

APENDICE B: TABLAS DE POLARIDAD

TABLA 28-2. Propiedades de las fases móviles cromatográficas más comunes

Disolvente	Índice de refracción ^a	Viscosidad, cP ^b	Punto de ebullición °C	Índice de polaridad, P'	Fuerza eluyente ^c
Fluoroalcanos ^d	1,27-1,29	0,4-2,6	50-174	<-2	-0.25
Ciclohexano	1.423	0.90	81	0.04	-0.2
n-Hexano	1.372	0.30	69	0.1	0.01
1-Clorobutano	1.400	0.42	78	1.0	0.26
Tetracloruro de carbono	1.457	0.90	77	1.6	0.18
iso-Propileter	1.365	0.38	68	2.4	0.28
Tolueno	1.494	0.55	110	2.4	0.29
Dietileter	1.350	0.24	35	2.8	0.38
Tetrahidrofurano	1.405	0.46	66	4.0	0.57
Cloroformo	1.443	0.53	61	4.1	0.40
Etanol	1.359	1.08	78	4.3	0.88
Acetato de etilo	1.370	0.43	77	4.4	0.58
Dioxano	1.420	1.2	101	4.8	0.56
Metanol	1.326	0.54	65	5.1	0.95
Acetonitrilo	1.341	0.34	82	5.8	0.65
Nitrometano	1.380	0.61	101	6.0	0.64
Etilenglicol	1.431	16.5	182	6.9	1.11
Agua	1.333	0.89	100	10.2	Grande

a= a 25°C

b El centipoise es una unidad típica de viscosidad; en unidades del SI, 1cP = 1mN

Ã— sÃ—Â m⁻².

c En Al₂O₃. Multiplicando por 0,8 se obtiene el e⁰ para la SiO₂.

d Las propiedades dependen de la masa molecular. Se da un intervalo de datos.