ТАБЛИЦА РАСТВОРИМОСТИ НЕОРГАНИЧЕСКИХ ВЕЩЕСТВ В ВОДЕ ПРИ КОМНАТНОЙ ТЕМПЕРАТУРЕ

Ионы	Br^-	CH_3COO^-	CN^-	CO_3^{2-}	Cl^-	F^-	I^-	NO_3^-	OH^-	PO_4^{3-}	S^{2-}	SO_4^{2-}
Ag^+	Н	М	Н	Н	Р	Р	Н	Р	–	Н	Н	М
Al^{3+}	Р	+	?	–	Р	М	Р	Р	Н	Н	+	Р
Ba^{2+}	Р	Р	Р	Н	Р	М	Р	Р	Р	Н	Р	Н
Ca^{2+}	Р	Р	Р	Н	Р	Н	Р	Р	М	Н	Р	М
Cd^{2+}	Р	Р	М	Н*	Р	Р	Р	Р	Н	Н	Р	Р
Co^{2+}	Р	Р	Н	Н*	Р	Р	Р	Р	Н	Н	Р	Р
Cr^{3+}	Р	+	Н	–	Р	М	Н	Р	Н	Н	Н*	Р
Cu^{2+}	Р	Р	Н	Н*	Р	Р	–	Р	Н	Н	Н	Р
Fe^{2+}	Р	Р	Н	Н	Р	М	Р	Р	Н	Н	Н	Р
Fe^{3+}	Р	–	Н	–	Р	Н	–	Р	Н	Н	+	Р
H^+	Р	∞	∞	М	Р	Р	Р	Р	∞	Р	М	Р
Hg^{2+}	М	Р	Р	–	Р	+	Н	+	–	Н	Н	Н
K^+	Р	Р	Р	Р	Р	Р	Р	Р	Р	Р	Р	Р
Li^+	Р	Р	Р	Р	Р	Н	Р	Р	Р	М	Р	Р
Mg^{2+}	Р	Р	Р	М	Р	М	Р	Р	Н	Н	Р	Р
Mn^{2+}	Р	Р	Н	Н*	Р	М	Р	Р	Н	Н	Н	Р
NH_4^+	Р	Р	Р	Р	Р	Р	Р	Р	Р	Р	Р	Р
Na^+	Р	Р	Р	Р	Р	Р	Р	Р	Р	Р	Р	Р
Ni^{2+}	Р	Р	Н	Н*	Р	Р	Р	Р	Н	Н	Н	Р
Pb^{2+}	М	Р	Н	Н*	Р	М	Н	Р	Н	Н	Н	Н
Sn^{2+}	+	+	–	–	+	Р	М	+	Н	Н	Н	Н
Sr^{2+}	Р	Р	Р	Н	Р	Н	Р	Р	М	Н	Р	Н
Zn^{2+}	Р	Р	Н	Н*	Р	М	Р	Р	Н	Н	Н	Р

ОБОЗНАЧЕНИЯ:

∞ — смешивается с водой в любых соотношениях;
Р — хорошо растворимо (> 0,1 моль/л);
М — малорастворимо (0,1—0,01 моль/л);
Н — практически нерастворимо (< 0,01 моль/л);
+ — полностью реагирует с водой;
– — вещество не существует;
* — осадок из водного раствора не образуется;
? — данные по растворимости отсутствуют.

ПЕРИОДИЧЕСКАЯ СИСТЕМА ХИМИЧЕСКИХ ЭЛЕМЕНТОВ Д. И. МЕНДЕЛЕЕВА

		I	II	III	IV	V	VI	VII	VIII		
1	1	1 1,0079 H Водород									2 4,0026 He Гелий
2	2	3 6,94 Li Литий	4 9,01 Be Бериллий	5 10,81 B Бор	6 12,011 C Углерод	7 14,00 N Азот	8 15,999 O Кислород	9 18,998 F Фтор			10 20,179 Ne Неон
3	3	11 22,99 Na Натрий	12 24,3 Mg Магний	13 26,98 Al Алюминий	14 28,09 Si Кремний	15 30,97 P Фосфор	16 32,06 S Сера	17 35,45 Cl Хлор			18 39,95 Ar Аргон
4	4	19 39,098 K Калий	20 40,08 Ca Кальций	21 44,96 Sc Скандий	22 47,90 Ti Титан	23 50,94 V Ванадий	24 51,996 Cr Хром	25 54,94 Mn Марганец	26 55,85 Fe Железо	27 58,93 Co Кобальт	28 58,70 Ni Никель
	5	29 63,55 Cu Медь	30 65,38 Zn Цинк	31 69,72 Ga Галлий	32 72,59 Ge Германий	33 74,922 As Мышьяк	34 78,96 Se Селен	35 79,904 Br Бром			36 83,80 Kr Криптон
5	6	37 85,47 Rb Рубидий	38 87,62 Sr Стронций	39 88,906 Y Иттрий	40 91,22 Zr Цирконий	41 92,906 Nb Ниобий	42 95,94 Mo Молибден	43 98,906 Tc Технеций	44 101,07 Ru Рутений	45 102,905 Rh Родий	46 106,4 Pd Палладий
	7	47 107,868 Ag Серебро	48 112,41 Cd Кадмий	49 114,82 In Индий	50 118,69 Sn Олово	51 121,75 Sb Сурьма	52 127,60 Te Теллур	53 126,904 I Йод			54 131,30 Xe Ксенон
6	8	55 132,905 Cs Цезий	56 137,33 Ba Барий	57 *) 138,905 La Лантан	72 178,49 Hf Гафний	73 180,94 Ta Тантал	74 183,85 W Вольфрам	75 186,21 Re Рений	76 190,2 Os Осмий	77 192,22 Ir Иридий	78 195,09 Pt Платина
	9	79 196,966 Au Золото	80 200,59 Hg Ртуть	81 204,37 Tl Таллий	82 207,2 Pb Свинец	83 208,98 Bi Висмут	84 209,0 Po Полоний	85 210,0 At Астат			86 222,0 Rn Радон
7	10	87 223,0 Fr Франций	88 226,025 Ra Радий	89 **) 227,0 Ac Актиний	104 261,1 Ku Курчатовий	105 259,9 Ns Нильсборий	106 263,1 Sg Сиборгий	107 262,1 Bh Борий	108 [265,1] Hs Гассий	109 [268] Mt Мейтнерий	. . .

*) ЛАНТАНОИДЫ 58—71

58 140,1 Ce Церий	59 140,9 Pr Празеодим	60 144,2 Nd Неодим	61 146,9 Pm Прометий	62 150,4 Sm Самарий	63 152,0 Eu Европий	64 157,3 Gd Гадолиний	65 158,9 Tb Тербий	66 162,5 Dy Диспрозий	67 164,9 Ho Гольмий	68 167,3 Er Эрбий	69 168,9 Tm Тулий	70 173,0 Yb Иттербий	71 175,0 Lu Лютеций

**) АКТИНОИДЫ 90—103

90 232,0 Th Торий	91 231,0 Pa Протактиний	92 238,0 U Уран	93 237,0 Np Нептуний	94 244,1 Pu Плутоний	95 243,1 Am Америций	96 247,1 Cm Кюрий	97 247,1 Bk Берклий	98 251,1 Cf Калифорний	99 252,0 Es Эйнштейний	100 257,1 Fm Фермий	101 258,1 Md Менделевий	102 259,1 No Нобелий	103 260,1 Lr Лоуренсий

РЯД НАПРЯЖЕНИЙ МЕТАЛЛОВ

⟶ Способность присоединять электроны (восстанавливаться) возрастает ⟶

Li^+ Rb^+ K^+ Cs^+ Ca^{2+} Na^+ Mg^{2+} Al^{3+} Ti^{2+} Mn^{2+} Cr^{2+} Zn^{2+} Cr^{3+} Fe^{2+} Cd^{2+}
Co^{2+} Ni^{2+} Sn^{2+} Pb^{2+} Fe^{3+} $(H)^+$ Bi^{3+} Cu^{2+} Cu^+ Hg_2^{2+} Ag^+ Hg^{2+} Pt^{2+} Au^{3+} Au^+

⟵ Способность отдавать электроны (окисляться) возрастает ⟵