

Tableau 2 – Propriétés des principaux solvants utilisés en chromatographie en phase liquide

	Solvant	Longueur d'onde minimale (nm)	Indice de réfraction à 25° C	Température d'ébullition (°C)	Viscosité à 25° C (cP)	Solubilité dans l'eau (% m/m)	Constante diélectrique à 20° C	n° 1 Polarité du solvant P'	n° 2 Pouvoir accepteur de protons x_e	n° 3 Pouvoir donneur de protons x_d	n° 4 Interactions dipôle-dipôle x_n	n° 5 Groupe de sélectivité	n° 6 ε_0 sur alumine	n° 7 ε_0 sur silice	n° 8 δ (cal ^{1/2} .cm ^{-3/2}) (2)
1	FC-78 (1)	210	1,267	50	0,4		1,88	< - 2					- 0,25		
	FC-75	210	1,276	102	0,8		1,86	< - 2					- 0,25		
	FC-43	210	1,291	174	2,6		1,9	< - 2					- 0,25		
2	Isooctane	197	1,389	99	0,47	0,011	1,94	0,1					0,01	0,02	
3	<i>n</i> -Heptane	195	1,385	98	0,40	0,010	1,92	0,2					0,01	0	7,4
4	<i>n</i> -Hexane	190	1,372	69	0,30	0,010	1,88	0,1					0,01	0	7,3
5	<i>n</i> -Pentane	195	1,355	36	0,22	0,010	1,84	0,0					0,00	0	7,0
6	Cyclohexane	200	1,423	81	0,90	0,012	2,02	- 0,2					0,04		8,2
7	Cyclopentane	200	1,404	49	0,42	0,014	1,97	- 0,2					0,05		
8	1-Chlorobutane	220	1,404	78	0,42		7,4	1,0				VI	0,26		
9	Tétrachlorure de carbone....	265	1,457	77	0,90	0,008	2,24	1,6					0,18	0,11	8,6
10	Éther <i>n</i> -butylique	220	1,397	142	0,64	0,19	2,8	2,1	0,44	0,18	0,38	I	0,25		
11	Triéthylamine		1,398	89	0,36		2,4	1,9	0,56	0,12	0,32	I	0,54		
12	Bromoéthane		1,421	38	0,38		9,4	2,0				VI	0,35		9,6
13	Éther isopropylique	220	1,365	68	0,38	0,62	3,9	2,4	0,48	0,14	0,38	I	0,28	0,32	
14	Méthyltertiobutyléther	215	1,369	55	0,27							I	0,47		
15	<i>n</i> -Octanol	205	1,427	195	7,3	3,9	10,3	3,4	0,56	0,18	0,25	II	0,5		10,3
16	Fluorobenzène		1,460	85	0,55		5,4	3,1	0,24	0,32	0,45	VII			
17	Chlorure de méthylène	233	1,421	40	0,41	0,17	8,9	3,1	0,29	0,18	0,53	V	0,42		9,7
18	2-Pentanol		1,405	130	3,5	9,2	14,7	3,7	0,56	0,19	0,26	II	0,61		
19	1,2-Dichloroéthane	228	1,442	83	0,78	0,16	10,4	3,5	0,30	0,21	0,49	V	0,44		9,8
20	tert-Butanol		1,385	82	3,6	miscible	12,5	4,1	0,56	0,20	0,24	II	0,7	0,51	
21	<i>n</i> -Butanol	210	1,397	118	2,6	20,1	17,5	3,9	0,59	0,19	0,25	II	0,7		11,4
22	<i>n</i> -Propanol	240	1,385	97	1,9	miscible	20,3	4,0	0,54	0,19	0,27	II	0,82		11,9
23	Tétrahydrofurane	212	1,405	66	0,46	miscible	7,6	4,0	0,38	0,20	0,42	III	0,57	0,53	9,1
24	Propylamine		1,385	48	0,35	miscible	5,3	4,2				I			
25	Acétate d'éthyle	256	1,370	77	0,43	9,8	6,0	4,4	0,34	0,23	0,43	VI	0,58	0,48	9,1
26	2-Propanol	205	1,384	82	1,9	miscible	20,3	3,9	0,55	0,19	0,27	II	0,82	0,60	11,5
27	Chloroforme	245	1,443	61	0,53	0,072	4,8	4,1	0,25	0,41	0,33	VIII	0,40	0,26	9,3
28	Méthyléthylcétone	329	1,376	80	0,38	23,4	18,5	4,7	0,35	0,22	0,43	VI	0,51		9,3
29	Dioxanne	215	1,420	101	1,2	miscible	2,2	4,8	0,36	0,24	0,40	VI	0,56		10,0
30	Méthoxyéthanol	210	1,400	125	1,60	miscible	16,9	5,5	0,38	0,24	0,38	III			
31	Carbonate de propylène		1,421	240				6,1	0,31	0,27	0,42	VI			13,3
32	Éthanol	210	1,359	78	1,08	miscible	24,6	4,3	0,52	0,19	0,29	II	0,88		12,7
33	Acide acétique		1,370	118	1,1	miscible	6,2	6,0	0,39	0,31	0,30	IV			10,1
34	Acétonitrile	190	1,341	82	0,34	miscible	37,5	5,8	0,31	0,27	0,42	VI	0,65	0,52	11,9
35	Diméthylsulfoxyde	268	1,477	189	2,00	miscible	4,7	7,2	0,39	0,23	0,39	III	0,75		12,0
36	Méthanol	205	1,326	65	0,54	miscible	32,7	5,1	0,48	0,22	0,31	II	0,95	0,70	14,5
37	Eau		1,333	100	0,89		78,5	10,2	0,37	0,37	0,25	VIII	>> 0,95	>> 0,70	23,4

(1) FC = alcane fluoré.

(2) Unité la plus couramment utilisée, parfois appelée le « Hildebrand » [1 cal^{1/2}.cm^{-3/2} = (4,18)². (MPa)^{1/2}].