Растворители для исследования ПМР

Растворитель	Формула	т. кип. °С	Т. пл., °С	Сигналы остаточных протонов (относительно ТМС), м. д.
Ацетон-D ₆	CD ₃ COCD ₃	56,2	-95,4	2,07
Ацетонитрил-Dз	CD ₃ CN	81,6	-45,7	1,96
Бензол-D ₆	C_6D_6	80,1	5,5	7,24
Бромбензол-D ₅	C_6D_5Br	156	-30,8	7,1-7,5
Бромоформ-D1	CDBr ₃	150	8,3	6,82
трет-Бутиловый спирт- ${\sf D}_{10}$	(CD ₃) ₃ COD	82	25,5	1,22; 1,35 a
Гексаметил ϕ ос ϕ ортриамид- D_{18}	[(CD ₃) ₂ N] ₃ PO	232	40	2,64
Дейтерохлорид (38% в D ₂ O)	DC1	110	-61	8,5 ^a
Диметилсульфоксид-D6	CD ₃ SOCD ₃	189 (разл.)	11,8	2,50
Диметил ϕ ормамид- D_7	DCON (CD ₃) ₂	152	-35	2,79; 2,94; 7,90
n -Диоксан- D_8	$C_4D_8O_2$	102	-116	3,56
1,2-Дихлорэтан- D_4	ClCD ₂ CD ₂ Cl	83,5	-89,5	3,69
Диэтиловый эфир- D_{10}	$C_2D_5OC_2D_5$	34,5	-97, 5	1,2; 3,4
Изопропанол- D_8	CD ₃ CDODCD ₃	82,4	-95,1	1,2; 1,6 ^a ; 4,0
$Mетанол-D_4$	CD ₃ OD	64,5	-126 , 6	3,34; 4,1 a
Метиленхлорид- D_2	CD ₂ C1 ₂	40	8,4	5,28
Метилциклогексан- D_{14}	$C_6D_{11}CD_3$	100,9	5,8	0,8-1,8
Муравьиная кислота $\sim D_2$	DCOOD	10!	-28,5	8,2; 10,8 a
Нитробензол- D_5	$C_6D_5NO_2$	211	3,82*	7,4-8,3
H ит p оме $ ext{тан-}D_3$	CD ₃ NO ₂	101	-56,8	4,29
Окись дейтерия	D ₂ O	101,42*	-41 , 8	4,61
н-Октан-D ₁₈	CD_3 (CD_2) $_6CD_3$	125,7	14,35*	0,7-1,4
Пиридин- D_5	C_5D_5N	115,6	-65	7,0-7,8; 8,57
Серная кислота- D_2	D ₂ SO ₄	>300	28,9	10,9 a
Тетрагидро Φ уран-D $_8$	C_4D_8O	67	-1	1,6-2,0; 3,5-3,8
Тетраметиленсуль ϕ он- D_8	$C_4D_8SO_2$	283	-95	2,0-2,5; 2,8-3,5
Tonyon-D ₈	$C_6D_5CD_3$	110,6	15,75*	2,31; 7,10
Три ϕ торуксусная кислота- D_1	CF3COOD	72,4	-63,5	11,34
$2,2,2$ -Трифторзтанол- D_3	CF_3CD_2OD	73 , 5	6 , 55	6,1; 6,6 ^a
Уксусная кислота- D_4	CD ₃ COOD	118	-120,0	2,06; 12,0 a
Хлороформ- D_1	CDC1 ₃	61,7	-114, 5	7,25
Циклогексан- \mathtt{D}_{12}	C_6D_{12}	80,7		1,42
Этанол-D ₆ (95% в D ₂ 0)	CD_3CD_2OD в D_2O	78,15		1,17; 3,59; 4,1 a
Этанол- D_6 (безводн.)	CD_3CD_2OD	78,3		1,17; 3,59; 4,1 a

а Положения этих пиков могут значительно изменяться в зависимости от температуры и растворенного вещества