieje grupa ciekłych kryształów, których cząsteczki mają w swojej budowie asymetryczny atom węgla [1-3]. Jego obecność determinuje skręcenie direktora wokół normalnej do warstwy, przy przejściu z jednej warstwy do drugiej. W wyniku tego tworzy się makroskopowa struktura helikoidalna. Faza synkliniczna tworzona przez związki chiralne została nazwana fazą ferroelektryczną (SmC\*) (rys. 1c). Występujące w cząsteczkach centrum chiralne powoduje zanik płaszczyzny zwierciadlanej, przez co momenty dipolowe cząsteczek w warstwie orientują się w tym samym kierunku, dając wypadkową polaryzację spontaniczną o wektorze prostopadłym do płaszczyzny pochylenia cząsteczek w warstwach smektycznych. Wskutek skręconej budowy fazy całkowity efekt ferroelektryczny jest równy zero. Aby go ujawnić w całej objętości ciekłego kryształu, konieczne jest rozkręcenie helikoidy, co prowadzi do tego, że sumuje się polaryzacja spontaniczna z każdej warstwy. Dzięki sterowaniu polem elektrycznym ułożeniem cząsteczek w ciekłym krysztale możliwa jest zmiana właściwości optycznych próbki. Struktura dwuwarstwowa powoduje, że w fazie antyklinicznej tworzonej przez cząsteczki chiralne wektory polaryzacji spontanicznej w sąsiednich warstwach są skierowane przeciwnie, stąd została ona nazwana fazą antyferroelektryczną (SmC\*<sub>A</sub>) (rys. 1d). Dopiero zewnętrzne pole

elektryczne, zarówno o dodatniej, jak i ujemnej polaryzacji, powoduje przejście od SmC<sup>\*</sup><sub>A</sub> do SmC<sup>\*</sup>. Faza antyferroelektryczna SmC<sup>\*</sup><sub>A</sub> ma lepsze właściwości aplikacyjne od faz ferroelektrycznych czy cholesterycznych ze względu na to, że przy niskich zmianach napięcia uzyskujemy większą skalę szarości i większy kontrast w wyświetlaczach ciekłokrystalicznych [4].

Głównym parametrem charakteryzującym skręcenie cząsteczek w poszczególnych warstwach jest skok helisy [3]. Jest to odległość, na której direktor n — wykonuje obrót o 360°.

Ta makroskopowa struktura chiralna ma tę właściwość, że odbija falę elektromagnetyczną o długości proporcjonalnej do skoku helisy, co opisuje wzór:

$$\lambda_{\max} = 2n_{sr}p,$$

przy czym:  $n_{sr}$  — średni współczynnik załamania światła ciekłych kryształów; p — skok helisy;

 $\hat{\lambda}_{\max}$  — długość fali selektywnie odbitej.

W przypadku fazy SmC<sup>\*</sup><sub>A</sub> ze względu na warunek odbicia fali dla skoku p/2 wzór ten upraszcza się do postaci:

$$\lambda_{\max} = n_{sr} p.$$

Skok helisy jest niezwykle ważnym parametrem, gdyż warunkuje on użyteczność danej mieszaniny czy związku ciekłokrystalicznego w wyświetlaczach. Jego duża wartość pozwala uzyskać efekt rozkręcenia poprzez oddziaływanie cząsteczek z powierzchnią. Głównym czynnikiem, od którego zależy wartość skoku helisy dla danego układu, jest temperatura. Dla chiralnych nematyków SmC\*<sub>A</sub> i SmC\* zależność ta może być malejąca, rosnąca lub stała. Jeśli badany związek posiada zarówno fazę ferroelektryczną, jak i antyferroelektryczną, to w temperaturze przemiany SmC\*-SmC\*<sub>A</sub> można zaobserwować nieciągłość na wykresie zależności selektywnego odbicia światła od temperatury [5].

Praca dotyczy pomiarów skoku helisy związków należących do szeregu homologicznego nH6Bi [6]. Związki z tego szeregu są wykorzystywane w mieszaninach wieloskładnikowych antyferroelektrycznych o doskonałym kontraście [7]. Celem pracy było sprawdzenie, jaki jest skok helisy związków w poszczególnych fazach, w jaki sposób zależy on od temperatury i długości terminalnych łańcuchów alkilowych.

## 2. Część doświadczalna

Przedmiotem badań był szereg homologiczny nH6Bi o strukturze opisanej wzorem ogólnym:



przy czym temperatury przejść fazowych dla poszczególnych homologów o  $n = 2 \div 7$  wynoszą [6]:

 $n = 2 \text{ Kr } 58,1 \text{ SmC}_{A}^{*} 95,1 \text{ SmC}^{*} 103,1 \text{ SmA } 111,3 \text{ Izo,}$   $n = 3 \text{ Kr } 61,5 \text{ SmC}_{A}^{*} 87,3 \text{ SmC}^{*} 98,6 \text{ SmA } 104,4 \text{ Izo,}$   $n = 4 \text{ Kr } 65,0 \text{ SmC}_{A}^{*} 93,8 \text{ SmC}^{*} 96,6 \text{ SmA } 101,2 \text{ Izo,}$   $n = 5 \text{ Kr } 69,0 \text{ SmC}_{A}^{*} 89,8 \text{ SmC}^{*} 95,0 \text{ SmA } 100,4 \text{ Izo,}$   $n = 6 \text{ Kr } 69,0 \text{ SmC}_{A}^{*} 90,0 \text{ SmC}^{*} 92,2 \text{ SmA } 97,5 \text{ Izo,}$  $n = 7 \text{ Kr } 70,0 \text{ SmC}_{A}^{*} 86,1 \text{ SmC}^{*} 90,1 \text{ SmA } 96,9 \text{ Izo.}$ 

W spektrometrycznym pomiarze skoku helisy wykorzystuje się fakt, że na otrzymanej krzywej transmitancji pojawia się minimum, które odpowiada fali selektywnie odbitej od warstwy ciekłego kryształu. Do pomiarów użyto Spektrofotometru UV-VIS-NIR SHIMADZU w zakresie 360-3000 nm. Sposób przygotowania próbki polegał na umieszczeniu czystego związku na płytce szklanej z naniesioną wcześniej warstwą orientującą, podgrzaniu jej do temperatury powyżej temperatury klarowania, umieszczeniu w uchwycie grzejnym w temperaturze 100°C. Uchwyt był sterowany regulatorem temperatury U7 firmy MLW z elementem PELTIERA w zakresie od 0 do 100°C. Tak przygotowaną próbkę umieszczano następnie w spektrofotometrze. Pomiary długości fali selektywnie odbitej mierzono w cyklu chłodzenia do uzyskania 10°C bądź do momentu krystalizacji próbki. Termoregulator nie zapewniał stałej szybkości chłodzenia, dlatego próbki przed pomiarem były przetrzymywane w zadanej temperaturze przez 15 min, co miało zapewnić jej ustabilizowanie. Pomiar w cyklu chłodzenia był możliwy ponieważ sytuacja fazowa badanych związków jest taka jak otrzymana w grzaniu.

Ze względu na to, że nie są znane współczynniki załamania światła wszystkich homologów oraz wartości tych współczynników zależą od temperatury, zamiast skoku helisy zostaną przedstawione wyniki uzyskane bezpośrednio w pomiarach, mianowicie maksymalne długości selektywnie odbitej fali elektromagnetycznej  $\lambda_{\text{max}}$ . W celu obliczenia skoku helisy *p* należy  $\lambda_{\text{max}}$  podzielić przez  $n_{sr}$  w przypadku fazy SmC<sup>\*</sup><sub>A</sub> i 2  $n_{sr}$  w przypadku fazy SmC<sup>\*</sup>, gdzie  $n_{sr}$  dla tej klasy związków wynosi 1,5 [8].

## 3. Wyniki

Wykresy zależności długości fali selektywnie odbitej ( $\lambda_{max}$ ) od temperatury dla badanego szeregu homologicznego nH6Bi zostały przedstawione na rysunku 2.



Rys. 2. Zależność długości fali selektywnie odbitej od temperatury dla homologów nH6Bi dla *n* od 2 do 7

Wyniki uzyskano w fazach SmC<sup>\*</sup> i SmC<sup>\*</sup><sub>A</sub>, które występują w zakresie temperatur możliwym do uzyskania w wykorzystanym zestawie pomiarowym. W fazie SmA, która występuje poza tym zakresem nie zachodzi zjawisko selektywnego odbicia światła, ponieważ nie ma ona struktury skręconej. W fazie ferroelektrycznej wartość skoku nie zależy od temperatury. Nieznaczny wzrost skoku zaobserwowany dla homologów o n = 4, 6 i 7, pojawiający się wraz z obniżaniem temperatury, wiąże się z formowaniem struktury skręconej przy przejściu od SmA do SmC<sup>\*</sup>. Przy przejściu fazowym SmC<sup>\*</sup>-SmC<sup>\*</sup><sub>A</sub> na wykresach daje się zauważyć nieciągłość



Rys. 3. Maksymalna długość selektywnie odbitej fali elektromagnetycznej w funkcji temperatury zredukowanej T-T $_{C^*A-C^*}$ dla homologów nH6Bi, n = 2-7



Rys. 4. Zależność długości fali selektywnie odbitej od długości łańcucha terminalnego a) dla szeregu nH6Bi w temperaturach zredukowanych +2 (faza SmC\*), –5 i –50 (faza SmC\*<sub>A</sub>); b) dla szeregu nF6Bi w temperaturze zredukowanej –70°C (faza SmC\*<sub>A</sub>)

w wartościach  $\lambda_{max}$ . Przeliczenie ich na skok helisy p powoduje dodatkowo zwiększenie tej różnicy. Świadczy to o całkowitej zmianie struktury faz w czasie przejścia SmC\*-SmC\*<sub>A</sub>. W fazie antyferroelektrycznej SmC\*<sub>A</sub> wraz z obniżaniem temperatury wartość skoku helisy początkowo rośnie, wychodzi poza zakres pomiarowy, po czym (w trakcie dalszego chłodzenia) maleje. Ta zmiana zależności z rosnącej na malejącą jest spowodowana zmianą skrętności helisy. Taka zależność występuje w przypadku homologów n = 2-4. Dla homologów o n = 5, 6, 7, w niższych temperaturach nie zaobserwowano selektywnego odbicia światła w zakresie pomiarowym spektrofotometru, ze względu na krystalizację tych związków. Dostępne są tylko wyniki w zakresie wysokotemperaturowym.

Otrzymane wyniki maksymalnej długości selektywnie odbitej fali korzystniej jest przedstawić w postaci zależności od temperatury zredukowanej odniesionej do przemiany SmC\*-SmC\*<sub>A</sub>, co pokazano na rysunku 3.

Zestawienie wyników  $\lambda_{max}$  w zależności od długości łańcucha alkilowego, w kilku temperaturach zredukowanych, przedstawiono na rysunku 4a. Widać na nim wpływ długości łańcucha alkilowego na skok helisy w fazach SmC\* (+2°C), SmC<sup>\*</sup><sub>A</sub> w wyższej (–5°C) i niższej (–50°C) temperaturze. W przypadku fazy ferroelektrycznej można zauważyć, że ta zależność posiada minimum dla homologu o n = 4, a więc skok helisy bardzo krótkich i długich łańcuchów alkilowych jest większy niż skok dla związków o średniej długości łańcucha. Dla temperatury zredukowanej –5°C zależność  $\lambda_{max}$  od długości łańcucha jest schodkowa. Od n = 2 do n = 3 skok helisy maleje. W n = 4 następuje gwałtowny wzrost jego wartości, po czym kolejny spadek wraz ze wzrostem łańcucha alkilowego dla homologów od 4 do 6. Po czym następuje wzrost wartości dla n = 7. Inny przebieg ma opisywana zależność w przypadku niskotemperaturowym dla temperatury -50°C. Tutaj mamy do czynienia ze wzrostem skoku helisy w miarę zwiększania się liczby węgli w grupie terminalnej. Dla porównania pokazano taką samą zależność (w fazie SmC<sup>\*</sup><sub>A</sub> dla temperatury zredukowanej -70°C), dla związków należących do szeregu homologicznego o podobnej budowie co nH6Bi, ale z grupą perfluoroalkilową w łańcuchu terminalnym nF6Bi (rys. 4b) [9]. W tym przypadku skok helisy w fazie antyferroelektrycznej w bardzo małym stopniu zależy od długości łańcucha. Zachowanie to jest bardziej podobne do fazy SmC\* w związkach nH6Bi.

#### 4. Podsumowanie

Zmierzono skoki helisy związków należących do szeregu homologicznego nH6Bi w fazach SmC<sup>\*</sup> i SmC<sup>\*</sup><sub>A</sub>. Wraz z obniżaniem temperatury w fazie SmC<sup>\*</sup> skok helisy nie zmienia się, w fazie SmC<sup>\*</sup><sub>A</sub> gwałtownie rośnie, po czym równie gwałtownie maleje.

Wzrost długości łańcucha alkilowego powoduje ogólnie nieznaczną zmianę wartości skoku helisy w fazie Sm C<sup>\*</sup>, z widocznym obniżeniem wartości dla homologu n = 4. W fazie Sm C<sup>\*</sup><sub>A</sub> w wyższych temperaturach wartość skoku helisy zmienia się schodkowo, będąc najwyższa dla homologów n = 4 i 7, natomiast w niższych temperaturach skok helisy rośnie ze wzrostem długości łańcuchów alkilowych.

Artykuł wpłynął do redakcji 27.11.2008 r. Zweryfikowaną wersję po recenzji otrzymano w marcu 2009 r.

#### LITERATURA

- V. VILL, *Liquid crystals*, subvolume a-d, ed. by Thiem J., Landolt-Bornstein, Springer-Verlag, Berlin, Heidelberg, New York, London, Paris, Tokyo, HongKong, Barcelona, Budapest, 1992-1994.
- [2] D. DEMUS, J. GOODBY, G. W. GRAY, H. W. SPIESS, V. VILL, *Handbook of liquid crystals*, Wiley-VCH, Weinheim, New York, Chichester, Brisbane, Singapore, Toronto, vol. 2B, 1998, 665-691.
- [3] J. ŻMIJA, J. ZIELIŃSKI, Displeje ciekłokrystaliczne, PWN, Warszawa, 1993.
- [4] S. T. LAGERWALL, A. DAHLGREN, P. JAGEMAL, P. RUDQUIST, K. D'HAVE, H. PAUWELS, R. DABROWSKI, W. DRZEWIŃSKI, Adv. Funct. Mater., 11, 2001, 87.
- [5] J. LI, H. TAKEZOE, A. FUKUDA, Jap. J. Appl. Phys., Part 1, 30, 3, 1991, 532-536.
- [6] J. GĄSOWSKA, W. DRZEWIŃSKI, R. DĄBROWSKI, J. PRZEDMOJSKI, K. CZYPRYŃSKI, K. KENIG, M. TYKARSKA, SPIE, 4759, 2002, 39.
- [7] A. K. SRIVASTAVA, V. K. AGRAWAL, R. DABROWSKI, J. M. OTÓN, R. DHAR, J. Appl. Phys., 98, 2005, 013543.
- [8] Z. RASZEWSKI, J. KĘDZIERSKI, P. PERKOWSKI, W. PIECEK, J. RUTKOWSKA, S. KŁOSOWICZ, J. ZIELIŃSKI, Ferroelectrics, 276, 2002, 301.
- [9] M. TYKARSKA, Mol. Cryst. Liq. Cryst., 449, 1, 2006, 79.

#### M. CZERWIŃSKI, M. TYKARSKA

# Influence of temperature and terminal chain length on helical pitch in homologous series nH6Bi

**Abstract.** Homologous series of three ring esters with terminal chains: one 1-methylheptyl group and another one alkanoyloxyhexanoxy group were studied. Compounds of these series are liquids crystals having smectic phases: SmA, SmC\* (ferroelectric phase) and SmC\*<sub>A</sub> (antiferroelectric phase). The helical pitch was calculated based on measurements of selective reflection of the light for homologous having from 2 to 7 carbon atoms in the terminal chain. The helical pitch in SmC\* first slightly decreases (from 2 to 4) then slightly increases (from 4 to 7) with the increase in a chain length. For the SmC\*<sub>A</sub>, this parameter changes differently at higher and lower temperatures. In former case it changes in stepped way: for homologous from 2 to 3 decreases, for 4 violently increases, for homologous 4-6 decreases again, and for 7 violently increases. In latter case, the helical pitch increases with increasing the chain length.

**Keywords:** liquid crystals, helical pitch, ferroelectric phase, antiferroelectric phase **Universal Decimal Classification:** 548-14