

TERMOTROPNA SVOJSTVA LAMELARNIH KATANIONSKIH BENZENSULFONATA

THERMOTROPIC PROPERTIES OF LAMELLAR CATANIONIC BENZENESULFONATES



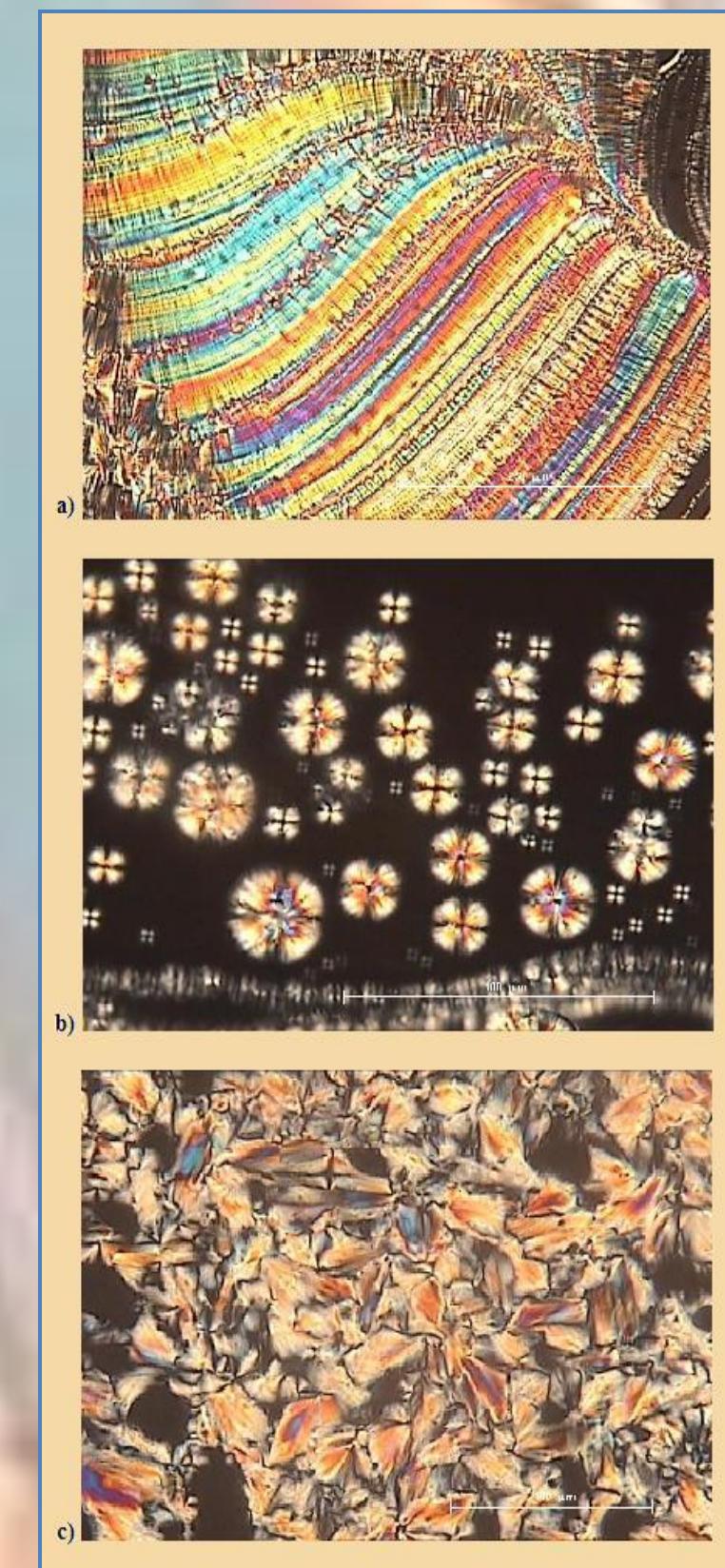
Tea Mihelj i Vlasta Tomašić

Institut „Ruđer Bošković“, ZFK, LSPSOM, Bijenička c. 54, 10 000 Zagreb

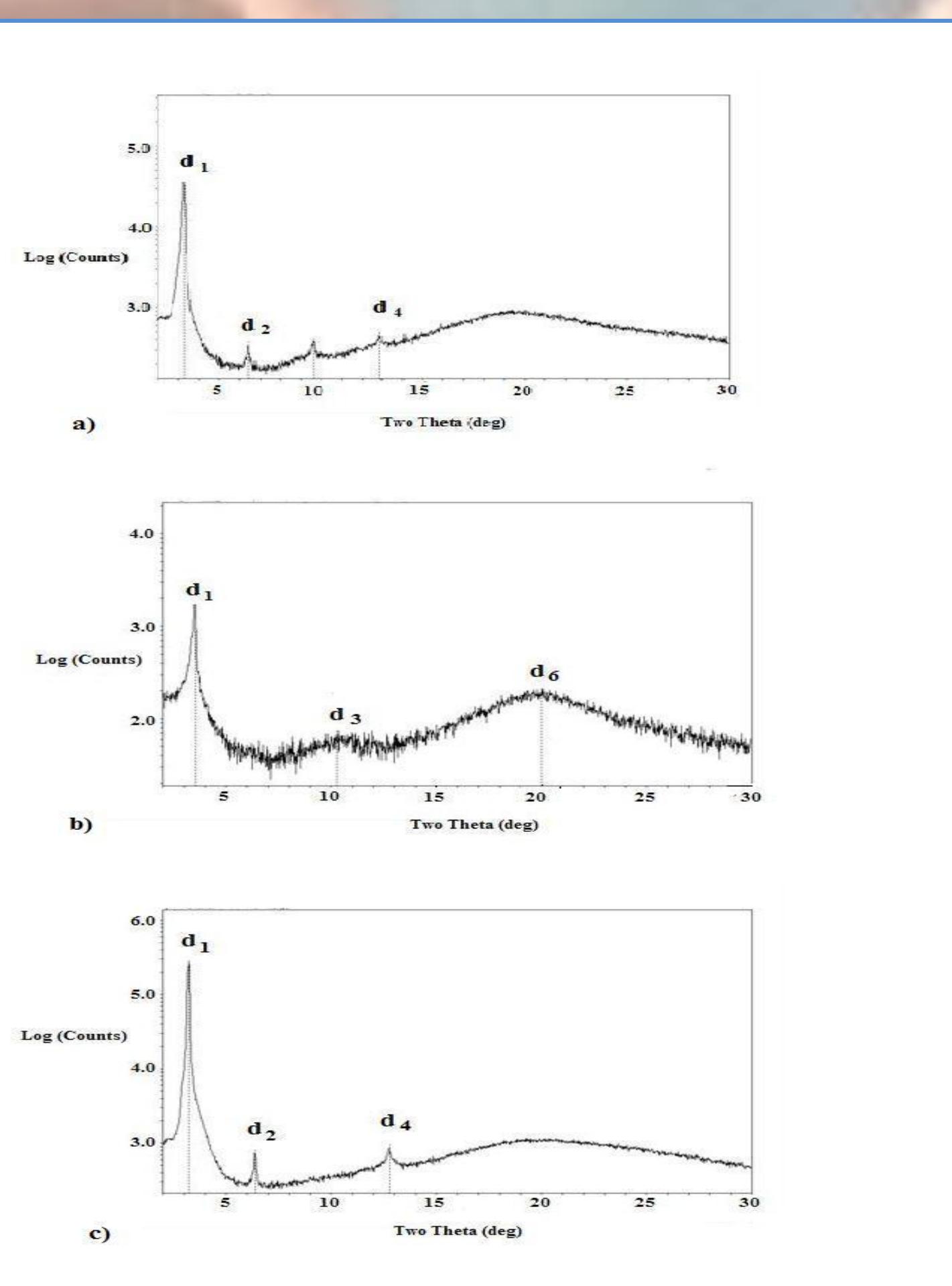
Kruti katanionski spojevi pripravljeni su miješanjem vodenih otopina odgovarajućih kationskih i anionskih površinski aktivnih tvari u ekvivolumnom i ekvimolarnom odnosu. Ispitivani uzorci podvrgnuti su elementnoj analizi.

Tekture katanionskih uzoraka su promatrane optičkim polarizacijskim mikroskopom, a vrsta mezofazne strukture identificirana je SAXS-mjerenjima.

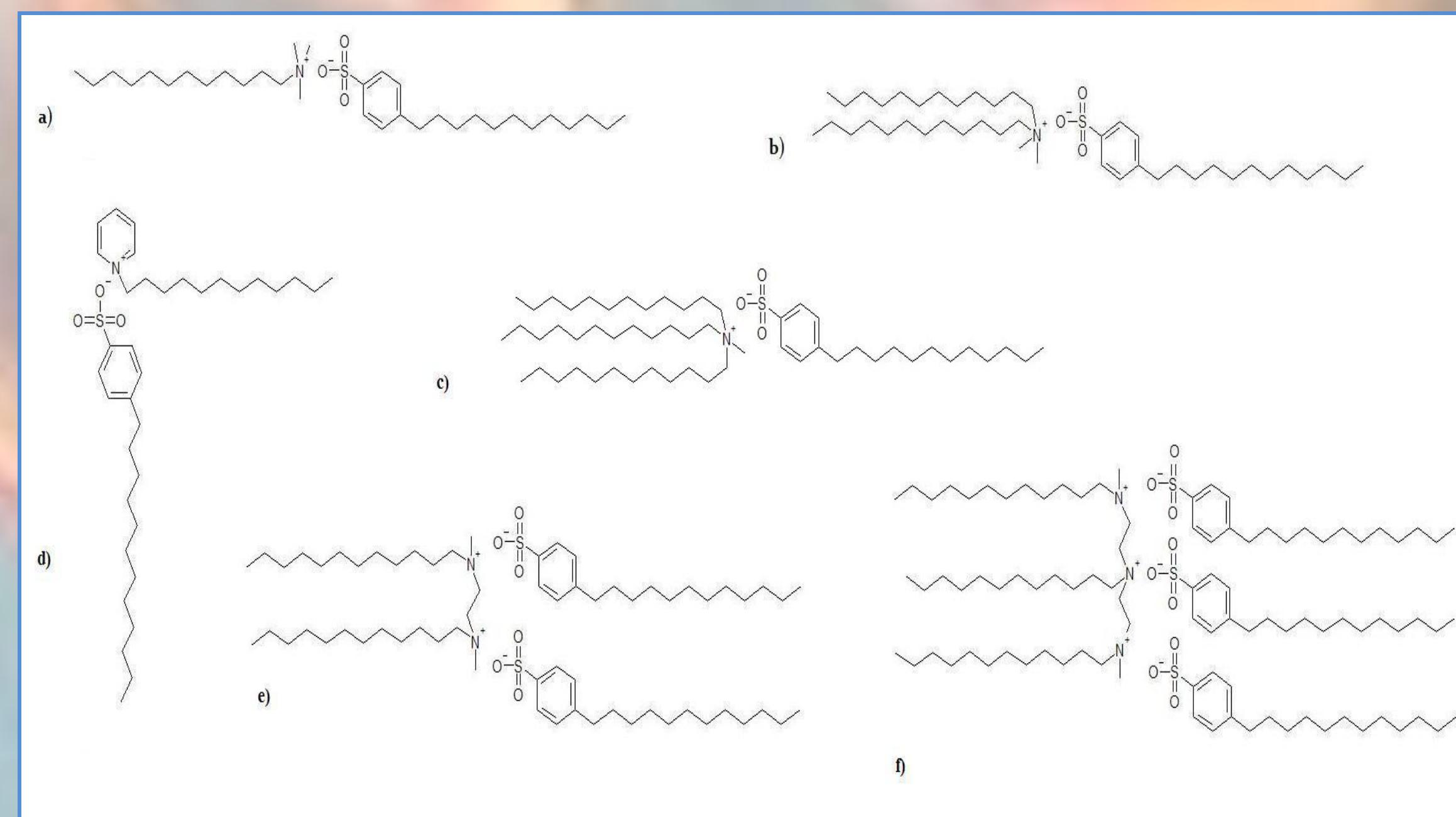
Diferencijalnom pretražnom kalorimetrijom (DSC) provedena su mjerenja promjena entalpija i entropija termotropnih uzoraka.



Tekstura lamelarnih faza bis[2-(N', N'-dimetil-N'-dodecilamonij)jetilen]-N-dodecil-N-metilamonijevog tridodecilbenzensulfonata tijekom hlađenja:
a ($t/^\circ\text{C} = 55.8$),
b i c (sobna temperatura). Skala odgovara $250 \mu\text{m}$ (a), $100 \mu\text{m}$ (b i c).



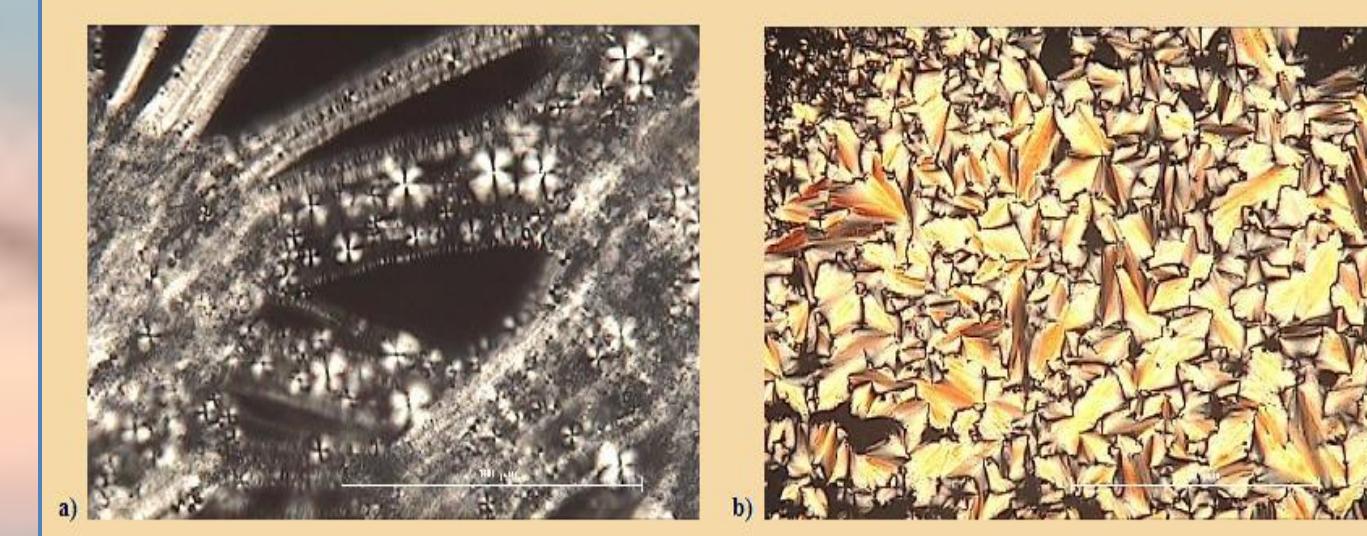
SAXS difraktogrami alkilamonijevih alkilbenzensulfonata:
a) bis(N,N-dimetil-N-dodecil)jetilen-1,2-diamonijevog didodecilbenzensulfonata,
b) tridodecilmetilamonijevog dodecilbenzensulfonata,
c) dodecilpiridinijevog dodecilbenzensulfonata.
Mjerenjem bis(N,N-dimetil-N-dodecil)jetilen-1,2-diamonijevog didodecilbenzensulfonata i dodecilpiridinijevog dodecilbenzensulfonata pri sobnoj temperaturi, te tridodecilmetilamonijevog dodecilbenzensulfonata pri -10°C dobiveni su rezultati debljine lamela: $d = 26.75 \text{ \AA}$ (a); $d = 24.95 \text{ \AA}$ (b); $d = 27.22 \text{ \AA}$ (c). Ako prepostavimo da je ukupna duljina lanca $l = 42.4 \text{ \AA}$, tada je omjer l/d : 1.59 (a); 1.70 (b); 1.56 (c).



Strukturne formule sintetiziranih katanionskih benzensulfonata:
dodeciltrimetilamonijev dodecilbenzensulfonat (a);
didodecildimetilamonijev dodecilbenzensulfonat (b);
tridodecilmimetilamonijev dodecilbenzensulfonat (c);
dodecilpiridinijev dodecilbenzensulfonat (d);
bis(N,N-dimetil-N-dodecil)jetilen-1,2-diamonijevog didodecilbenzensulfonata (e);
bis[2-(N', N'-dimetil-N'-dodecilmamonij)jetilen]-N-dodecil-N-metilamonijev tridodecilbenzensulfonat (f).



Vezikule didodecildimetilamonijevog dodecilbenzensulfonata tijekom zagrijavanja:
a ($t/^\circ\text{C} = 105.1$) i smektičke tekture tijekom hlađenja:
b ($t/^\circ\text{C} = 46.2$),
c ($t/^\circ\text{C} = 29.7$). Skala odgovara $250 \mu\text{m}$ (a - c).



Tekstura lamelarnih faza dodecilpiridinijevog dodecilbenzensulfonata pri zagrijavanju:
a ($t/^\circ\text{C} = 124.9$), te b: uzorak ohlađen na sobnu temperaturu. Skala odgovara $100 \mu\text{m}$ (a) i $250 \mu\text{m}$ (b).

Svi navedeni katanionski spojevi pokazuju tijekom grijanja i hlađenja kompleksni polimorfizam.

Kod svih ispitivanih katanionika postojanje oštih difrakcijskih maksimuma u omjeru $1 : 1/2 : 1/3 : 1/4 \dots$ na SAXS difraktogramima, potvrđuje postojanje lamelarnih struktura, odn. smektičkih slagalina. Iznosi osnovnih debljina lamela, računatih pomoću Braggove jednadžbe, približno su isti na sobnoj i povišenoj temperaturi.

Te izračunate vrijednosti približno su dvostruko niže od istih procijenjenih za dotičnu ispruženu štapićastu katanionsku molekulu, a bliske vrijednostima debljina lamela kationskih komponenata na višim temperaturama.

Temperature maksistema (T/K), entalpije ($\Delta H/\text{kJ mol}^{-1}$) dobivene DSC analizom i izračunate entropije ($\Delta S/\text{J mol}^{-1} \text{ K}^{-1}$) faznih prijelaza tijekom grijanja i hlađenja alkilamonijevih alkilbenzensulfonata.

UZORAK	GRIJANJE			HLAĐENJE		
	T/K	$\Delta H/\text{kJ mol}^{-1}$	$\Delta S/\text{J mol}^{-1} \text{ K}^{-1}$	T/K	$\Delta H/\text{kJ mol}^{-1}$	$\Delta S/\text{J mol}^{-1} \text{ K}^{-1}$
Dodecilpiridinijev dodecilbenzensulfonat	387.24 411.03 424.93	7.57 5.69 0.77	19.56 13.83 1.82	367.08 422.03	-7.74 -0.75	-21.09 -1.78
Tridodecilmimetilamonijev dodecilbenzensulfonat	248.64 258.57 290.20	0.16 0.43 1.37	0.65 1.65 4.73	285.60	-1.27	-4.43
Bis(N,N-dimetil-N-dodecil)jetilen-1,2-diamonijev dodecilbenzensulfonat	417.09 449.96 535.15	3.73 1.74 1.08	8.94 3.87 2.02	415.72 534.01	-3.52 -1.05	-8.47 -1.97
Bis[2-(N', N'-dimetil-N'-dodecilmamonij)jetilen]-N-dodecil-N-metilamonijev tridodecilbenzensulfonat	444.28 470.01	54.20 15.97	121.99 32.23	460.73 466.51	-52.41 -2.79	-113.75 -5.98

Ta činjenica otvara niz mogućnosti o stvarnom načinu pakiranja benzensulfonatnih katanionskih smektičkih. Bilo da molekula ima oblik krutog ispruženog štapića ili oblik preklopjenog štapića s grupiranim hidrofobnim dijelovima, u obzir dolaze ili potpuno uklopljene strukture, ili one s izrazito nagnutim alkilnim lancima, ili one s kombinacijom tih efekata. Pri hlađenju nastupaju reverzibilne promjene, uz pojavu tekućih kristala, pa su svi uzorci okarakterizirani kao enantiotropi.