

Стойкость материалов деталей трубопроводов к воздействию различных химических элементов и их растворов:

Обозначение материалов деталей и характеристики стойкости:

- СС - сурьмянистый свинец;
- Бр - бронза;
- СЧ - серый чугун;
- КЧ - кремнистый чугун;
- ХН - хромоникелевая сталь;
- ХНМ - хромоникельмolibденовая сталь;
- ХМ - хромомолибденовая сталь;
- Эб - эбонит;
- Фр - фарфор
- Кр - керамика.
- "У" - практически устойчив;
- "О" - сравнительно устойчив
- "Н" - не особенно устойчив
- "Х" - не применим.

Перекачиваемая среда	Химическая формула	Температура	Материал										
			СС	Бр	СЧ	КЧ	ХН	ХНМ	ХМ	Эб	Фр	Кр	
Уксусный ангидрит 100%	CH ₃ CHO	20	у	у	н	у	у	у	у	у	о	у	у
Ацетон	CH ₃ COCH ₃	20	у	у	у	у	у	у	у	у	х	у	у
Ацетил хлорид	CH ₃ COCl	20	у		х	у	о	у	о	х	у	у	
Эфир	C ₂ H ₅ OC ₂ H ₅	20	у	у	о		у	у	у	х	у	у	
Этилацетат	CH ₃ COOC ₂ H ₅	20	у	у	у	у	у	у	у	у	х	у	у
Этиловый спирт	C ₂ H ₅ OH	20	у	у	у	у	у	у	у	у	х	у	у
Этилхлорид	C ₂ H ₅ Cl	20	у		х	у	у	у	у	у	х	у	у
Щелочные алкалины на органической базе		20					у	у	у				
		100					у	у	у				
Ацетат алюминия	Al(H ₃ C ₂ O ₂)	60	н	н	х	у	у	у	о		у	у	у
Хлорид алюминия, водный раствор	AlCl ₃	20		х	х	о	н	н	х	у	у	у	у
Фторид алюминия, 10%	AlF ₃	20	о		о						у	у	у
Сульфат алюминия 10%	Al ₂ (SO ₄) ₃	20	о	о	х	у	у	у	у	у	у	у	у
Муравьинная кислота 50%	HCOOH	20	н	у	х	о	у	у	о	у	у	у	у
		20	о	х	у	у	у	у	у				
Гидроокись аммония	NH ₄ OH	кипящий	о	х	х	о	у	у	у				
			о	х	х	о	у	у	у				
Хлорид аммония 25%	NH ₄ Cl	20	о	х	у	у	о	о	у	у	у	у	у
Хлорид аммония 50%	NH ₄ Cl	20	о	х	х	у	о	о	у	у	у	у	у
Карбонад аммония, насыщенный раствор	(NH ₄) ₂ CO ₃	кипящий				х	у	у	у	у			
Нитрат аммония, насыщенный раствор	NH ₄ NO ₃	кипящий	о	х	н	о	у	у	у	у	у	у	у
		20	о	х	о	у	у	у	у	у	у	у	у
Сульфат аммония	(NH ₄) ₂ SO ₄	20	о	н	х	у	о	у	у	у	у	у	у
		кипящий	о	х	х	у	н	у	о	у	у	у	у

Сульфит аммония	$(\text{NH}_4)_2\text{SO}_3$	20 кипящий	у х х у у у у у	х х о								
Анилин	$\text{C}_6\text{H}_5\text{NH}_2$	20 кипящий	х о у у у у у	х о у у у у	у	у	у	у	у	х		
Бензин		20	у у у у у у						у	х	у	у
Бензольная кислота любой концентрации	$\text{C}_6\text{H}_5\text{COOH}$	20 кипящий		н у у у у					у			
Бензол	C_6H_6		у у у у у						у	х	у	у
Пиво, бродяще		20	у		у	у	у	у	у	у	у	у
Ацетат свинца	$\text{Pb}(\text{CH}_3\text{COO})_2$	20 кипящий	у	х у у	у	у	у	у	у	у	у	у
Борная кислота насыщенная	H_3BrO_3	80	о	о о	у	у	у	у	о	у	у	
Бром 100% водный раствор	Br_2	20	о	у о	у	х			х	у	у	
Бромистый водород, водный раствор	HBr	20	о	х х	х	х	х	х	х	у	у	у
Бутилацетат	$\text{CH}_3\text{COOC}_4\text{H}_9$	20	у	у у	х	у	у	у	у	у	у	у
Бисульфиткальциевая щелочь	$\text{Ca}(\text{HSO}_3)_2$	20 150	х	х х	х	х	у	н	у	у	у	
Хлорид кальция (охлаждающий рассол)	CaCl_2	80	у	о о	у	у	у	у	у	у	у	у
Гидроокись кальция (известковое молоко)	$\text{Ca}(\text{OH})_2$	20	у	у о	у	у	у	у	у	у	у	у
Гипохлорит кальция	$\text{Ca}(\text{ClO}_3)_2$	20 40		н у	у	у	у	у	у	у	у	у
Нитрат кальция	$\text{Ca}(\text{NO}_3)_2$	20		о у					у			
Карналитовый щелок	$\text{MgCl}_2 + \text{KCl}$	90 20	у	у	у	у	у	у	у	о	о	
Хлорамин	$\text{C}_5\text{H}_5\text{Cl}$	20				н	о	о				
Хлорбензол	$\text{C}_5\text{H}_5\text{Cl}$	60				н	о	о				
Хлороформ	CHCl_2	20	у	у о	у	у	у	у	х	у	у	у
Хлорсульфоновая кислота водная	SO_2OHCl	20	о	х х	о	х	х	х	х	х	у	у
Хлорная вода	$\text{Cl}_2 + \text{H}_2\text{O}$	20	у		х	о	н	н		у	у	у
Хромовая кислота 10%	H_2CrO_4	20	у		н	у	у	у	у	у	у	у
Хромовая кислота 50%	H_2CrO_4	20	у		х	у	о	о	о	у	у	у
Хромовая кислота + H_2SO_4 , 50%	H_2CrO_4	20	х	х х	н	о	о	н	х			
Хромосульфитовая щелочь		80	у	х	у	о	о	о	о	у	у	у
Цианистый водород безводный (си尼льная кислота)	HCN	20	х	у	у	у	у	у	у	у	у	у
Дифенил	$\text{C}_6\text{H}_5 - \text{C}_6\text{H}_5$	350	у		у	у	у	у	у	х	у	у
Хлорное железо, насыщенный раствор	FeCl_3	100	х	х х	х	х	х	х	о	у	у	
Сульфат железа	$\text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3$	20 кипящий	о	о о	у	у	у	у	у	у	у	
Уксусная кислота 50%	CH_3COOH	20	х	о х	у	у	у	у	х	у	у	у

		кипящий	х	н	х	о	у	у	х	у	у	у
Ангидрид уксусной кислоты	$(\text{CH}_3\text{COO})_2\text{O}$	20		у	х	о	у	у	у	у	у	у
		кипящий			х	о	у	у	у	у	у	у
Нитрат железа	$\text{Fe}(\text{NO}_3)_3$	20			х	у	у	у	у	у	у	
Ферросульфат в серной кислоте при 75%	$\text{FeSO}_4 + \text{H}_2\text{SO}_4$	90			х	х	у	н	н	н	у	
Спирты жирного ряда и жиры		20	у	у	у	у	у	у	у	х	у	
		кипящий	у	у	у	о	у	у	у	х	у	
Сульфонат спирта жирного ряда		20	у	у	х	у	у	у	у	х	у	
Олеиновая кислота	$\text{C}_{17}\text{H}_{33}\text{COOH}$	20-200				у	у	у		у	у	
Плавиковая (фтористоводородная) кислота	HF	20	у	х	х	х	х	х	х	у	х	х
Формальдегид (формалин) 40%	HCOH	20	у	у	о	у	у	у	у	х	у	у
Фруктовый сок содержащий фруктовую кислоту		20		х	х	у	у	у	у	у	у	у
		кипящий		х	х	у	у	у	у	у	у	у
Галловая кислота (танин)	$\text{H}_6\text{C}_7\text{O}_5$	20	о	х	у	у	у	у	у	у	у	у
		кипящий	о	х	у	у	у	у	у	у	у	у
Дубитель 10%	$\text{C}_2\text{O}_6\text{H}_6$	20		о	н	у	у	у	у	у	у	
		кипящий			х	у	у	у	у	у	у	
Дубитель 50%	$\text{C}_2\text{O}_6\text{H}_6$	20		о	н	у	у	у	у	у	у	
		кипящий			х	у	у	у	у	у	у	
Глицерин	CH_2OH	20	у	у	о	у	у	у	у	х		
Алюминий сульфат калия 10%	$\text{KAl}_2(\text{SO}_4)_2$	20	у	н	у	о	у	о	у	у	у	
		кипящий	у	н	у	о	у	о	у	у	у	
Алюминий сульфат калия, насыщенный раствор		кипящий			х	у	о	у	о			
Бихромат калия 25%	KCr_2O_7	20			у	у	у	у	у	у	у	у
Бифторит калия, насыщенный раствор		20				х	х				у	
		кипящий										
Битартрат калия (винный камень)	$\text{KHC}_4\text{H}_4\text{O}_4$	20		о		у	у	у	у	у	у	
		кипящий				н	у	у	у	у	у	
Бромид калия	KBr	20	о	н	у	о	у	у	у	у	у	у
Карбонат калия, слабый раствор	K_2CO_3	20	у	о	у	у	у	у	у	у	у	у
Хлорат калия (хлористый кальций)	KClO_3	20	о	о	х	у	у	у	у	у	у	у
		100	о					у	у			
Цианид калия, 10% водный раствор	KCN	20	у	х								
Хлорид калия	KCl	20	у	о	х	у	у	у	у	у	у	
Фторид калия (насыщенный раствор)	KHF ₂	20			х	о		у		у		
Едкий калий	КОН	20	х	о	о		у	у	о	у		
		кипящий	х	о	о	о	у	у	у	у		
Гипохлорит калия, до 20г/л активного хлора		40	о	х	у	у	у	у	у	у	о	о
Нитрат калия (калиевая селитра)	KNO ₃	20	н	у	у		о	о	о	у		

Оксалат калия (кисличная соль)	$K_2(COO)$	20		о	у	у	у	у	у	у	
Марганцовистокислый калий (насыщенный раствор)	$KMnO_4$	20		у	у	о	у	у	у	у	у
		кипящий		у	у	о	у	у	у	у	у
Силикат калия (жидкое стекло)	K_2SiO_3	20		у	у	у	у	у	у	у	у
Сульфат калия	K_2SO_4	20		у	у	х	у	у	у	у	у
Камфора	$C_{10}H_{16}O$			у	у	у	у	у	у	у	у
Кремниевистоводородистая кислота	H_2SiF_6	20		о	н	х	х	х	х	у	
Двуокись углерода, водный раствор	CO_2+H_2O	20				у	у	у	у	у	у
		100		о	о	о	х	х	х	о	у
Царская водка	$HCl+HNO_3$	20		x	x						
Уксуснокислая медь, водный раствор	$(CH_3COO)_2Cu$	20			x	у	у	у	у	у	у
Арсенит меди	$Cu(AsO_2)_2$	20		у	у	у	у	у	у	у	у
Хлорид меди	$CuCl_2$	20		о	х	н	х	х	х	у	у
Нитрат меди	$CuNO_3$	20		х	н	х	у	у	у	у	у
Сульфат меди (медный купорос)	$CuSO_4$	20		о	о	н	о	у	у	у	у
Сульфат меди, 2-4% H_2SO_4	$CuSO_4+H_2SO_4$	40		о	о	х	о	о	о	о	у
Латекс					у	у	у	у	у	у	у
Льняное масло		20			у	у	у	у	у	у	у
Хлорид магния	$MgCl_2$	20		о	о	о	у	о	у	у	у
Морская вода		20			у	н		у		у	у
Меласса		20			у		у	у	у	у	у
		100			у		у	у	у	у	у
Метиловый спирт		20-100		у	о	у	у	у	у	о	у
Молоко свежее		20			у		у	у	у	у	у
Молочная кислота	$C_6H_3O_3$	20		у	о	х	у	у	у	у	у
		кипящий		у	о	х	у			х	у
Монохлоруксусная кислота	CH_2ClOOH	20			х	о	х	х	н	х	у
Раствор натрий алюмината	$NaAlO_2$				у		у	у	у		
Биосульфит натрия, водный раствор	$NaHSO_3$	20		у	о	у	у	у	у	у	у
		кипящий		у	х	у	у	у	у	у	у
Поваренная соль	$NaCl$	20		н	у	о	у	у	у	у	у
		кипящий		х	у	о	у	о	о	о	у
Гидросульфат натрия, водный раствор	$NaHSO_4$	20		у	х	н	у	у	у	у	у
		кипящий		у	х	х	у	о	у	у	у
Едкий натр	$NaOH$	20		х	у	о	о	у	у	у	о
		кипящий		х	о	х	х	о	о	о	х
Гипохлорид натрия (до 20 г/л активного хлора)	$NaOCl$	20		о	х	о	о	у	о	х	у
Карбонат натрия (сода, насыщенный раствор)	Na_2CO_3	20		у	у	х				у	у
		100		у	у	х				у	у
Нитрат натрия (натриевая селитра)	$NaNO_3$	20			у	у	у	у	у	у	у

Перхлорат натрия	NaClO_4	20	о о у у у у	у	у	у	у	у	у	у	у
Натрий фосфат	Na_2HPO_4	80	о у у у у у	у	у	у	у	у	у	у	у
Силикат натрия (жидкое стекло)	Na_2SiO_3	20	у у у у у у	у	у	у	у	у	у	у	у
Сульфат натрия (глауберова соль)	Na_2SO_4	20	у у о о у у	у	у	у	у	у	у	у	у
		кипящий	у у о о у у	у	у	у	у	у	у	у	у
Натрий сернистый 20%	Na_2S	20	н у х у	у	у	у	у	у	у	у	у
		кипящий	н у х у	у	у	у	у	у	у	у	у
Натрий сернокислый 25%	Na_2SO_3	20	х у у у	у	у	у	у	у	у	у	у
		кипящий	х у у у	у	у	у	у	у	у	у	у
Тиоуульфат натрия	$\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3$	20	о о с у	у	у	у	у	у	у	у	у
		кипящий	о о у у	у	у	у	у	у	у	у	у
Хлорид никеля	NiCl_2	20	о х у о	о	о	о	о	о	о	у	
Сульфат никеля	NiSO_4	80	о х о о	о	о	о	о	о	о	у	
Нитрокислота с 4-5% содержанием нитрозы		20	о х у у	у	у	у	у	у	х	у	у
Масла минеральные и растительные		20	о у о у	у	у	у	у	у	х	у	у
		кипящий	о у о у	о	у	у	у	у	х	у	у
Олеум, концентрированный, 60% свободного SO_3	H_2SO_4	20	о х х у	у	у	у	у	у	х	у	у
Щавелевая кислота	$(\text{COOH})_2$	80	х х н у	у	о	у	у	у	у	у	у
		кипящий	х х у							у	у
Фенол (карболовая кислота с 90% фенола)	$\text{C}_6\text{H}_5\text{OH}$	20	у н у о	у	у	у	у	у	х	у	у
		кипящий	у н у о	у	у	у	у	у	х	у	у
Фосфорная кислота 80%	H_3PO_4	20	н х н у	у	у	у	у	у	у	у	у
		кипящий	н х н у	н	н	у	у	у	у	у	у
Пикриновая кислота любой концентрации		20	н у у у	у	у	у	у	у	у	у	у
Ртуть	Hg		х х у у	у	у	у	у	у	у	у	
Хлорид ртути, водный раствор 0,7% сублимат	HgCl_2	20	х у у о	у	о	у	у	у	у	у	у
		кипящий	н х у о	н	н	н	н	н	у	у	у
Нитрат ртути	$\text{Hg}(\text{NO}_3)_2$	20	н х у у	у	у	у	у	у	у	у	
Салициловая кислота	$\text{C}_6\text{H}_5\text{OHCOOH}$	20	у у х у	о	у	у	у	у	у	у	у
Азотная кислота разбавленная 1:10 (37%)	HNO_3	20	х х у у	у	у	у	у	у	у	у	у
		кипящий	х х о у	у	у	у	у	у	у	у	у
Азотная кислота концентрированная 100%	HNO_3	20	х х у у	у	у	у	у	у	у	у	у
		60	х х у о	о	о	о	о	о	у	у	у
Соляная кислота разбавленная 0,9%	HCl	20	н о						у	у	у
		кипящий	х х						о	у	у
Соляная кислота разбавленная 1:9	HCl	20		о					у	у	у
		кипящий			х				у	у	у
Соляная кислота концентрированная 37%	HCl	20			о				у	у	у
		кипящий				х			о	у	у
Сера расплавленная	S	115	у у у	у	у	у	у	у	х		
Хлорид серы безводный	S_2Cl_2	20	у у у	у	у	у	у	у	х		

Двуокись серы безводная	SO_2	20		у	у	у	у	у			
Сероуглерод	CS_2	20	у	о	у	у	у	у	у	х	у
Серная кислота до 16%	H_2SO_4	20	у	х		у	у	у	у	у	у
		кипящий	у	х	х	х	о	о	о		у
Серная кислота до 78%	H_2SO_4	20	у	х		у				у	у
		80	о	х		у				у	у
Серная кислота до 98%	H_2SO_4	20	о	х	у	у				у	у
		кипящий	о	х	у	у				у	у
Сероводород	H_2S	20	о	о	о	у	у	о	о	у	у
Сернистая кислота, насыщенный раствор	H_2SO_3	20	у	х	х	н	о	о	у	у	у
Плавильная кислота 10%	H_2SO_4	70	о	о	х	у	о		х	у	
Плавильная кислота сверх 10%	H_2SO_4	70	о	о	х	у	х	х	х		
Смола, дегтярное масло		20	о	у	у		у	у	у	х	
		кипящий	о	у	у						
Четыреххлористый углерод	CCl_4	кипящий		у	у	о	о	о	о	х	у
Толуол	$\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}_3$	кипящий	у		у	у	о	у	у	у	у
Трихлорэтилен	CHClCCl_2	88		о	у	у	у	у	у	х	
Трихлоруксусная кислота	CCl_3COOH	20			х		у	у	у		
Тринатрий фосфат	Na_3PO_4	20			у		у	у	у		
Вискоза		20	у	у	у	у	у	у	у	х	
		кипящий					у	у	у		
Вода дистиллированная	H_2O	0-100		у	о		у	у	у	у	у
Перекись водорода	H_2O_2	20	у	у			у	у	у	х	у
Вино		20		у			у		у	у	у
Винная кислота 10%	$\text{C}_4\text{H}_6\text{O}_2$	20	о	у	х	у	у	у	у	у	у
		80	н	у	х	у	у	у	у	у	у
Хлорид цинка 60%	ZnCl_2	20	у	о	у	у	н	о	у	х	у
		кипящий		х		у	х	х	у	у	у
Сульфат цинка	ZnSO_4	20	о	у	х	у	у	у	у	у	у
		кипящий				о	о	у	у	у	у
Гексахлоростанат амония (розовая соль)	$(\text{NH}_4)_2\text{SnCl}_6$	20			х	у	у	у	у	у	у
		60			х	о	х	х		у	у
Хлорид олова	SnCl_4	20			х	о			о	у	у
Хлорид олова, водный раствор	$\text{SnCl}_4 + 5\text{H}_2\text{O}$	20			х	о	о	н	о	у	у
		кипящий			х	х	х				
Лимонная кислота	$\text{H}_8\text{C}_6\text{O}_2$	20	о	о	х	о	у	у	у		
		80	о			о	х	х	н		
Сахарный сироп		20	у	у		у	у	у	у		
		100	у			у	у	у	у		