

Название второго компонента раствора	Формула	Температура кипения раствора, °C	Содержание воды в растворе, % (масс.)
Толуол	$C_6H_5CH_3$	85	20,2
Фенол	$C_6H_5OH$	99,52	90,79
Хлороформ	$CHCl_3$	56,2	2,6
Этилендиамин	$C_2H_4(NH_2)_2$	119	18,4
Эфир диэтиловый	$(C_2H_5)_2O$	34,15	1,26

### ДАВЛЕНИЕ ПАРОВ НАД ВОДНЫМИ РАСТВОРАМИ

Парциальные давления HCl и H<sub>2</sub>O (в мм рт. ст.)  
над растворами хлороводорода

Концентрация HCl, % (масс.)	20 °C		25 °C		30 °C		40 °C		60 °C	
	$p_{HCl}$	$p_{H_2O}$	$p_{HCl}$	$p_{H_2O}$	$p_{HCl}$	$p_{H_2O}$	$p_{HCl}$	$p_{H_2O}$	$p_{HCl}$	$p_{H_2O}$
6	$7,6 \cdot 10^{-4}$	15,9	$1,31 \cdot 10^{-3}$	21,8	$2,25 \cdot 10^{-3}$	29,1	$6,2 \cdot 10^{-3}$	50,6	0,040	139
10	$3,95 \cdot 10^{-3}$	14,6	$6,7 \cdot 10^{-3}$	20,0	0,0111	26,8	0,0282	47,0	0,157	130
14	0,0196	13,1	0,0316	18,0	0,050	24,1	0,121	42,1	0,60	116
18	0,095	11,3	0,148	15,4	0,228	20,6	0,515	36,4	2,3	102
22	0,45	9,3	0,68	12,6	1,02	17,1	2,18	30,2	8,6	85,6
26	2,17	7,21	3,20	9,95	4,56	13,5	9,2	24,0	32,5	69,0
30	10,6	5,41	15,1	7,52	21,0	10,2	39,4	18,4	124	53,5
34	50,5	3,81	68,5	5,35	92	7,32	161	13,5	450	40,5
38	210	2,51	277	3,60	360	5,03	598	9,52	—	29,6
42	709	1,56	900	2,30	—	3,28	—	6,45	—	21,2

Общее давление паров (в мм рт. ст.)  
над растворами серной кислоты

Концентрация H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub> , % (масс.)	10 °C	20 °C	30 °C	40 °C	60 °C	80 °C	100 °C
10	8,80	16,60	30,2	52,7	141,1	337	723
20	8,20	15,21	27,8	48,4	130,0	312	668
30	6,75	12,73	23,1	40,7	111,7	273	593
40	4,95	9,51	17,26	30,8	86,1	218	488
50	2,95	5,95	11,18	19,91	58,4	147,2	338
60	1,387	2,80	5,30	9,70	29,1	76,4	175,0
70	0,400	0,827	1,653	3,13	9,65	26,1	63,9
80	0,057	0,116	0,219	0,397	1,398	5,00	14,52
85	0,018	0,042	0,188	0,188	0,636	1,95	6,15