

Tipo de disolvente	Características
Próticos	<ul style="list-style-type: none"> • Poseen un grupo funcional capaz de ceder protones (OH, NH, SH). • Capacidad de formar puentes de hidrógeno. • Polares. • Ejemplos: agua, ácidos carboxílicos, alcoholes, aminas.
Apróticos polares	<ul style="list-style-type: none"> • Carecen de grupos funcionales capaces de ceder protones. • Constante dieléctrica alta. • Ejemplos: DMSO, DMF, nitrilos, cetonas, nitrocompuestos.
Apróticos apolares	<ul style="list-style-type: none"> • Carecen de grupos funcionales capaces de ceder protones. • Constante dieléctrica baja. • Ejemplos: hidrocarburos (alifáticos, aromáticos, halogenados), éteres, ésteres, halogenuros de alquilo

Disolvente	Fórmula química	Punto de ebullición	Constante dieléctrica	Densidad
Disolventes no polares				
Hexano	CH ₃ -CH ₂ -CH ₂ -CH ₂ -CH ₂ -CH ₃	69 °C	2,0	0,655 g/ml
Benceno	C ₆ H ₆	80 °C	2,3	0,879 g/ml
Tolueno	C ₆ H ₅ -CH ₃	111 °C	2,4	0,867 g/ml
Éter dietílico	CH ₃ CH ₂ -O-CH ₂ -CH ₃	35 °C	4,3	0,713 g/ml
Disolventes polares apróticos				
1,4-Dioxano	CH ₂ -CH ₂ -O-CH ₂ -CH ₂ -O	101 °C	2,3	1,033 g/ml
Acetato de etilo	CH ₃ -C(=O)-O-CH ₂ -CH ₃	77 °C	6,0	0,894 g/ml
Cloroformo	HCCL ₃	61 °C	4,8	1,498 g/ml
Tetrahidrofurano (THF)	CH ₂ -CH ₂ -O-CH ₂ -CH ₂	66 °C	7,5	0,886 g/ml
Diclorometano (DCM)	CH ₂ Cl ₂	40 °C	9,1	1,326 g/ml
Acetona	CH ₃ -C(=O)-CH ₃	56 °C	21	0,786 g/ml
Acetonitrilo (MeCN)	CH ₃ -C≡N	82 °C	37	0,786 g/ml
Dimetilformamida (DMF)	H-C(=O)N(CH ₃) ₂	153 °C	38	0,944 g/ml
Dimetil sulfóxido (DMSO)	CH ₃ -S(=O)-CH ₃	189 °C	47	1,092 g/ml
Disolventes polares próticos				
Ácido acético	CH ₃ -C(=O)OH	118 °C	6,2	1,049 g/ml
<i>n</i> -Butanol	CH ₃ -CH ₂ -CH ₂ -CH ₂ -OH	118 °C	18	0,810 g/ml
Isopropanol (IPA)	CH ₃ -CH(-OH)-CH ₃	82 °C	18	0,785 g/ml
<i>n</i> -Propanol	CH ₃ -CH ₂ -CH ₂ -OH	97 °C	20	0,803 g/ml
Etanol	CH ₃ -CH ₂ -OH	79 °C	24	0,789 g/ml
Metanol	CH ₃ -OH	65 °C	33	0,791 g/ml
Ácido fórmico	H-C(=O)OH	100 °C	58	1,21 g/ml
Agua	H-O-H	100 °C	82	1,000 g/ml