

EK 17. GAZLARIN HAVADAKİ DİFÜZİVİTELERİ VE SCHMİDT SAYILARI

(Ref. e makaleleri)

1 atm. ve 32 °F da

	Difüzivite		$N_{Sc} = \mu / \rho D_v$ $N_{Sc} = \mu / M D_m$
	Volumetrik, D_v , ft ² /sa	Molal, D_m , lb.mol/ft.sa.10 ³	
asetik asit	0.413	1.15	1.24
aseton	0.32	0.89	1.60
amonyak	0.836	2.33	0.61
benzen	0.299	0.83	1.71
n-bütül alkol	0.273	0.76	1.88
karbon dioksit	0.535	1.49	0.96
karbon tetraklorür	0.24	0.67	2.13
klor	0.36	1.00	1.42
klorobenzen	0.24	0.67	2.13
etan 0.42	1.17	1.22	
etil asetat	0.278	0.77	1.84
etil alkol	0.396	1.10	1.30
etil eter	0.302	0.84	1.70
hidrojen	2.37	6.60	0.22
metan	0.61	1.70	0.84
metil alkol	0.515	1.43	1.00
naftalin	0.199	0.55	2.57
azot	0.52	1.45	0.98
n-oktan	0.196	0.546	2.62
oksijen	0.690	1.92	0.74
fosgen	0.31	0.86	1.65
propan	0.34	0.95	1.51
sülfür dioksit	0.40	1.11	1.28
toluen	0.275	0.77	1.86
su buharı	0.853	2.38	0.60