Периодическая система элементов Д.И. Менделеева

	I	II	III	IV	V	VI	VII	VIII	
1	$H_{1,01}$ 1 Водород						(H)	$He_{4,003}$ 2 Гелий	s-элементы p-элементы d-элементы f-элементы
2	$Li_{6,94}$ 3 Литий	$Be_{9,01}$ 4 Бериллий	$B_{10,81}$ 5 Бор	$C_{12,01}$ 6 Углерод	$N_{14,01}$ 7 Азот	$O_{15,99}$ 8 Кислород	$F_{18,99}$ 9 Фтор	$Ne_{20,18}$ 10 Неон	
3	$Na_{22,99}$ 11 Натрий	$Mg_{24,31}$ 12 Магний	$Al_{26,98}$ 13 Алюминий	$Si_{28,09}$ 14 Кремний	$P_{30,973}$ 15 Фосфор	$S_{32,06}$ 16 Сера	$Cl_{35,45}$ 17 Хлор	$Ar_{39,95}$ 18 Аргон	
4	$K_{39,10}$ 19 Калий	$Ca_{40,08}$ 20 Кальций	$^{21}_{44,96}Sc$ Скандий	$^{22}_{47,90}Ti$ Титан	$^{23}_{50,94}V$ Ванадий	$^{24}_{51,99}Cr$ Хром	$^{25}_{54,94}Mn$ Марганец	$^{26}_{55,85}Fe$ Железо	$^{27}_{58,93}Co$ Кобальт; $^{28}_{58,70}Ni$ Никель
	$^{29}_{63,55}Cu$ Медь	$^{30}_{65,38}Zn$ Цинк	$Ga_{69,72}$ 31 Галлий	$Ge_{72,59}$ 32 Германий	$As_{74,92}$ 33 Мышьяк	$Se_{78,96}$ 34 Селен	$Br_{79,90}$ 35 Бром	$Kr_{83,80}$ 36 Криптон	
5	$Rb_{85,47}$ 37 Рубидий	$Sr_{87,62}$ 38 Стронций	$^{39}_{88,91}Y$ Иттрий	$^{40}_{91,22}Zr$ Цирконий	$^{41}_{92,91}Nb$ Ниобий	$^{42}_{95,94}Mo$ Молибден	$^{43}_{98,91}Tc$ Технеций	$^{44}_{101,07}Ru$ Рутений	$^{45}_{102,90}Rh$ Родий; $^{46}_{106,4}Pd$ Палладий
	$^{47}_{107,87}Ag$ Серебро	$^{48}_{112,40}Cd$ Кадмий	$In_{114,82}$ 49 Индий	$Sn_{118,69}$ 50 Олово	$Sb_{121,75}$ 51 Сурьма	$Te_{127,6}$ 52 Теллур	$I_{126,90}$ 53 Иод	$Xe_{131,30}$ 54 Ксенон	
6	$Cs_{132,91}$ 55 Цезий	$Ba_{137,34}$ 56 Барий	$^{57}_{138,91}La$ Лантан	$^{72}_{178,49}Hf$ Гафний	$^{73}_{180,95}Ta$ Тантал	$^{74}_{183,85}W$ Вольфрам	$^{75}_{186,21}Re$ Рений	$^{76}_{190,20}Os$ Осмий	$^{77}_{192,22}Ir$ Иридий; $^{78}_{195,09}Pt$ Платина
	$^{79}_{196,97}Au$ Золото	$^{80}_{200,59}Hg$ Ртуть	$Tl_{204,37}$ 81 Таллий	$Pb_{207,20}$ 82 Свинец	$Bi_{208,98}$ 83 Висмут	$Po_{[209]}$ 84 Полоний	$At_{[210]}$ 85 Астат	$Rn_{[222]}$ 86 Радон	
7	$Fr_{[223]}$ 87 Франций	$Ra_{226,02}$ 88 Радий	$^{89}_{[227]}Ac$ Актиний	$^{104}_{[261]}Ku$ Курчатовий	$^{105}_{[262]}Ns$ Нильсборий	$^{106}_{[263]}$	$^{107}_{[262]}$	$^{108}_{[265]}$	$^{109}_{[266]}$; $^{110}_{[272]}$

Лантаноиды

^{58}Ce 140,12 Церий	^{59}Pr 140,91 Празеодим	^{60}Nd 144,24 Неодим	^{61}Pm [145] Прометий	^{62}Sm 150,40 Самарий	^{63}Eu 151,96 Европий	^{64}Gd 157,25 Гадолиний	^{65}Tb 158,93 Тербий	^{66}Dy 152,80 Диспрозий	^{67}Ho 164,93 Гольмий	^{68}Er 167,26 Эрбий	^{69}Tm 168,93 Тулий	^{70}Yb 173,04 Иттербий	^{71}Lu 174,97 Лютеций

Актиноиды

^{90}Th 232,04 Торий	^{91}Pa [231] Протактиний	^{92}U 238,03 Уран	^{93}Np [237] Нептуний	^{94}Pu [244] Плутоний	^{95}Am [243] Америций	^{96}Cm [247] Кюрий	^{97}Bk [247] Берклий	^{98}Cf [251] Калифорний	^{99}Es [254] Эйнштейний	^{100}Fm [257] Фермий	^{101}Md [256] Менделевий	^{102}No [259] Нобелий	^{103}Lr [262] Лоуренсий

Электрохимический ряд напряженности металлов

Li	Cs	K	Ca	Na	Mg	Al	Mn	Zn	Cr	Fe	Ni	Sn	Pb	H	Cu	Ag	Hg	Au
-3,04	-3,01	-2,92	-2,87	-2,71	-2,37	-1,66	-1,18	-0,76	-0,74	-0,44	-0,25	-0,14	-0,13	0,00	0,34	0,80	0,85	1,50

Таблица растворимости кислот, солей и оснований в воде

	H^+	Na^+	K^+	NH_4^+	Cu^{2+}	Ag^+	Mg^{2+}	Ca^{2+}	Sr^{2+}	Ba^{2+}	Zn^{2+}	Hg^{2+}	Al^{3+}	Sn^{2+}	Pb^{2+}	Bi^{3+}	Mn^{2+}	Fe^{3+}	Fe^{2+}	Ni^{2+}	Co^{2+}	Cr^{3+}
OH^-	P	P	P	P	H	-	H	M	M	P	H	-	H	H	H	H	H	H	H	H	H	H
F^-	P	P	P	P	H	P	H	H	H	M	M	-	M	P	H	-	M	H	H	P	P	-
Cl^-	P	P	P	P	P	H	P	P	P	P	P	P	P	P	M	-	P	P	P	P	P	P
Br^-	P	P	P	P	P	H	P	P	P	P	P	M	P	P	M	-	P	P	P	P	P	P
I^-	P	P	P	P	-	H	P	P	P	P	P	H	P	P	M	-	H	-	P	P	P	P
NO_2^-	P	P	P	P	P	M	P	P	P	P	P	P	P	P	P	P	P	P	P	P	P	P
NO_3^-	P	P	P	P	P	P	P	P	P	P	P	P	P	-	P	P	P	P	P	P	P	P
CH_3COO^-	P	P	P	P	P	P	P	P	P	P	P	P	P	-	P	-	P	-	H	P	P	H
S^{2-}	P	P	P	P	H	H	-	P	P	P	H	H	-	H	H	H	H	H	H	H	H	-
SO_3^{2-}	P	P	P	P	H	H	H	H	P	H	H	H	-	-	H	H	H	-	H	H	H	H
SO_4^{2-}	P	P	P	P	P	M	P	M	H	H	P	-	P	P	H	-	P	P	P	P	P	P
CO_3^{2-}	P	P	P	P	-	H	H	H	H	H	H	-	-	-	H	H	H	-	H	H	H	-
SiO_3^{2-}	H	P	P	-	-	-	H	H	H	H	H	-	H	-	H	-	H	H	H	H	H	H
CrO_4^{2-}	P	P	P	P	H	H	P	M	M	H	H	H	-	-	H	H	H	-	-	-	-	-
PO_4^{3-}	P	P	P	P	H	H	H	H	H	H	H	H	H	H	H	H	H	H	H	H	H	H