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	Н	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	Н	Р
Co^{2+}	Р	Р	Н	Н*	Р	Р	Р	Р	Н	Н	Н	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	М	∞
Hg^{2+}	М	Р	Р	—	Р	+	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	Р	Р	Р	Н	Н	Н	Р
NH_4^+	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*	М	М	М	Р	Н	Н	Н	Н
Sr^{2+}	Р	Р	Р	Н	Р	Н	Р	Р	М	Н	Р	Н
Sn^{2+}	+	+	—	—	+	Р	М	+	Н	Н	Н	+
Zn^{2+}	Р	Р	Р	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 Водород H									2 4,0026 Гелий He
2	2	3 6,94 Литий Li	4 9,01 Бериллий Be	5 10,81 Бор B	6 12,011 Углерод C	7 14,00 Азот N	8 15,999 Кислород O	9 18,998 Фтор F			10 20,179 Неон Ne
3	3	11 22,99 Натрий Na	12 24,3 Магний Mg	13 26,98 Алюминий Al	14 28,09 Кремний Si	15 30,97 Фосфор P	16 32,06 Сера S	17 35,45 Хлор Cl			18 39,95 Аргон Ar
4	4	19 39,098 Калий K	20 40,08 Кальций Ca	21 44,96 Скандий Sc	22 47,90 Титан Ti	23 50,94 Ванадий V	24 51,996 Хром Cr	25 54,94 Марганец Mn	26 55,85 Железо Fe	27 58,93 Кобальт Co	28 58,70 Никель Ni
	5	29 63,55 Медь Cu	30 65,38 Цинк Zn	31 69,72 Галлий Ga	32 72,59 Германий Ge	33 74,922 Мышьяк As	34 78,96 Селен Se	35 79,904 Бром Br			36 83,80 Криптон Kr
5	6	37 85,47 Рубидий Rb	38 87,62 Стронций Sr	39 88,906 Иттрий Y	40 91,22 Цирконий Zr	41 92,906 Ниобий Nb	42 95,94 Молибден Mo	43 98,906 Технеций Tc	44 101,07 Рутений Ru	45 102,905 Родий Rh	46 106,4 Палладий Pd
	7	47 107,868 Серебро Ag	48 112,41 Кадмий Cd	49 114,82 Индий In	50 118,69 Олово Sn	51 121,75 Сурьма Sb	52 127,60 Теллур Te	53 126,904 Йод I			54 131,30 Ксенон Xe
6	8	55 132,905 Цезий Cs	56 137,33 Барий Ba	57 *) 138,905 Лантан La	72 178,49 Гафний Hf	73 180,94 Тантал Ta	74 183,85 Вольфрам W	75 186,21 Рений Re	76 190,2 Осмий Os	77 192,22 Иридий Ir	78 195,09 Платина Pt
	9	79 196,966 Золото Au	80 200,59 Ртуть Hg	81 204,37 Таллий Tl	82 207,2 Свинец Pb	83 208,98 Висмут Bi	84 209,0 Полоний Po	85 210,0 Астат At			86 222,0 Радон Rn
7	10	87 223,0 Франций Fr	88 226,025 Радий Ra	89 **) 227,0 Актиний Ac	104 261,1 Курчатовий Ku	105 259,9 Нильсборий Ns	106 263,1 Сиборгий Sg	107 262,1 Борий Bh	108 [265,1] Гассий Hs	109 [268] Мейтнерий Mt	. . .

*) ЛАНТАНОИДЫ 58—71

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

**) АКТИНОИДЫ 90—103

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

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 ⟵