

Таблица химической стойкости
металлопластиковых труб COMPIPE™

Жидкости	Химическая формула	Концентрация	60°	20°
Адипиновая кислота	HOOC -(CH ₂) ₄ -COOH	насыщ. Р-р	да	да
Азотная кислота	HNO ₃	25%	да	да
Азотная кислота	HNO ₃	от 50% до 100%	нет	нет
Акролеин	C ₃ H ₄ O	-	нет	нет
Аллиловый спирт	H ₂ C=CH-CH ₂ -OH	96%	нет	да
Алюминия, сульфат	Al ₂ (SO ₄) ₃	насыщ. Р-р	да	да
Алюминия, хлорид	AlCl ₃	насыщ. Р-р	да	да
Амилацетат	CH ₃ COO(CH ₂) ₅	100%	нет	да
Аминобензол	C ₆ H ₅ NH ₂	100%	да	да
Аммиак	NH ₃	100%	да	да
Аммиака, газ	NH ₃	100%	да	да
Аммония, нитрат	(NH ₄)NO ₃	насыщ. Р-р	да	да
Аммония, сульфат	(NH ₄) ₂ SO ₄	насыщ. Р-р	да	да
Аммония, сульфид	(NH ₄) ₂ S	раствор	да	да
Аммония, фторид	NH ₄ F	раствор	да	да
Аммония, хлорид	NH ₄ Cl	насыщ. Р-р	да	да
Анилин	C ₆ H ₅ NH ₂	100%	нет	да
Арсиневая кислота	H ₃ AsO ₄	насыщ. Р-р	да	да
Ацетальдегид	C ₂ H ₄ O		нет	да
Ацетон	C ₃ H ₆ O	100%	нет	нет
Ацетонитрил	C ₂ H ₃ N		нет	нет
Бария, гидрат	Ba(OH) ₂	насыщ. Р-р	да	да
Бария, карбонат	BaCO ₃	насыщ. Р-р	да	да
Бария, сульфат	BaSO ₄	насыщ. Р-р	да	да
Бария, хлорид	BaCl ₂	насыщ. Р-р	да	да
Бензальдегид	C ₆ H ₅ CHO	100%	нет	да
Бензин			нет	да
Бензин, алифатические углеводороды			нет	да
Бензоат натрия	C ₆ H ₅ COONa	Н	да	да
Бензойная кислота	C ₆ H ₅ COOH	насыщ. Р-р	да	да
Бензол	C ₆ H ₆	100%	нет	нет
Бертолетова соль	KClO ₃	насыщ. Р-р	да	да
Борная кислота	H ₃ BO ₃	насыщ. Р-р	нет	нет
Бром -газ	Br ₂	100%	нет	нет
Бром -жидкость	Br ₂	100%	нет	нет
Бром, жидкий	Br	100%	нет	нет
Бром, сухой газ	Br ₂	100%	нет	нет
Бромистоводородная кислота	HBr	100%	да	да
Бромистый этил	C ₂ H ₅ Br	100%	нет	да
Бура	Na ₂ B ₄ O ₇ ·10H ₂ O	насыщ. Р-р	да	да

Бутадиен-1,3	C_4H_6	-	нет	нет
Бутан -газ	C_4H_{10}	100%	да	да
Бутанол	$CH_3(CH_2)_3OH$	100%	да	да
Бутилен	O2H 5014—0142	100%	нет	нет
Бутиловый спирт	$CH_3(CH_2)_3OH$	100%	да	да
Винная кислота	-	раствор	да	да
Вино	-	-	да	да
Вода	H_2O		да	да
Водород	H_2	100%	да	да
Гептан	C_7H_{17}	100%	нет	да
Гидроксиуксусная кислота	$HOCH_2COOH$	н	да	да
Гидрохинон	$C_2H_4(OH)_2$	насыщ. Р-р	да	да
Глауберова соль	Na_2SO_4	насыщ. Р-р	да	да
Гликолевая кислота	$HOCH_2COOH$	раствор	да	да
Глицерин	$HOCH_2CH(OH)CH_2OH$	100%	да	да
Глюкоза	$C_6H_{12}O_6$	насыщ. Р-р	да	да
Декагидронафтаден	$C_{10}H_{18}$	100%	нет	нет
Декалин	$C_{10}H_{18}$	100%	нет	нет
Декстрин	$(C_6H_{10}O_5)_n$	раствор	да	да
Диизопропиловый эфир	$C_6H_{14}O$	-	нет	нет
Диизобутилкетон	$C_9H_{18}O$	-	нет	нет
Диметиламин	C_2H_7N	-	нет	нет
Диметилсульфат	$C_2H_6O_4S$		нет	нет
Диметилформамид	C_3H_7NO		нет	нет
Диоксан	$C_4H_8O_2$	100%	да	да
Дихлорметан		100%	нет	нет
Дихлорэтан	$C_2H_4Cl_2$		нет	нет
Диэтилкетон	$C_5H_{10}O$		нет	нет
Диэтиловый эфир	$C_4H_{10}O$		нет	нет
Дрожжи	ПР	раствор	да	да
Дрожжи	ПР	100%	нет	да
Едкое кали	кон	Н	да	да
Железа, нитрат (III)	$Fe(NO_3)_3$	раствор	да	да
Железа, сульфат (II) , сульфат (III)	$FeSO_4, Fe_2(SO_4)_3$	насыщ. Р-р	да	да
Железа, хлорид (II), хлорид (III)	$FeCl_2, FeCl_3$	насыщ. Р-р	да	да
Желтая кровяная соль	$K_4[Fe(CH)_6]$	Н	да	да
Калий, железосинеродистый	$K_4[Fe(CH)_6]$	насыщ. Р-р	да	да
Калия, бикарбонат	$KHCO_3$	насыщ. Р-р	да	да
Калия, бисульфат	$KHSO_4$	насыщ. Р-р	да	да
Калия, бисульфид	$NaHSO_3$	насыщ. Р-р	да	да
Калия, бихромат	$K_2Cr_2O_7$	раствор	да	да
Калия, бромат, бромид	$KBrO_3, KBr$	насыщ. Р-р	да	да
Калия, гидрат	КОН	10%	да	да
Калия, гидроокись	КОН	насыщ. Р-р	да	да
Калия, гипохлорид	$KClO$	раствор	да	да

Калия, карбонат	K_2CO_3	насыщ. Р-р	да	да
Калия, нитрат, ортофосфат	KNO_3, K_3PO_4	насыщ. Р-р	да	да
Калия, перманганат	$KMnO_4$	20%	да	да
Калия, персульфат, перхлорат		насыщ. Р-р	да	да
Калия, сульфат	K_2SO_4	насыщ. Р-р	да	да
Калия, ферроцианид	$K_3[Fe(CN)_6]$	насыщ. Р-р	да	да
Калия, фторид, хлорат, хлорид		насыщ. Р-р	да	да
Каломель	Hg_2Cl_2	насыщ. Р-р	да	да
Кальция карбонат, гипохлорид,		насыщ. Р-р	да	да
Кальция хлорат, сульфат, хлорид		насыщ. Р-р	да	да
Кальция, гидрат, нитрат		насыщ. Р-р	да	да
Камфора	$C-(CH_3)_3O$	-	нет	нет
Касторовое масло	-	-	нет	нет
Квасцы	-		да	да
Керосин	-	100%	нет	нет
Кетен	C_2H_2O		нет	нет
Кислород	O_2	100%	да	да
Крезоловая кислота	$C_6H_4(OH)CH_3$	100%	нет	нет
Кремнефтористо-водородная кислота	-	40%	да	да
Ксилен, Ксилол	-	100%	нет	нет
Лимонная кислота	$HOCC(OH)(CH_2COOH)_2$	насыщ. Р-р	да	да
Ляпис	$AgNO_3$	Н	да	да
Жидкости	Химическая формула	Концентрация	60°	20°
Магния, гидрат	$Mg(OH)_2$	насыщ. Р-р	да	да
Магния, карбонат	$MgCO_3$	насыщ. Р-р	да	да
Магния, нитрат	$Mg(NO_3)_2$	насыщ. Р-р	да	да
Магния, хлорид	$MgCl_2$	насыщ. Р-р	да	да
Малеиновая кислота	$HOCH=CHCOOH$	насыщ. Р-р	да	да
Масла	-	-	да	да
Масла и жиры	-	-	нет	да
Медный купорос	$CuSO_4 \cdot 5H_2O$	Н	да	да
Мелисса	-	рабоч. конц.	да	да
Метанол	CH_3OH	100%	нет	да
Метилметакрилат	$C_5H_8O_2$	-	нет	нет
Молоко	-	-	да	да
Молочная кислота	-	100%	да	да
Моча	-	-	да	да
Мочевина	-	раствор	да	да
Натрия гидрат	$NaOH$	раствор	да	да
Натрия, бикарбонат	$NaHCO_3$	насыщ. Р-р	да	да
Натрия, бисульфит	$NaHSO_3$	раствор	да	да
Натрия, бромид	$NaBr$	насыщ. Р-р	да	да
Натрия, гидроокись	$NaOH$	40%	да	да
Натрия, гидроокись	$NaOH$	насыщ. Р-р	нет	да
Натрия, гипохлорит	$NaClO$	15% хлора	нет	да

Натрия, карбонат	Na_2CO_3	насыщ. Р-р	да	да
Натрия, нитрат	NaNO_3	насыщ. Р-р	да	да
Натрия, ортофосфат	Na_3PO_4	насыщ. Р-р	да	да
Натрия, сульфат	Na_2SO_4	насыщ. Р-р	да	да
Натрия, сульфид	Na_2S	насыщ. Р-р	да	да
Натрия, ферроцианид	$\text{Na}_4[\text{Fe}(\text{CN})_6]$	насыщ. Р-р	да	да
Натрия, фторид	NaF	насыщ. Р-р	да	да
Натрия, хлорат	NaClO_3	насыщ. Р-р	да	да
Натрия, хлорид	NaCl	насыщ. Р-р	да	да
Никеля, нитрат	$\text{Ni}(\text{NO}_3)_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$	насыщ. Р-р	да	да
Никеля, сульфат	NiSO_4	насыщ. Р-р	да	да
Никеля, хлорид	NiCl_2	насыщ. Р-р	да	да
Никотиновая кислота	-	20%	нет	да
Озон	O_3	100%	нет	нет
Ортофосфорная кислота	H_3PO_4	50%	да	да
Ортофосфорная кислота	H_3PO_4	95%	да	да
Перекись водорода	H_2O_2	30%	да	да
Перекись водорода	H_2O_2	90%	нет	да
Пиво	-	-	да	да
Пикриновая кислота	$\text{C}_6\text{H}_2(\text{NO}_2)_3\text{OH}$	насыщ. Р-р	да	да
Пиридин	$\text{C}_5\text{H}_5\text{N}$	100%	да	да
Пропионовая кислота	$\text{C}_2\text{H}_5\text{COOH}$	100%	да	да
Проявитель фотографический	-	рабоч.конц.	да	да
Ртути, нитрат	$\text{Hg}(\text{NO}_3)_2$	раствор	да	да
Ртути, хлорид	Hg_2Cl_2	насыщ. Р-р	да	да
Ртути, цианид	$\text{Hg}(\text{CN})_2$	насыщ. Р-р	да	да
Ртуть	Hg	100%	да	да
Салициловая кислота	$\text{C}_6\text{H}_4(\text{OOCCH}_3)\text{COOH}$	насыщ. Р-р	да	да
Свинца, ацетат	$\text{Pb}(\text{CH}_3\text{COO})_2 \cdot 3\text{H}_2\text{O}$	насыщ. Р-р	нет	да
Жидкости	Химическая формула	Концентрация	60°	20°
Серебра ацетат	AgCH_3COO	насыщ. Р-р	да	да
Серебра нитрат	AgNO_3	насыщ. Р-р	да	да
Серебра, ацетат	AgCH_3COO	Н	да	да
Серная кислота	H_2SO_4	10%	да	да
Серная кислота	H_2SO_4	50%	да	да
Серная кислота	H_2SO_4	98%	да	да
Серная кислота	H_2SO_4	дымящаяся	нет	нет
Сернистая кислота	H_2SO_3	30%	да	да
Сернистый ангидрид сухой	SO_2	100%	да	да
Соляная кислота	HCl	10%	да	да
Соляная кислота	HCl	80%	да	да
Тионила, хлорид	SOCl_2	100%	нет	нет
Толуол	$\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}_3$	100%	нет	нет
Трихлорэтилен	$\text{CCl}_2=\text{CHCl}$	100%	нет	нет
Триэтиламин	$(\text{C}_2\text{H}_5)_3\text{N}$	раствор	нет	да

Углерода, двуокись	CO ₂	100%	да	да
Углерода, дисульфид	CS ₂	100%	нет	нет
Углерода, сульфид	CS	100%	нет	нет
Уксус пищевой	-	-	да	да
Уксусная кислота	C ₂ H ₄ O ₂	10%	да	да
Уксусная кислота (ледяная)	C ₂ H ₄ O ₂	>96%	нет	да
Уксусный альдегид	CH ₃ CHO	100%	нет	да
Фенол	C ₆ H ₆ O	раствор	да	да
Формальдегид	CH ₂ O	40%	да	да
Фтор, газ	F ₂	100%	нет	нет
Фтористоводородная кислота	HF	40%	да	да
Фтористоводородная кислота	HF	60%	да	да
Фурфуроловый спирт	C ₆ H ₆ O ₂	100%	да	да
Хлор, сухой газ	Cl ₂	100%	нет	нет
Хлорированная вода	Cl	насыщ. Р-р	нет	нет
Хлороформ	CHCl ₃	100%	нет	нет
Хромовая кислота	H ₂ CrO ₄	20%	нет	да
Хромовая кислота	H ₂ CrO ₄	50%	нет	да
Царская водка	HCl/HNO ₃	3/1	нет	нет
Циклотексанол	C ₆ H ₁₁ OH	100%	нет	нет
Цинка, карбонат	ZnCO ₃	насыщ. Р-р	да	да
Цинка, оксид	ZnO	насыщ. Р-р	да	да
Цинка, сульфат	ZnSO ₄	насыщ. Р-р	да	да
Цинка, хлорид	ZnCl ₂	насыщ. Р-р	да	да
Щавелевая кислота	-	насыщ. Р-р	да	да
Этанол	C ₂ H ₅ OH	40%	нет	да
Этилацетат	C ₄ H ₈ O ₂	100%	нет	да
Этиленгликоль	HOCH ₂ CH ₂ OH	100%	да	да