

Таблица растворимости и цветов различных соединений

	Al ³⁺	Ag ⁺	Ba ²⁺	Ca ²⁺	Cd ²⁺	Co ²⁺	Cr ³⁺	Cu ²⁺	Fe ²⁺	Fe ³⁺	H ⁺	Hg ₂ ²⁺	Hg ²⁺	K ⁺	Li ⁺	Mg ²⁺	Mn ²⁺	NH ₄ ⁺	Na ⁺	Ni ²⁺	Pb ²⁺	Sn ²⁺	Sr ²⁺	Zn ²⁺
Br ⁻	101	H ¹²	104 149	143 312	99 160	113 57		126 19	115 178	455 +	198 130	H ²²	0.55 4.9	65 104	177 266	96 120	147 228	75 146	90 121	131 155	0.85 4.7	85 225	93 222	448 672
CO ₃ ²⁻	-	11.1 H	9.4 H	8.4 H	12 H	10 H	-	9.6 H	20 H	-	-	16 H	?	110 155	1.4 0.7	4.6 H	10 H	100 -	21 45	6.8 H	13 H	?	10 H	11 H
C ₂ O ₄ ²⁻		10 H	7.0 H	8.6 H	7.8 H	7.2 H		7.5 H	6.7 H	?	9.5	H ¹³	H	36 78	8	4.0 H	5.3 H	4.5 34	3.4 6.5	9.4 H	9.3 H	H	6.8 H	7.5 H
CH ₃ COO ⁻	P +	1 2.5	63 75	34 29	P	P	P	P	P	?	∞	1	25 100	255 396	45	63	P	148 +	46 170	16 H	40	+	41 36	30 44
Cl ⁻	46 49	H ^{9.7}	35 58	74 159	113 161	52 106	34 H	72 110	62 95	91 536	60	H ¹⁷	6.6 63	34 56	78 127	54 73	73 115	37 77	36 40	61 81	1 3.3	270	53 100	367 614
F ⁻	1.7	172 205	0.15 H ¹⁰		1.5	81	3.5	1 P	M P	∞	M +	+	44	0.2 0.13	H ^{8.2}	1	82	4 5	2.5 5	H ^{7.5}	P +	H ^{8.6}	1	
I ⁻	P +	H ¹⁶	303 284	208 426	86 125	187 120		-	P	-	P	H ²⁸	H	144 208	165 481	139	P	172 250	178 302	143 188	0.06 0.44	1 4.2	177 383	436 510
NO ₃ ⁻	73 159	227 900	9 34	115 363	150 681	100 >30	P	124 247	83 ?	82 +	∞	+	P +	31 246	74	70	142	192 871	88 180	96 H	56 138	+	70 100	118
OH ⁻	H ³² -	-	3.8 >100	0.16 0.07	H ¹⁴ -	H ¹⁴ -	H ¹⁷	H ¹⁹	H ¹⁵	H ³⁷	∞	-	-	112 178	12 19	H ^{9.2} -	H ¹² -	53NH ₃ -	109 347	H ¹⁴	H ¹⁵	H ²⁶	9.3 28	H ¹⁶ -
PO ₄ ³⁻	H ¹⁸	H ¹⁹	38 H	28 H	H	H	H ¹⁷	H	H	H	∞	H	H	98	8.5 H	13 H	H	-	14 94	H	H ⁴²	H	H ³¹	H ³²
S ²⁻	+	H ⁴⁹	+	+	H ²⁸	H ²⁰	+	H ³⁵	H ¹⁷	?	0.3 0	H ⁴⁷	H ⁵¹	P	P	+	H ^{9.6}	-	26	H ¹⁸	H ²⁶	H ²⁶	+	H ²¹
SO ₃ ²⁻	-	H ¹³	6.1 H	6.5 H	M	H	-	-	H	?	P	H ²⁷	?	106	P	0.5	H	32	26 26	H	H		7.4 H	0.1 +
SO ₄ ²⁻	36 89	0.8 1.4	9.9 H	0.2 0.16	77 58	36 38	120	20 75	26	440 +	∞	H ^{6.2} +	+	11 24	34 29	35 68	62 34	75 101	19 42	37 76	H ^{7.8}	18 18	6.5 H	47 60

цвет раствора вещества (чем левее - тем концентрированнее раствор)

72 - растворимость в г безводного вещества в 100 г воды при 20°C

110 - то же при 100°C

↑ цвет наиболее устойчивого кристаллогидрата (если вещество их образует)

↑ цвет безводного вещества

вещество труднорастворимо

51 -lg(ПП) труднорастворимого вещества

↑ цвет менее устойчивой кристаллической модификации

↑ цвет более устойчивой кристаллической модификации

Синее подчеркивание означает, что вещество или раствор бесцветны. Белая ячейка - отсутствие данных. М - вещество малорастворимо,

⊕ - вещество реагирует с водой, - - вещество не существует, ? - существование соединения сомнительно, ∞ - неограниченная растворимость.