

3.5.1.14. Prężność pary związków organicznych w danej temperaturze

Wartości podane w ostatniej kolumnie tablicy ($\frac{\Delta t}{\Delta p}$ dla $\Delta p = 1 \text{ mm Hg}$ przy 760 mm Hg) dotyczą przeliczenia temperatury wrzenia przy odchyleniach od normalnego ciśnienia atmosferycznego

A

Związek	10 mm Hg	100 mm Hg	760 mm Hg = = 1 atm	5 atm	10 atm	20 atm	$\Delta t/\Delta p$
	Temperatura, °C						
Dwufenyl	119,0	181,0	255,3	—	—	—	0,061
Dwufenyloamina	157,0	—	302,0	—	—	—	—
Dwumetyloanilina	74,0	127,0	194,0	—	—	—	0,053
Etan	-127,7	-110,0	-83,3	-53	-31	-7	—
Etylen	-152,0	-132,0	-103,9	-70	-51	-28	—
Fenantren	—	245,0	340,2	—	—	—	—
Fenol	73,5	120,2	182,1	—	—	—	0,0428
Fluorobenzen	-12,0	30,9	85,2	—	—	—	0,040
Fosgen	—	—	8,2	59	87	119	—
Heksan	-24,8	16,2	68,7	132	167	208	0,042
Heptan	-3,0	42,1	98,3	165	204	247	0,045
Jodobenzen	64,6	118,6	188,6	—	—	—	—
<i>m</i> -Krezol	87,8	138,0	200,5	—	—	—	0,0416
<i>o</i> -Krezol	77,6	127,4	190,1	—	—	—	0,0434
<i>m</i> -Ksylen	27,5	76,3	139,3	—	—	—	0,049
<i>o</i> -Ksylen	20,0	77,7	142,7	—	—	—	0,049
<i>p</i> -Ksylen	6,6	70,0	138,4	—	—	—	0,0415
Kwas benzoesowy	132,5	185,9	249,0	—	—	—	0,0580
mrówkowy	2,5	44,1	100,7	—	—	—	0,040
octowy	17,4	63,2	118,2	180,0	212	251	0,042
propionowy	40,0	85,0	141,4	—	—	—	0,043
Metan	—	-181,5	-161,4	-138	-124	-107	—
Mrówczan etylu	—	6,3	53,8	109	141	179	0,038
metylu	—	-12,6	31,5	84	113	146	—
Naftalen	85,5	145	218	—	—	—	0,058
α -Naftol	146,0	209,2	288,01	—	—	—	—
β -Naftol	153,0	216,4	294,85	—	—	—	—
Nitrobenzen	85,4	139,9	208,3	—	—	—	0,048
Nitrometan	—	46,5	101,1	—	—	—	0,044
<i>m</i> -Nitrotoluen	100,0	161,0	231,9	—	—	—	—
<i>o</i> -Nitrotoluen	94,8	150,6	220,4	—	—	—	0,0484
<i>p</i> -Nitrotoluen	105,5	164,0	237,7	—	—	—	0,0484
Octan etylu	-14,1	26,1	77,2	137	169	208	—
metylu	-29,5	9,0	57,2	112	144	181	0,0368
Okтан	19,0	66,0	125,6	195	235	281	0,048
Pirydyna	11,0	58,0	115,3	—	—	—	0,045
Propan	-115,0	-83,0	-44,5	0	24	51	—
Propionian etylu	2,9	45,7	99,1	162	198	239	0,0412
metylu	-11,7	28,8	80,6	139	172	213	0,0400
Propylen	—	-85,5	-47	-5	20	49	—
Tlenek etylenu	-63,0	-33,0	10,5	—	—	—	—
Toluen	5	51,8	110,6	173	215	260	0,046
<i>m</i> -Toluidyna	85,3	136,6	203,3	—	—	—	0,0584
<i>o</i> -Toluidyna	81,4	133,0	199,7	—	—	—	0,0584
<i>p</i> -Toluidyna	82,2	133,7	200,4	—	—	—	0,0584
Trójchloroetylen	-10,8	31,9	86,9	—	—	—	—

$$1 \text{ mm Hg} = \frac{1}{760} \text{ atm} = 133\,322 \text{ N/m}^2; 1 \text{ atm} = 101325 \text{ N/m}^2$$