

Таблица 1. Фторорганических соединений, использованные в работе.

Соединение (аббревиатура)	Изомерный состав (мол. %)	Температуры фазовых переходов*, К				Примесь (мол%)
		T _с **	T _к **	T _п **	T _к	
Фтор	F ₂ (99.4)	-	-	-	84.85	O ₂ (0.6)
Тетрафторэтилен (ТФЭ)	CF ₂ =CF ₂ (99.9)	-	-	142		
Гексафторпропилен (ГФП)	(CF ₃) ₂ CFCF=CF ₂ CF ₃ (98.6)	110	124	178	321-324	
Димер ГФП (ГФП) ₂	(CF ₃) ₂ CFCF=CF ₂ CF ₃ (98.6)	110	124	178	321-324	(ГФП) ₃ (1.4)
Тример ГФП (ГФП) ₃	(A); CF ₃) ₂ CFC(C ₂ F ₅)=C(CF ₃) ₂ (88.7)	147	-	-	387.8	(ГФП) ₂ (1.5)
	(B); [(CF ₃) ₂ CF] ₂ C=CFCF ₃ (9.5)		-	-	383	
	(C). (CF ₃) ₂ CFCF=C(CF ₃)CF ₂ CF ₂ CF ₃ (0.3)		-	-	378	
	[(CF ₃) ₂ CF] ₂ C=C(CF ₃)-Oph (99.8)				473-477	
	[(CF ₃) ₂ CF] ₂ C=C(CF ₃)-Oph-n-Me (99.7)				495-498	
	[(CF ₃) ₂ CF] ₂ C=C(CF ₃)-Oph-α-COOMe (99.8)				357	
Разветвленный перфторалкан*** (C ₉ F ₂₀)	(CF ₃) ₂ CFCF(C ₂ F ₅)CF(CF ₃) ₂ (90)				398-400	(ГФП) ₃ (0.3)
	[(CF ₃) ₂ CF] ₂ CFCF ₂ CF ₃ (9.7)					
Перфторбензол (ПФБ)	C ₆ F ₆ (99.9)	-	-	278	353.1	
Перфтортолуол (ПФТ)	CF ₃ -C ₆ F ₅ (99.9)	-	-	203	377	
н- перфторгексан (ПФГ)	н-C ₆ F ₁₄ (98.1)	-	-	181	330	CF ₂ H(CF ₂) ₄ CF ₃ (0.4); н-C ₈ F ₁₈ (1.5)
н- перфтороктан (ПФОК)	н-C ₈ F ₁₈ (98.0)	-	-	248	377	CF ₂ H(CF ₂) ₆ CF ₃ (0.5); н-C ₆ F ₁₄ (1.3); CF ₂ H(CF ₂) ₄ CF ₃ (0.2)

*-T_с, T_к, T_п, T_к – Температуры стеклования, кристаллизации, плавления и кипения, соответственно.

** - Эти данные были получены методом низкотемпературной калориметрии [35].

*** - Разветвленный перфторалкан является перфторированным насыщенным аналогом (ГФП)₃