

Π.1.2 Συνάρτηση Σφάλματος

φ	$\text{erf } \varphi$	φ	$\text{erf } \varphi$
0	0.0	0.85	0.7707
0.025	0.0282	0.90	0.7970
0.05	0.056	0.95	0.8209
0.10	0.1125	1.0	0.8209
0.15	0.1680	1.1	0.8802
0.20	0.2227	1.2	0.9103
0.25	0.2763	1.3	0.9340
0.30	0.3286	1.4	0.9523
0.35	0.3794	1.5	0.9661
0.40	0.4284	1.6	0.9763
0.45	0.4755	1.7	0.9838
0.50	0.5205	1.8	0.9891
0.55	0.5633	1.9	0.9928
0.60	0.6039	2.0	0.9953
0.65	0.6420	2.2	0.9981
0.70	0.6778	2.4	0.9993
0.75	0.7112	2.6	0.9998
0.8	0.7421	2.8	0.9999

Π.1.3 Υπερβολικές συναρτήσεις

x	$\sinh x$	$\cosh x$	$\tanh x$	x	$\sinh x$	$\cosh x$	$\tanh x$
0.00	0.0000	1.0000	0.00000	2.00	3.6269	3.7622	0.96403
0.10	0.1002	1.0050	0.09967	2.10	4.0219	4.1443	0.97045
0.20	0.2013	1.0201	0.19738	2.20	4.4571	4.5679	0.97574
0.30	0.3045	1.0453	0.29131	2.30	4.9370	5.0372	0.98010
0.40	0.4108	1.0811	0.37995	2.40	5.4662	5.5569	0.98367
0.50	0.5211	1.1276	0.46212	2.50	6.0502	6.1323	0.98661
0.60	0.6367	1.1855	0.53705	2.60	6.6947	6.7690	0.98903
0.70	0.7586	1.2552	0.60437	2.70	7.4063	7.4735	0.99101
0.80	0.8881	1.3374	0.66404	2.80	8.1919	8.2527	0.99263
0.90	1.0265	1.4331	0.71630	2.90	9.0596	9.1146	0.99396
1.00	1.1752	1.5431	0.76159	3.00	10.018	10.068	0.99505
1.10	1.3356	1.6685	0.80050	3.50	16.543	16.573	0.99818
1.20	1.5095	1.8107	0.83365	4.00	27.290	27.308	0.99933
1.30	1.6984	1.9709	0.86172	4.50	45.003	45.014	0.99975
1.40	1.9043	2.1509	0.88535	5.00	74.203	74.210	0.99991
1.50	2.1293	2.3524	0.90515	6.00	201.71	201.72	0.99999
1.60	2.3756	2.5775	0.92167	7.00	548.32	548.32	1.00000
1.70	2.6456	2.8283	0.93541	8.00	1490.5	1490.5	1.00000
1.80	2.9422	3.1075	0.94681	9.00	4051.5	4051.5	1.00000
1.90	3.2682	3.4177	0.95624	10.00	11013	11013	1.00000

$$\sinh x = \frac{1}{2}(e^x - e^{-x}) \quad \cosh x = \frac{1}{2}(e^x + e^{-x}) \quad \tanh x = \frac{e^x - e^{-x}}{e^x + e^{-x}} = \frac{\sinh x}{\cosh x}$$

$$\frac{d}{dx}(\sinh u) = (\cosh u) \frac{du}{dx} \quad \frac{d}{dx}(\cosh u) = (\sinh u) \frac{du}{dx} \quad \frac{d}{dx}(\tanh u) = \left(\frac{1}{\cosh^2 u} \right) \frac{du}{dx}$$

Π.2.1 Σταθερές Lennard-Jones

Συστατικό		ϵ_A/k , σε K	σ σε Å
Αέρας		97	3.617
Αζώτο	N ₂	91.5	3.681
Αιθανόλη	C ₂ H ₅ OH	391	4.455
Αιθάνιο	C ₂ H ₆	230	4.418
Αιθυλένιο	C ₂ H ₆	205	4.232
Ακετυλένιο	C ₂ H ₂	185	4.221
Αργό	Ar	124	3.418
Αρσίνη	AsH ₃	281	4.06
Βενζέλιο	C ₆ H ₆	440	5.270
Βρόμιο	Br ₂	520	4.268
t-Βουτάνιο	C ₄ H ₁₀	313	5.341
n-Βουτάνιο	C ₄ H ₁₀	410	4.997
Διοξείδιο του άνθρακα	CO ₂	190	3.996
Διοξείδιο του θείου	SO ₂	252	4.290
Δισουλφίδιο του άνθρακα	CS ₂	488	4.438
n-Εννεάνιο	C ₉ H ₂₀	240	8.448
n-Επτάνιο	C ₇ H ₁₆	282	8.88
n-Εξάνιο	C ₆ H ₁₄	413	5.909
Ήλιο	He	10.22	2.576
Θειούχο καρβονύλιο	COS	335	4.13
Ιώδιο	I ₂	550	4.982
Ιωδιούχος Υδράργυρος	HgI ₂	691	5.625
Κρυπτό	Kr	190	3.60
Κυανογόνο	C ₂ N ₂	339	4.38
Κυκλοεξάνιο	C ₆ H ₁₂	324	6.093
Μεθάνιο	CH ₄	136.5	3.822
Μεθανόλη	CH ₃ OH	507	3.585
Μεθυλενοχλωρίδιο	CH ₂ Cl ₂	406	4.759
Μεθυλοχλωρίδιο	CH ₃ Cl	855	3.375
Μονοξείδιο του άνθρακα	CO	110	3.590
Μονοξείδιο του αζώτου	NO	119	3.470
Νέο	Ne	35.7	2.789
Οξυγόνο	O ₂	113	3.433
n-Οκτάνιο	C ₈ H ₁₈	320	7.451
Προπάνιο	C ₃ H ₈	254	5.061
n-Πεντάνιο	C ₅ H ₁₂	345	5.769
Τετραχλωράνθρακας	CCl ₄	327	5.881
Υδράργυρος	Hg	851	2.898
Υδρατμός	H ₂ O	356	2.649
Υδρογόνο	H ₂	33.3	2.968
Υδροχλωρίδιο	HCl	360	3.305
Υδροϊώδιο	HI	324	4.123
Υποξείδιο του αζώτου	N ₂ O	220	3.879
Φθόριο	F ₂	112	3.653
Χλώριο	Cl ₂	357	4.115
Χλωροφόρμιο	CHCl ₃	327	5.430

Ξένο	Xe	229	4.055
------	----	-----	-------

Π.2.2 Ολοκλήρωμα κρούσης

$\kappa T/\varepsilon$	$\Omega_{\mu} = \Omega_{\lambda}$	Ω_D	$\kappa T/\varepsilon$	$\Omega_{\mu} = \Omega_{\lambda}$	Ω_D
0.3	2.785	2.662	2.5	1.093	0.9996
0.35	2.628	2.476	2.6	1.081	0.9878
0.4	2.492	2.318	2.7	1.069	0.9770
0.45	2.368	2.184	2.8	1.058	0.9672
0.5	2.257	2.066	2.9	1.048	0.9576
0.55	2.156	1.966	3	1.039	0.9490
0.6	2.065	1.877	3.1	1.03	0.9406
0.65	1.982	1.798	3.2	1.022	0.9328
0.7	1.908	1.729	3.3	1.014	0.9256
0.75	1.841	1.667	3.4	1.007	0.9186
0.8	1.780	1.612	3.5	0.9999	0.9120
0.85	1.725	1.562	3.6	0.9932	0.9058
0.9	1.675	1.517	3.7	0.9870	0.8998
0.95	1.629	1.476	3.8	0.9811	0.8942
1	1.587	1.439	3.9	0.9755	0.8888
1.05	1.549	1.406	4	0.9700	0.8836
1.1	1.514	1.375	4.1	0.9649	0.8788
1.15	1.482	1.346	4.2	0.9600	0.8740
1.2	1.452	1.320	4.3	0.9553	0.8694
1.25	1.424	1.296	4.4	0.9507	0.8652
1.3	1.399	1.273	4.5	0.9464	0.8610
1.35	1.375	1.253	4.6	0.9422	0.8568
1.4	1.353	1.233	4.7	0.9382	0.8530
1.45	1.333	1.215	4.8	0.9343	0.8492
1.5	1.314	1.198	4.9	0.9305	0.8456
1.55	1.296	1.182	5	0.9269	0.8422
1.6	1.279	1.167	6	0.8963	0.8124
1.65	1.264	1.153	7	0.8727	0.7896
1.7	1.248	1.140	8	0.8538	0.7712
1.75	1.234	1.128	9	0.8379	0.7554
1.8	1.221	1.116	10	0.8242	0.7424
1.85	1.209	1.105	20	0.7432	0.6640
1.9	1.197	1.094	30	0.7005	0.6232
1.95	1.186	1.084	40	0.6718	0.5960
2	1.175	1.075	50	0.6504	0.5756
2.1	1.156	1.057	60	0.6335	0.5596
2.2	1.138	1.041	70	0.6194	0.5464
2.3	1.122	1.026	80	0.6076	0.5352
2.4	1.107	1.012	90	0.5973	0.5256
			100	0.5882	0.5170

Π.2.3 Μοριακός Όγκος

Στοιχείο / ουσία	Ατομικός Όγκος cm ³ /g atom
Αέρας	29.9
Άζωτο	15.6
σε πρωτοταγείς αμίνες	10.5
σε δευτεροταγείς αμίνες	12.0
Άνθρακας	14.8
Αντιμόνιο	34.2
Αρσενικό	30.5
Βανάδιο	32.0
Βισμούθιο	48.0
Βρώμιο	27.0
Γερμάνιο	34.5
Δακτύλιος Ναφθαλένιου	-30.0
Δακτύλιος Ανθρακένιου	-47.5
3-μερής δακτύλιος, όπως στο αιθυλενοξείδιο	-6.0
4-μερής δακτύλιος, όπως στο κυκλοβουτάνιο	-8.5
5-μερής δακτύλιος, όπως στο φουράνιο	-11.5
6-μερής δακτύλιος, όπως στο βενζένιο και το κυκλοεξάνιο	-15.0
Θείο	25.6
Ιώδιο	37.0
Κασσίτερος	42.3
Μόλυβδος	46.5 – 50.1
Νερό	18.8
Οξυγόνο, σε διπλό δεσμό ως -C=O	7.4
σε αλδεΐδες και κετόνες	7.4
σε μεθυλαιθέρες	9.9
σε μεθυλεστέρες	9.1
σε ανώτερους αιθέρες και εστέρες	11.0
σε οξέα	12.0
σε ενώσεις με S, P, N	8.3
Πυρίτιο	32.0
Τιτάνιο	35.7
Φθόριο	8.7
Φώσφορος	27.0
Υδράργυρος	19.0
Υδρογόνο, σε ενώσεις	3.7
Υδρογόνο, ως μόριο	7.15
Χλωρίδιο, στο άκρο ως R-CL	21.6
Χλωρίδιο, στο μέσο ως R-CHCl-R	24.6
Χρόμιο	27.4
Ψευδάργυρος	20.4

Π.3.1 Συντελεστής διάχυσης αερίων σε χαμηλή πίεση

	T, K	$D_{AB} P, \text{cm}^2 \cdot \text{atm/s}$	$D_{AB} P, \text{m}^2 \cdot \text{Pa/s}$ *
Αέρας			
Αμμωνία	273	0.198	2.006
Ανιλίνη	298	0.0726	0.735
Βενζένιο	298	0.0962	0.974
Βρώμιο	293	0.091	0.923
Διοξείδιο του άνθρακα	273	0.136	1.378
Διθειάνθρακες	273	0.0883	0.894
Χλώριο	273	0.124	1.256
Διφαινίλιο	491	0.16	1.621
Οξικό Οξύ	273	0.0709	0.718
Αιθανόλη	298	0.132	1.337
Αιθυλαιθέρας	293	0.0896	0.908
Ιώδιο	298	0.0834	0.845
Μεθανόλη	298	0.162	1.641
Υδράργυρος	614	0.473	4.791
Ναφθαλίνη	298	0.0611	0.619
Νιτροβενζένιο	298	0.0868	0.879
n-Οκτάνιο	298	0.0602	0.61
Οξυγόνο	273	0.175	1.773
Προπυλικό Οξύ	315	0.092	0.932
Διοξείδιο του Θείου	273	0.122	1.236
Τολουένιο	298	0.0844	0.855
Νερό	298	0.26	2.634
Αμμωνία			
Αιθυλένιο	293	0.177	1.793
Αργόν			
Νέον	293	0.329	3.333
Διοξείδιο του άνθρακα			
Βενζένιο	318	0.0715	0.724
Διθειάνθρακας	318	0.0715	0.724
Οξικό οξύ	319	0.0666	0.675
Αιθανόλη	273	0.0693	0.702
Αιθυλαιθέρας	273	0.0541	0.548
Υδρογόνο	273	0.55	5.572
Μεθάνιο	273	0.153	1.55
Μεθανόλη	298.6	0.105	1.064
Άζωτο	298	0.158	1.601
Μονοξείδιο του αζώτου	298	0.117	1.185
Προπάνιο	298	0.0863	0.874
Νερό	298	0.164	1.661

* για $p = 1 \text{ bar}$ 273 K
 $D_{AB} = D_{AB} P 10^{-5} \text{ m}^2/\text{s}$

Π.3.1 Συντελεστής διάχυσης αερίων σε χαμηλή πίεση (συνέχεια)

	T, K	$D_{AB} P, \text{cm}^2 \cdot \text{atm/s}$	$D_{AB} P, \text{m}^2 \cdot \text{Pa/s}$ *
Μονοξειδίο του άνθρακα			
Αιθυλένιο	273	0.151	1.53
Υδρογόνο	273	0.651	6.595
Άζωτο	288	0.192	1.945
Οξυγόνο	273	0.185	1.874
Ήλιο			
Αργό	273	0.641	6.493
Βενζένιο	298	0.383	3.89
Αιθανόλη	298	0.494	5.004
Υδρογόνο	293	1.64	16.613
Νέον	293	1.23	12.46
Νερό	298	0.908	9.198
Υδρογόνο			
Αμμωνία	293	0.849	8.6
Αργό	293	0.77	7.8
Βενζένιο	273	0.317	3.211
Αιθάνιο	273	0.439	4.447
Μεθάνιο	273	0.625	6.331
Οξυγόνο	273	0.697	7.061
Νερό	293	0.85	8.611
Άζωτο			
Αμμωνία	293	0.241	2.441
Αιθυλένιο	298	0.163	1.651
Υδρογόνο	288	0.743	7.527
Ιώδιο	273	0.07	0.709
Οξυγόνο	273	0.181	1.834
Οξυγόνο			
Αμμωνία	293	0.253	2.563
Βενζένιο	296	0.0939	0.951
Αιθυλένιο	293	0.182	1.8444

$$\frac{D_{AB}}{D_{AB,0}} = \frac{P_o}{P} \left[\frac{T}{T_o} \right]^{1.8}$$

Π.3.2 Συντελεστής διάχυσης σε υγρά

Διαλυμένη Ουσία (A)	Διαλύτης (B)	T (K)	Συγκέντρωση διαλύματος (kg mol/m ³)	Συντελεστής Διάχυσης (m ² /s×10 ⁹)
Χλώριο	Νερό	289	0.12	1.26
Υδροχλώριο	»	273	9	2.7
			2	1.8
		283	9	3.3
			2.5	2.5
		289	0.5	2.44
Αμμωνία	»	278	3.5	1.24
		288	1.0	1.77
Διοξείδιο του άνθρακα	»	283	0	1.46
		293	0	1.77
Χλωριούχο νάτριο	»	291	0.05	1.26
			0.2	1.21
			1	1.24
			3	1.36
			5.4	1.54
Μεθανόλη	»	288	0	1.28
Οξικό Οξύ	»	285.5	1.0	0.82
			0.01	0.91
		291	1.0	0.96
Αιθανόλη	»	283	3.75	0.50
			0.05	0.83
		289	2	0.9
n-Βουτανόλη	»	288	0	0.77
Διοξείδιο του άνθρακα	Αιθανόλη	290	0	3.2
Χλωροφόρμιο	»	293	2.0	1.25

5.3.3 Συντελεστής διάχυσης στα στερεά

Διάχυση αερίων σε πολυμερή στους 25°C, $D_{AB} 10^{10} (m^2/s)$

Πολυμερές	He	H ₂	O ₂	CO ₂	CH ₄
Πολυαιθυλένιο, πυκνότητας 0.914	6.8	...	0.46	0.372	0.193
Πολυαιθυλένιο, πυκνότητας 0.964	3.07	...	0.170	0.124	0.057
Τερεφθαλικό Πολυαιθυλένιο	1.7	...	0.0036	0.00054	0.00017
Μεθάκρυλο-πολυαιθυλένιο	44.1	...	0.11	0.030	
Φυσικό Ελαστικό	21.6	10.2	1.58	1.10	0.89
Ελαστικό σιλικόνης	53.4	67.1	17.0		
Βουτυλικό Καουτσούκ	5.93	1.52	0.81	0.058	
Νεοπρένιο	...	4.31	0.43	0.27	
Πολυστηρένιο	10.4	4.36	0.11	0.058	
Πολυπροπυλένιο, ισοτακτικό	19.5	2.12			
Πολυπροπυλένιο ατακτικό	41.6	5.7			
Βουταδιένιο-Ακρυλονιτρίλιο	11.7	4.5	0.43	0.19	
Πολυβουταδιένιο	...	9.6	1.5	1.05	
Οξικό Πολυβινύλιο	9.52	2.10	0.051	...	0.0019

Άλλα υλικά

Διαχεόμενο συστατικό	Διαλύτης	Θερμοκρασία K	Συντελεστής Διάχυσης $D_{AB} 10^{10} (m^2/s)$
Αλουμίνιο	Χαλκός	293	$1.30 \cdot 10^{-24}$
Αντιμόνιο	Άργυρος	293	$3.51 \cdot 10^{-15}$
Κάδμιο	Χαλκός	293	$2.71 \cdot 10^{-9}$
Υδράργυρος	Μόλυβδος	293	$2.50 \cdot 10^{-9}$
Βισμούθιο	Μόλυβδος	293	$1.10 \cdot 10^{-10}$
Υδρογόνο	Νικέλιο	358	$1.16 \cdot 10^{-2}$
		438	$1.05 \cdot 10^{-1}$
Ήλιο	Πυρέξ	293	$4.49 \cdot 10^{-5}$
		773	$2.00 \cdot 10^{-2}$

Π.4.1 Σταθερές Antoine

$$P_A = \exp\left(A - \frac{B}{T + C}\right) \quad P_A \text{ σε mmHg και } T \text{ σε Kelvin}$$

Συστατικό	Τύπος	Σταθερές		
		A	B	C
Τετραχλωριούχο Πυρίτιο	SiCl ₄	15.8	2634	-43.2
Νερό	H ₂ O	18.3	3816	-46.1
Τετραχλωράνθρακας	CCl ₄	15.9	2808	-46.0
Χλωροφόρμιο	CHCl ₃	16.0	2697	-46.2
Μεθανόλη	CH ₄ O	18.6	3626	-34.2
Αιθυλένιο	C ₂ H ₄	15.5	1347	-18.2
Αιθανόλη	C ₂ H ₆ O	18.9	3804	-41.7
Αιθυλενογλυκόλη	C ₂ H ₆ O ₂	20.3	6022	-28.3
Ακετόνη	C ₃ H ₆ O	16.7	2940	-35.9
Ισοπροπυλ αλκοόλη	C ₃ H ₈ O	18.7	3640	-53.5
Μεθυλ-αιθυλ-κετόνη	C ₄ H ₈ O	16.6	3150	-36.7
n-Βουτάνιο	C ₄ H ₁₀	15.7	2155	-34.4
n-Πεντάνιο	C ₅ H ₁₂	15.8	2477	-39.9
Βενζένιο	C ₆ H ₆	15.9	2789	-52.4
Φαινόλη	C ₆ H ₆ O	16.4	3491	-98.6
Κυκλοεξάνιο	C ₆ H ₁₂	15.7	2766	-50.5
Μεθυλ-ισοβουτυλ-κετόνη	C ₆ H ₁₂ O	15.7	2894	-70.8
n-Εξάνιο	C ₆ H ₁₄	15.8	2698	-48.8
TEOS	Si(OC ₂ H ₅) ₄	8.3	2381	0

**Π.4.2 Σταθερά Henry $H' = p_A/x_A$ για διάλυμα αερίων σε νερό
($H' \times 10^{-6}$ mmHg)**

Θερμοκρασία °C								
	0	5	10	15	20	25	30	35
H ₂	44	46.2	48.3	50.2	51.9	53.7	55.4	56.4
N ₂	40.2	45.4	50.8	56.1	61.1	65.7	70.2	74.8
Air	32.8	37.1	41.7	46.1	50.4	54.7	58.6	62.5
CO	26.7	30	33.6	37.2	40.7	44	47.1	50.1
O ₂	19.3	22.1	24.9	27.7	30.4	33.3	36.1	38.5
CH ₄	17	19.7	22.6	25.6	28.5	31.4	34.1	37
NO	12.8	14.6	16.5	18.4	20.1	21.8	23.5	25.2
C ₂ H ₄	9.55	11.8	14.4	17.2	20	23	26	29.1
C ₂ H ₄	4.19	4.96	5.84	6.8	7.74	8.67	9.62	–
N ₂ O	0.74	0.89	1.07	1.26	1.5	1.71	1.94	2.26
CO ₂	0.553	0.666	0.792	0.93	1.08	1.24	1.41	1.59
C ₂ H ₂	0.55	0.64	0.73	0.82	0.92	1.01	1.11	–
Cl ₂	0.204	0.25	0.297	0.346	0.402	0.454	0.502	0.553
H ₂ S	0.203	0.239	0.278	0.321	0.367	0.414	0.463	0.514

Θερμοκρασία °C								
	40	45	50	60	70	80	90	100
H ₂	57.1	57.7	58.1	58.1	57.8	57.4	57.1	56.6
N ₂	79.2	82.9	85.9	90.9	94.6	95.9	96.1	95.4
Air	66.1	69.2	71.9	76.5	79.8	81.7	82.2	81.6
CO	52.9	55.4	57.8	62.5	64.2	64.3	64.3	64.3
O ₂	40.7	42.8	44.7	47.8	50.4	52.2	53.1	53.3
CH ₄	39.5	41.8	43.9	47.6	50.6	51.8	52.6	53.3
NO	26.8	28.3	29.6	31.8	33.2	34	34.3	34.5
C ₂ H ₄	32.2	35.2	37.9	42.9	47.4	50.2	52.2	52.6
C ₂ H ₄	–	–	–	–	–	–	–	–
N ₂ O	–	–	–	–	–	–	–	–
CO ₂	1.77	1.95	2.15	2.59	–	–	–	–
C ₂ H ₂	–	–	–	–	–	–	–	–
Cl ₂	0.6	0.643	0.677	0.731	0.745	0.73	0.722	–
H ₂ S	0.566	0.618	0.672	0.782	0.905	1.03	1.09	1.12

Π.4.3 Διαλυτότητα σε νερό αερίων που δεν ακολουθούν το νόμο Henry

Διαλυτότητα σε νερό του διοξειδίου του άνθρακα

Ολική Πίεση atm	kg CO ₂ /100 kg Water								
	12°C	18°C	25°C	31.04°C	35°C	40°C	50°C	75°C	100°C
25	-	3.86	-	2.80	2.56	2.30	1.92	1.35	1.06
50	7.03	6.33	5.38	4.77	4.39	4.02	3.41	2.49	2.01
75	7.18	6.69	6.17	5.80	5.51	5.10	4.45	3.37	2.82
100	7.27	6.72	6.28	5.97	5.76	5.50	5.07	4.07	3.49
150	7.59	7.07	-	6.25	6.03	5.81	5.47	4.86	4.49
200	-	-	-	6.48	6.29	6.28	5.76	5.27	5.08
300	7.86	7.35	-	-	-	-	6.20	5.83	5.84
400	8.12	7.74	7.54	7.27	7.06	6.89	6.58	6.30	6.40
500	-	-	-	7.65	7.51	7.26	-	-	-
700	-	-	-	-	-	-	7.58	7.43	7.61

Διαλυτότητα σε νερό του HCl

kg HCl ανά 100kg H ₂ O	Μερική Πίεση HCl, mmHg						
	0°C	10°C	20°C	30°C	50°C	80°C	110°C
78.6	510	840					
66.7	130	233	399	627			
56.3	29.0	56.4	105.5	188	535		
47.0	5.7	11.8	23.5	44.5	141	623	
38.9	1.0	2.27	4.90	9.90	35.7	188	760
31.6	0.175	0.43	1.00	2.17	8.9	54.5	253
25.0	0.0316	0.084	0.205	0.48	2.21	15.6	83
19.05	0.0056	0.016	0.0428	0.106	0.55	4.66	28
13.64	0.00099	0.00305	0.0088	0.0234	0.136	1.34	9.3
8.70	0.000118	0.000583	0.00178	0.00515	0.0344	0.39	3.10
4.17	0.000018	0.000069	0.00024	0.00077	0.0064	0.095	0.93
2.04		0.0000117	0.000044	0.000151	0.00140	0.0245	0.280

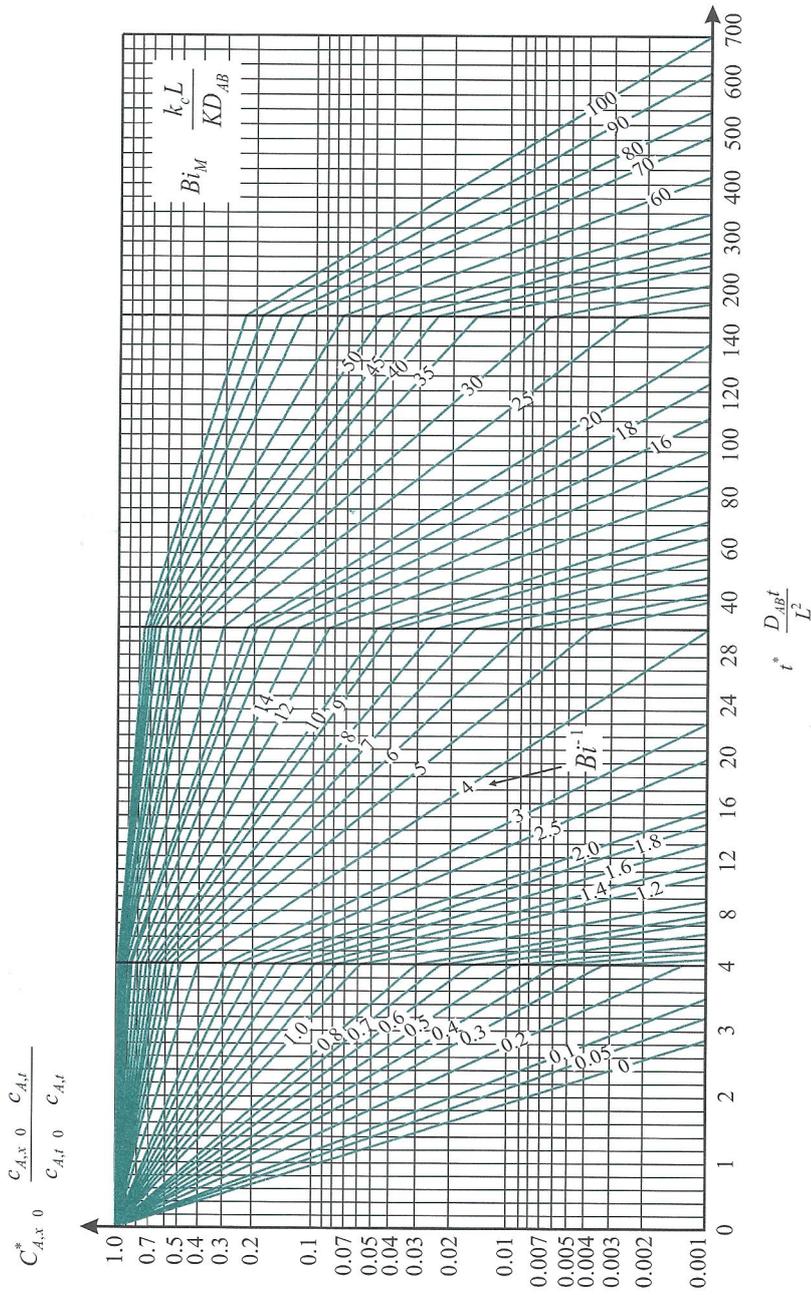
Διαλυτότητα σε νερό της αμμωνίας

kg NH ₃ ανά 100kg H ₂ O	Μερική Πίεση NH ₃ , mmHg							
	0°C	10°C	20°C	25°C	30°C	40°C	50°C	60°C
100	947							
90	785							
80	636	987						
70	500	780						
60	380	600	945					
50	275	439	686					
40	190	301	470	...	719			
30	119	190	298	...	454	692		
25	89.5	144	227	...	352	534	825	
20	64	103.5	166	...	260	395	596	834
15	42.7	70.1	114	...	179	273	405	583
10	25.1	41.8	69.6	...	110	167	247	361
7.5	17.7	29.9	50.0	...	79.7	120	179	261
5	11.2	19.1	31.7	...	51.0	76.5	115	165
4	...	16.1	24.9	...	40.1	60.8	91.1	129.2
3	...	11.3	18.2	23.5	29.6	45	67.1	94.3
2.5	15.0	19.4	24.4	(37.6)	(55.7)	77.0
2	12.0	15.3	19.3	(30.0)	(44.5)	61.0
1.6	12.0	15.3	(24.1)	(35.5)	48.7
1.2	9.1	11.5	(18.3)	(26.7)	36.3
1.0	7.4	...	(15.4)	(22.2)	30.2
0.5	3.4				

Διαλυτότητα σε νερό του διοξειδίου του θείου

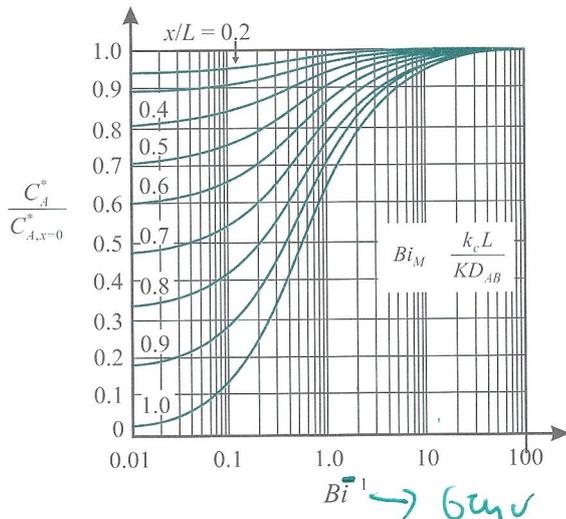
kg SO ₂ ανά 100kg H ₂ O	Μερική Πίεση SO ₂ , mmHg							
	0°C	7°C	10°C	15°C	20°C	30°C	40°C	50°C
20	646	657						
15	474	637	726					
10	308	417	474	567	698			
7.5	228	307	349	419	517	688		
5.0	148	198	226	270	336	452	665	
2.5	69	92	105	127	161	216	322	458
1.5	38	51	59	71	92	125	186	266
1.0	23.2	31	37	44	59	79	121	172
0.7	15.2	20.6	23.6	28.0	39.0	52	87	116
0.5	9.9	13.5	15.6	19.3	26.0	36	57	82.0
0.3	5.1	6.9	7.9	10.0	14.1	19.7		
0.2	2.8	3.7	4.6	5.7	8.5	11.8		31.0
0.15	1.9	2.6	3.1	3.8	5.8	8.1	12.9	20.0
0.10	1.2	1.5	1.75	2.2	3.2	4.7	7.5	12.0
0.05	0.6	0.7	0.75	0.8	1.2	1.7	2.8	4.7
0.02	0.25	0.3	0.3	0.3	0.5	0.6	0.8	1.3

Π.5.1 Μη μόνιμη κατάσταση. Διαγράμματα για επίπεδο



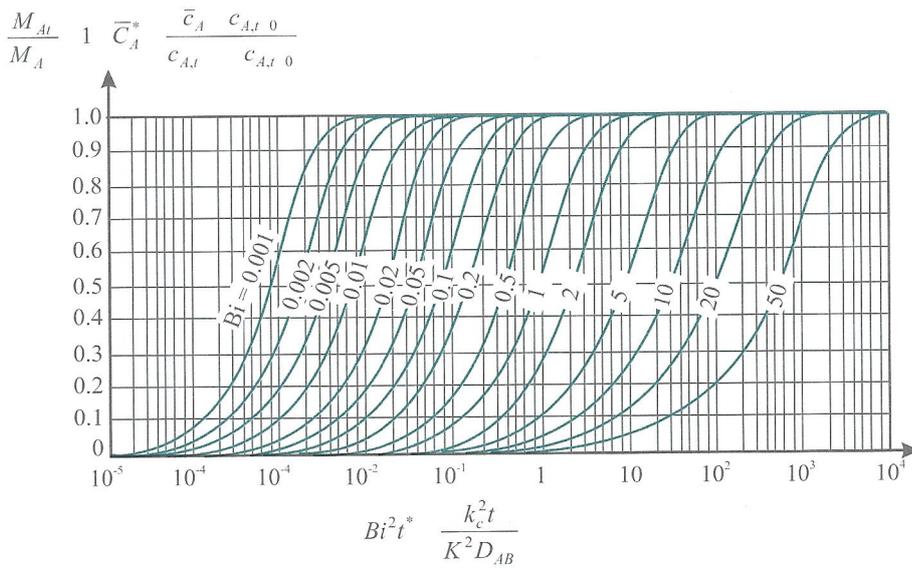
(α) Συγκέντρωση στο επίπεδο συμμετρίας

Π.5.1 Μη μόνιμη κατάσταση. Διαγράμματα για επίπεδο (συνέχεια)



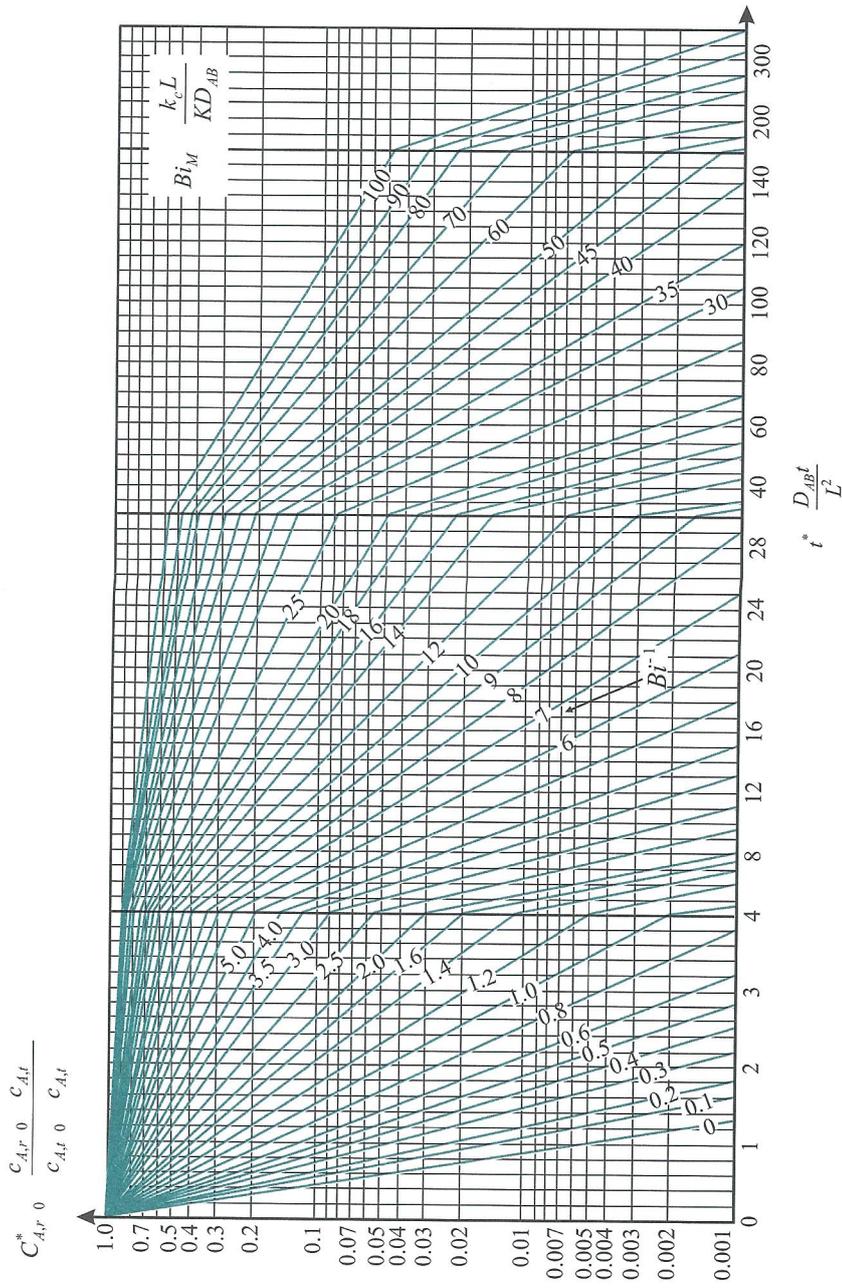
$Bi^{-1} \rightarrow$ γενν (-1) να διαφραδιά

(β) Συγκέντρωση σε άλλες θέσεις



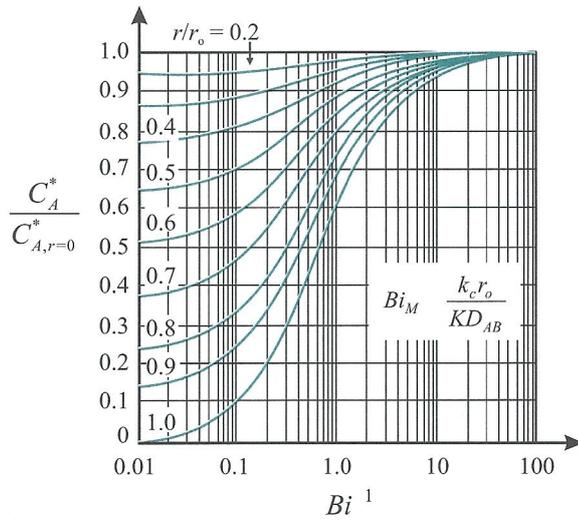
(γ) Μεταφερόμενη ποσότητα

Π.5.2 Μη μόνιμη κατάσταση. Διαγράμματα για κύλινδρο

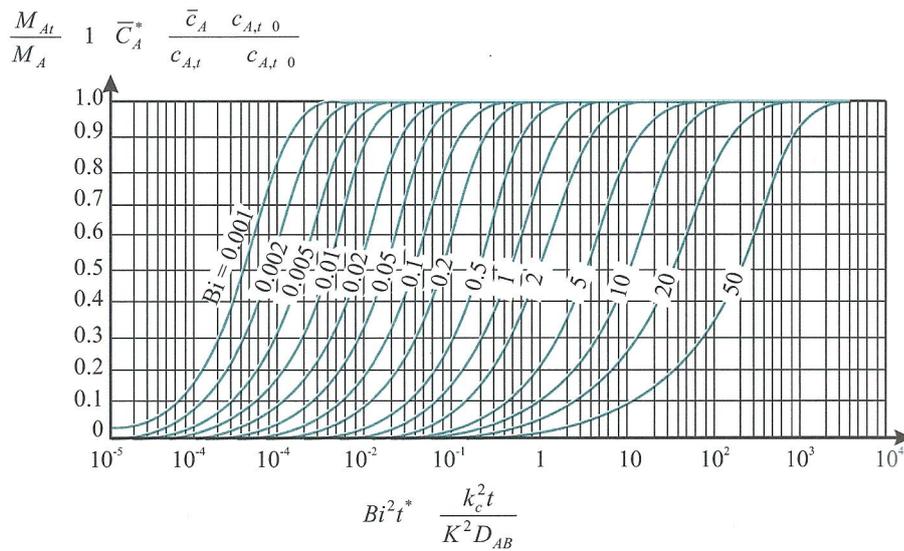


(α) Συγκέντρωση στον άξονα

Π.5.2 Μη μόνιμη κατάσταση. Διαγράμματα για κύλινδρο (συνέχεια)

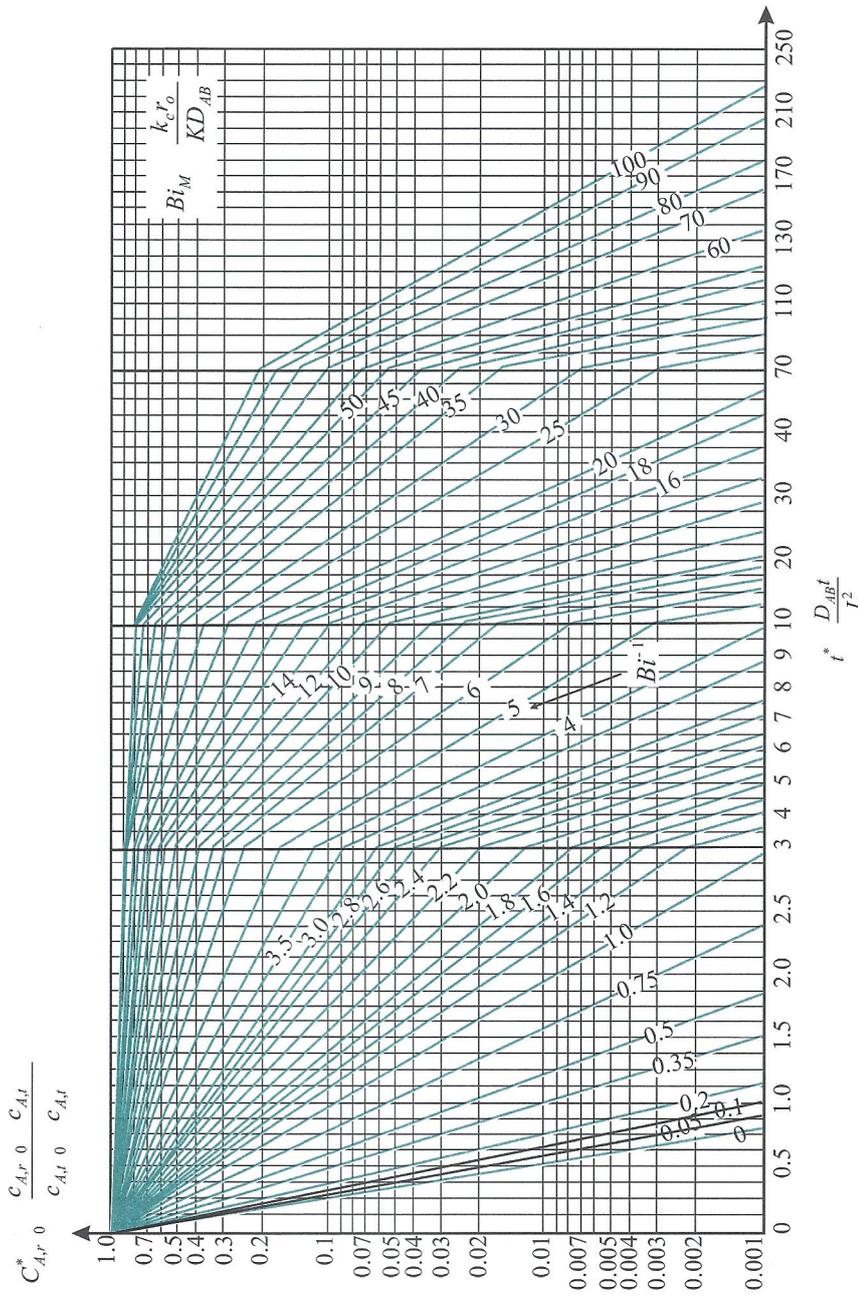


(β) Συγκέντρωση σε άλλες θέσεις



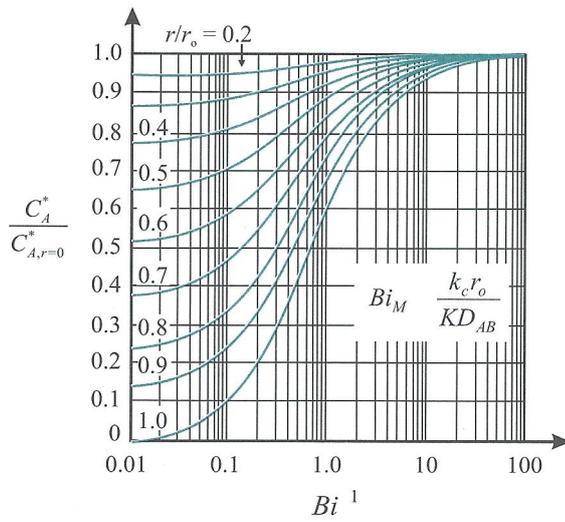
(γ) Μεταφερόμενη ποσότητα

Π.5.3 Μη μόνιμη κατάσταση. Διαγράμματα για σφαίρα

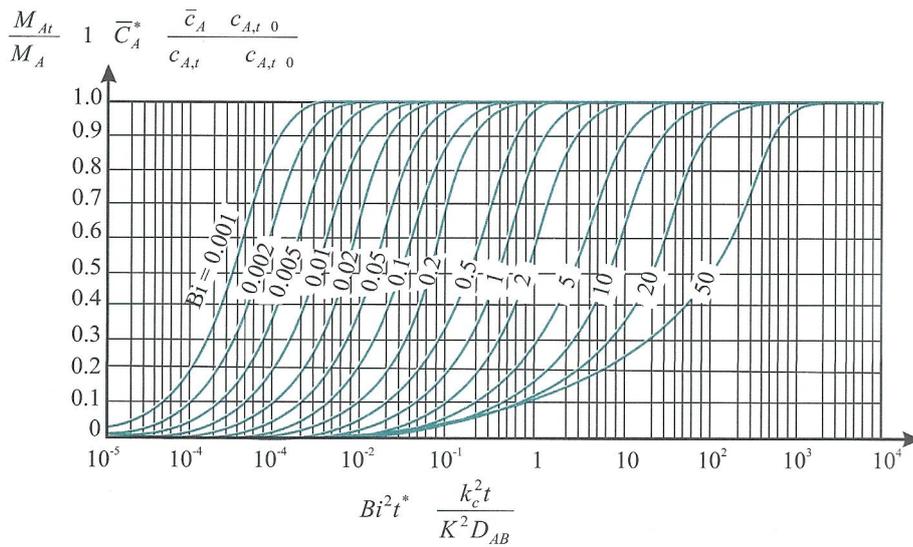


(α) Συγκέντρωση στο κέντρο

Π.5.3 Μη μόνιμη κατάσταση. Διαγράμματα για σφαίρα (συνέχεια)



(β) Συγκέντρωση σε άλλες θέσεις



(γ) Μεταφερόμενη ποσότητα

Π.5.4 Τιμές των σταθερών λ_1 , A_1 και B_1 στις σχέσεις 7.6, 7.7, 7.8

Πλάκα

Bi	λ_1^2	A_1	B_1	Bi	λ_1^2	A_1	B_1
0.02	0.01989	1.0033	0.9967	2	1.160	1.180	0.8176
0.04	0.03948	1.0066	0.9934	4	1.600	1.229	0.7540
0.06	0.05881	1.0098	0.9902	6	1.821	1.248	0.7229
0.08	0.07790	1.0130	0.9871	8	1.954	1.257	0.7047
0.1	0.09678	1.016	0.9839	10	2.042	1.262	0.6928
0.2	0.1873	1.031	0.9691	20	2.238	1.270	0.6665
0.4	0.3519	1.058	0.9424	30	2.311	1.272	0.6570
0.6	0.4972	1.081	0.9192	40	2.321	1.272	0.6521
0.8	0.6257	1.102	0.8989	50	2.371	1.273	0.6490
1.0	0.7401	1.119	0.8811	100	2.419	1.273	0.6429
				∞	2.467	1.273	0.6366

Κύλινδρος

Bi	λ_1^2	A_1	B_1	Bi	λ_1^2	A_1	B_1
0.02	0.03980	1.0051	0.9950	2	2.558	1.338	0.7125
0.04	0.07919	1.010	0.9896	4	3.641	1.470	0.6088
0.06	0.1182	1.015	0.9844	6	4.198	1.526	0.5589
0.08	0.1568	1.020	0.9804	8	4.531	1.553	0.5306
0.1	0.1951	1.025	0.9749	10	4.750	1.568	0.5125
0.2	0.3807	1.049	0.9526	20	5.235	1.593	0.4736
0.4	0.7552	1.094	0.9112	30	5.411	1.598	0.4598
0.6	1.037	1.135	0.8753	40	5.501	1.600	0.4527
0.8	1.320	1.173	0.8430	50	5.556	1.601	0.4485
1.0	1.577	1.208	0.8147	100	5.669	1.602	0.4401
				∞	5.784	1.602	0.4317

Σφαίρα

Bi	λ_1^2	A_1	B_1	Bi	λ_1^2	A_1	B_1
0.02	0.05978	1.0060	0.9940	2	4.116	1.479	0.6445
0.04	0.1190	1.012	0.9881	4	6.030	1.720	0.5133
0.06	0.1778	1.018	0.9823	6	7.042	1.834	0.4516
0.08	0.2362	1.024	0.9766	8	7.647	1.892	0.4170
0.1	0.2941	1.030	0.9710	10	8.045	1.925	0.3952
0.2	0.5765	1.059	0.9435	20	8.914	1.978	0.3500
0.4	1.108	1.116	0.8935	30	9.225	1.990	0.3346
0.6	1.599	1.171	0.8490	40	9.383	1.994	0.3269
0.8	2.051	1.224	0.8094	50	9.479	1.996	0.3223
1.0	2.467	1.273	0.7740	100	9.673	1.999	0.3131
				∞	9.869	2.000	0.3040