

Tabla de índices de refracción (para $\lambda = 589 \text{ nm}$)

www.vaxasoftware.com

Sólidos

Nombre	Fórmula	Temperatura °C (λ)	<i>n</i>
Ágata	SiO ₂	25	1,53-1,54
Aguamarina	Be ₃ Al ₂ (SiO ₃) ₆ ::Fe	25	1,56-1,60
Amatista	SiO ₂ ::Fe ³⁺	25	1,54
Ámbar		25	1,55
Arseniuro de galio	GaAs	25	3,927
Berilo	Be ₃ Al ₂ (SiO ₃) ₆	25	1,56-1,60
Cloruro de plata	AgCl	25	2,0668
Cloruro de sodio	NaCl	25	1,544
Córnea humana		37	1,3375
Criolita	Na ₃ AlF ₆	25	1,338
Cristalino humano		37	1,386-1,406
Cuarzo	SiO ₂	25	1,544
Diamante	C	25	2,417
Dióxido de titanio (Rutilo)	TiO ₂	25	2,496
Esmalte	Be ₃ Al ₂ (SiO ₃) ₆ ::Cr	25	1,576-1,582
Fluoruro de calcio (Fluorita)	CaF ₂	25	1,43
Fosfato de aluminio	AlPO ₄	25	1,53
Fosfuro de galio	GaP	25	3,5
Germanio	Ge	25	4,01
Hielo	H ₂ O	25	1,309
Lapislázuli		25	1,5
Malaquita	Cu ₂ CO ₃ (OH) ₂	25	1,655-1,909
Polimetil metacrilato (PMMA)	(C ₅ O ₂ H ₈) _n	25	1,491
Nylon	...-NH-C(=O)-(CH ₂) _n -C(=O)-NH-(CH ₂) _m ...	25	1,53
Obsidiana		25	1,50
Ópalo	SiO ₂ ·nH ₂ O	25	1,45
Óxido de aluminio	Al ₂ O ₃	25	1,76
Óxido de cinc	ZnO	25 (390 nm)	2,4
PET	(C ₁₀ H ₈ O ₄) _n	25	1,575
Policarbonato	(OC(OC ₆ H ₄) ₂ CMe ₂) _n	25	1,585
Poliestireno	(C ₈ H ₈) _n	25	1,55-1,59
Rubí	Al ₂ O ₃	25	1,77
Silicio	Si	25	4,01
Teflón	(C ₂ F ₄) _n	25	1,36
Topacio	Al ₂ SiO ₄ (F,OH) ₂	25	1,606
Turmalina		25	1,610-1,675
Turquesa	CuAl ₆ (PO ₄) ₄ (OH) ₈ ·4H ₂ O	25	1,61
Vidrio Crown		25	1,52
Vidrio Flint denso		25	1,66
Vidrio Flint ligero		25	1,58
Vidrio Flint medio		25	1,62
Vidrio Pirex® (borosilicato)		25	1,470
Yodo	I ₂	25	3,34
Zafiro	Al ₂ O ₃	25	1,762-1,778
Zircón	ZrSiO ₄	25	1,923
Zirconia cúbica	ZrO ₂	25	2,15-2,18

Líquidos

Nombre	Fórmula	Temperatura °C (λ)	<i>n</i>
Aceite vegetal		50	1,47
Acetaldehído	CH ₃ CHO	20	1,35
Acetona	CH ₃ -CO-CH ₃	20	1,36
Ácido nítrico	HNO ₃	25	1,393
Ácido perclórico	HClO ₄	50	1,3819
Ácido sulfúrico	H ₂ SO ₄	20	1,4183
Agua	H ₂ O	0	1,33432
Agua	H ₂ O	20	1,33336
Agua	H ₂ O	100	1,31861
Amoniaco	NH ₃	-77 (578 nm)	1,3944
Argón	Ar	-188	1,2312
Azúcar (disolución al 25%)		20	1,3723
Azúcar (disolución al 50%)		20	1,4200
Azúcar (disolución al 75%)		20	1,4774
Ázufre	S	125	1,9170
Benceno	C ₆ H ₆	20	1,501
Bromo	Br ₂	15	1,659
Bromuro de estaño(IV)	SnBr ₄	31	1,6628
Bromuro de fósforo(III)	PBr ₃	25	1,687
Bromuro de germanio (IV)	GeBr ₄	26	1,6269
Bromuro de hidrógeno	HBr	10	1,325
1-Butanol	CH ₃ (CH ₂) ₂ CH ₂ OH	20	1,399
Cianuro de hidrógeno	HCN	20	1,26136
Cloro	Cl ₂	20	1,3834
Cloroformo	CHCl ₃	20	1,48
Cloruro de antimonio(V)	SbCl ₅	22	1,5925
Cloruro de arsénico (III)	AsCl ₃	16	1,604
Cloruro de estaño(IV)	SnCl ₄	25	1,5086
Cloruro de fósforo(III)	PCl ₃	21	1,5122
Cloruro de germanio (IV)	GeCl ₄	25	1,4614
Cloruro de hidrógeno	HCl	18 (581 nm)	1,3287
Cloruro de titanio(IV)	TiCl ₄	18	1,6076
Dicloruro de azufre	SCl ₂	14	1,557
Dióxido de azufre	SO ₂	25	1,3396
Dióxido de carbono	CO ₂	24	1,6630
Disulfuro de carbono	CS ₂	20	1,62774
Etanol	CH ₃ CH ₂ OH	20	1,361
Fluoruro de hidrógeno	HF	25	1,1574
Fosfina	PH ₃	17	1,317
Glicerina (glicerol)	C ₃ H ₈ O ₃	20	1,4729
Helio	He	-269 (546 nm)	1,02451
1-Heptanol	CH ₃ (CH ₂) ₅ CH ₂ OH	25	1,423
Hexafluoruro de azufre	SF ₆	25	1,167
Hidracina	N ₂ H ₄	22	1,470
Hidrógeno	H ₂	-253	1,1096
Kriptón	Kr	-157 (546 nm)	1,3032
Leche		20	1,35
Metanol	CH ₃ OH	20	1,329
Miel con un 13% de agua		20	1,504
Miel con un 17% de agua		20	1,494
Miel con un 21% de agua		20	1,484
Nitrógeno	N ₂	-196 (578 nm)	1,19876
Óxido nítrico / monóxido de nitrógeno	NO	-90	1,330
Óxido nitroso / monóxido de dinitrógeno	N ₂ O	25	1,238

Líquidos (continuación)

Nombre	Fórmula	Temperatura °C (λ)	<i>n</i>
Oxígeno	O ₂	-183 (546 nm)	1,2243
Oxisulfuro de carbono	COS	25	1,3506
Pentafluoruro de bromo	BrF ₅	25	1,3529
Peróxido de hidrógeno	H ₂ O ₂	28	1,4061
Sulfuro de hidrógeno	H ₂ S	-80	1,460
Sulfuro de hidrógeno	H ₂ S	20	1,3682
Tetrabromosilano	SiBr ₄	31	1,5685
Tetraclorosilano	SiCl ₄	25	1,41156
Tetracloruro de carbono	CCl ₄	25	1,461
Trementina		25	1,472
Tribromuro de boro	BBr ₃	16	1,312
Trifluoruro de bromo	BrF ₃	25	1,4536
Trióxido de azufre	SO ₃	20	1,40965
Trióxido de difósforo	P ₂ O ₃	27	1,540
Xenón	Xe	-112 (546 nm)	1,3918
m-Xileno	C ₆ H ₄ (CH ₃) ₂	20	1,49722
o-Xileno	C ₆ H ₄ (CH ₃) ₂	20	1,5058
p-Xileno	C ₆ H ₄ (CH ₃) ₂	20	1,4958
Yoduro de hidrógeno	HI	16	1,466

Gases (1 atm)

Nombre	Fórmula	Temperatura °C	<i>n</i>
Acetona	CH ₃ -CO-CH ₃	0	1,001090
Agua (vapor)	H ₂ O	0	1,000256
Aire seco		0	1,0002924
Amoniaco	NH ₃	0	1,000376
Argón	Ar	0	1,000281
Benceno	C ₆ H ₆	0	1,001762
Bromo	Br ₂	0	1,001132
Cloro	Cl ₂	0	1,000773
Cloroformo	CHCl ₃	0	1,001450
Cloruro de hidrógeno	HCl	0	1,000447
Deuterio	D	0	1,000137
Dióxido de azufre	SO ₂	0	1,000686
Dióxido de carbono	CO ₂	0	1,0004493
Disulfuro de carbono	CS ₂	0	1,001481
Etanol	CH ₃ CH ₂ OH	0	1,000878
Helio	He	0	1,000036
Hidrógeno	H ₂	0	1,0001392
Metano	CH ₄	0	1,000444
Metanol	CH ₃ OH	0	1,000586
Neón	Ne	0	1,000066
Nitrógeno	N ₂	0	1,0002990
Óxido nítrico / monóxido de nitrógeno	NO	0	1,000297
Óxido nitroso / monóxido de dinitrógeno	N ₂ O	0	1,000516
Oxígeno	O ₂	0	1,0002709
Pentano	C ₅ H ₁₂	0	1,001711
Sulfuro de hidrógeno	H ₂ S	0	1,000634
Xenón	Xe	0	1,000702