

Таблица растворимости и цветов различных соединений

	Al <sup>3+</sup>	Ag <sup>+</sup>	Ba <sup>2+</sup>	Ca <sup>2+</sup>	Cd <sup>2+</sup>	Co <sup>2+</sup>	Cr <sup>3+</sup>	Cu <sup>2+</sup>	Fe <sup>2+</sup>	Fe <sup>3+</sup>	H <sup>+</sup>	Hg <sub>2</sub> <sup>2+</sup>	Hg <sup>2+</sup>	K <sup>+</sup>	Li <sup>+</sup>	Mg <sup>2+</sup>	Mn <sup>2+</sup>	NH <sub>4</sub> <sup>+</sup>	Na <sup>+</sup>	Ni <sup>2+</sup>	Pb <sup>2+</sup>	Sn <sup>2+</sup>	Sr <sup>2+</sup>	Zn <sup>2+</sup>
Br <sup>-</sup>	101	H <sup>12</sup>	104 149	143 312	99 160	13	126	115 178	155	191 130	H <sup>22</sup>	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 <sub>3</sub> <sup>2-</sup>	-	11.1 H	9.4 H	8.4 H	12 H	10	-	9.6 H	20 H	-	P	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 <sub>2</sub> O <sub>4</sub> <sup>2-</sup>		10 H	7.0 H	8.6 H	7.8 H	7.2 H		7.5 H	6.7 H	?	9.5	H <sup>13</sup>	H	36 78	8	H <sup>4.0</sup>	5.3 H	4.5 34	3.4 6.5	9.4 H	9.3 H	H	6.8 H	7.5 H
CH <sub>3</sub> COO <sup>-</sup>	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	40	+	41 36	30 44
Cl <sup>-</sup>	46 49	9.7 H	35 58	74 159	113 161	52 106	34	72 110	62 95	91 536	60	H <sup>17</sup>	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 <sup>-</sup>	1.7	172 205	0.15	H <sup>10</sup>		1.5	81	3.5	1 P	M P	∞	M +	+	44	0.2 0.13	H <sup>8.2</sup>	1	82	4 5	2.5 5	H <sup>7.5</sup>	P +	H <sup>8.6</sup>	1
I <sup>-</sup>	P +	H <sup>16</sup>	203 284	208 426	86 125	187 20		-	P	-	P	H <sup>28</sup>	H	144 208	165 481	139	P	172 250	178 302	143 188	0.06 0.44	1 22	177 383	436 510
NO <sub>3</sub> <sup>-</sup>	73 159	227 900	9 34	115 363	150 681	100 >130		124 237	83 ?	82 +	∞	+	P +	31 246	74	70	142	192 871	88 180	96 138	56 138	+	70 100	118
OH <sup>-</sup>	H <sup>32</sup>	-	3.8 >100	0.16 0.07	H <sup>14</sup>	14	H <sup>17</sup>	H <sup>19</sup>	H <sup>15</sup>	H <sup>37</sup>	∞	-	-	112 178	12 19	H <sup>9.2</sup>	H <sup>12</sup>	53(NH <sub>4</sub> ) 109	109 347	H <sup>14</sup>	H <sup>15</sup>	H <sup>26</sup>	0.8 28	H <sup>16</sup>
PO <sub>4</sub> <sup>3-</sup>	H <sup>18</sup>	H <sup>19</sup>	38 H	28 H	H	H	H <sup>17</sup>	H	H <sup>22</sup>	H	∞	H	H	98	8.5 H	13 H	H	-	14 94	H	H <sup>42</sup>	H	H <sup>31</sup>	H <sup>32</sup>
S <sup>2-</sup>	+	H <sup>49</sup>	+	+	H <sup>28</sup>	H <sup>20</sup>	+	H <sup>35</sup>	H <sup>17</sup>	?	0.3 0	H <sup>47</sup>	H <sup>51</sup>	P	P	+	H <sup>9.6</sup>	-	26	H <sup>18</sup>	H <sup>26</sup>	H <sup>26</sup>	+	H <sup>21</sup>
SO <sub>3</sub> <sup>2-</sup>	-	H <sup>13</sup>	6.1 H	6.5 H	M	H	-	-	H	?	P	H <sup>27</sup>	?	106	P	0.5	H	32	26 26	H	H		7.4 H	0.1 +
SO <sub>4</sub> <sup>2-</sup>	36 89	0.8 1.4	9.9 H	0.2 0.16	77 58	36 38	120	20 75	26	440 +	∞	H <sup>6.2</sup>	+	11 24	34 29	35 68	62 34	75 101	19 42	37 71	H <sup>7.8</sup>	18 18	H <sup>6.5</sup>	47 60

цвет раствора вещества (чем левее - тем концентрированнее раствор)

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.