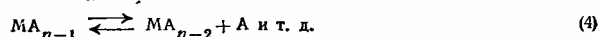


Константы нестойкости комплексных соединений

В пятой графе дается последовательная константа нестойкости k , представляющая собой константу равновесия реакции типа (3) или (4).



В седьмой графе представлены значения общей константы нестойкости K , являющейся константой равновесия реакции (1).

В тех случаях, когда $n = 1$, значения последовательной и общей констант нестойкости совпадают.



Комплекс	Температура, °С	Ионная сила	Метод	k	pK	K	pK
$CuNH_3^2+$	30	0,5—5,0	"	$7,10 \cdot 10^{-5}$	4,15	$7,10 \cdot 10^{-5}$	4,15
$Cu(NH_3)_2^{2+}$	30	0,5—5,0	"	$3,16 \cdot 10^{-4}$	3,50	$2,24 \cdot 10^{-8}$	7,65
$Cu(NH_3)_3^{2+}$	30	0,5—5,0	"	$1,29 \cdot 10^{-3}$	2,89	$2,89 \cdot 10^{-11}$	10,54
$Cu(NH_3)_4^{2+}$	30	0,5—5,0	"	$7,40 \cdot 10^{-3}$	2,13	$2,14 \cdot 10^{-13}$	12,67
$Cu(NH_3)_5^{2+}$	"	3,0	-0,5	$6,42 \cdot 10^{-13}$	12,2
$CuNH_3^+$	$6,6 \cdot 10^{-7}$	6,18	$6,6 \cdot 10^{-7}$	6,18
$Cu(NH_3)_2^+$	$2,04 \cdot 10^{-5}$	4,69	$1,35 \cdot 10^{-11}$	10,87
$NiNH_3^{2+}$	30	0,5—5,0	"	$1,62 \cdot 10^{-3}$	2,79	$1,62 \cdot 10^{-3}$	2,79
$Ni(NH_3)_2^{2+}$	30	0,5—5,0	"	$5,75 \cdot 10^{-3}$	2,24	$9,31 \cdot 10^{-6}$	5,03
$Ni(NH_3)_3^{2+}$	30	0,5—5,0	"	$1,86 \cdot 10^{-2}$	1,73	$1,73 \cdot 10^{-7}$	6,76
$Ni(NH_3)_4^{2+}$	30	0,5—5,0	"	$6,45 \cdot 10^{-2}$	1,19	$1,12 \cdot 10^{-8}$	7,95
$Ni(NH_3)_5^{2+}$	30	0,5—5,0	"	0,178	0,75	$2,00 \cdot 10^{-9}$	8,70
$Ni(NH_3)_6^{2+}$	30	0,5—5,0	"	0,934	0,03	$1,86 \cdot 10^{-9}$	8,73
$ZnNH_3^2+$	30	0,5—5,0	"	$4,26 \cdot 10^{-3}$	2,37	$4,26 \cdot 10^{-3}$	2,37
$Zn(NH_3)_2^{2+}$	30	0,5—5,0	"	$3,63 \cdot 10^{-3}$	2,44	$1,54 \cdot 10^{-5}$	4,81
$Zn(NH_3)_3^{2+}$	30	0,5—5,0	"	$3,16 \cdot 10^{-3}$	2,50	$4,87 \cdot 10^{-8}$	7,31
$Zn(NH_3)_4^{2+}$	30	0,5—5,0	"	$7,10 \cdot 10^{-3}$	2,15	$3,46 \cdot 10^{-10}$	9,46
$FeOH^+$	25	0	потенц., расч.	$1,3 \cdot 10^{-4}$	3,9	$1,3 \cdot 10^{-4}$	3,9
$FeOH^{2+}$	25	0	спектр., расч.	$1,55 \cdot 10^{-12}$	11,81	$1,55 \cdot 10^{-12}$	11,81
	25	0,1	потенц.	$7,9 \cdot 10^{-12}$	11,10	$7,9 \cdot 10^{-12}$	11,10
	25	3,0	"	$1,12 \cdot 10^{-11}$	10,95	$1,12 \cdot 10^{-11}$	10,95
$Fe(OH)_2^+$	25	0,1	"	$1,82 \cdot 10^{-11}$	10,74	$2,04 \cdot 10^{-22}$	21,69
$Zn(OH)_4^{2-}$	25	переменная	раств.	$3,6 \cdot 10^{-16}$	15,44
$ZnEdta^{2-}$	20	0,1	полярогр.	$3,2 \cdot 10^{-17}$	16,50	$3,2 \cdot 10^{-17}$	16,50
$Ag(S_2O_3)_2^{3-}$	комн.	..	потенц.	$2,5 \cdot 10^{-14}$	13,60
BaS_2O_3	25	0	раств.	$4,7 \cdot 10^{-3}$	2,33	$4,7 \cdot 10^{-3}$	2,33
CaS_2O_3	25	0	"	$1,04 \cdot 10^{-2}$	1,98	$1,04 \cdot 10^{-2}$	1,98
$CdCN^+$	25	3,0	"	$2,9 \cdot 10^{-6}$	5,54	$2,9 \cdot 10^{-6}$	5,54
$Cd(CN)_2$	25	3,0	"	$8,7 \cdot 10^{-6}$	5,06	$2,5 \cdot 10^{-11}$	10,60
$Cd(CN)_3^-$	25	3,0	"	$2,0 \cdot 10^{-5}$	4,70	$5,0 \cdot 10^{-16}$	15,30
$Cd(CN)_4^{2-}$	25	3,0	"	$2,8 \cdot 10^{-4}$	3,55	$1,41 \cdot 10^{-19}$	18,85
$Cu(CN)_2^-$	25	0	"	$1 \cdot 10^{-24}$	24
$Cu(CN)_3^{2-}$	25	0	спектр.	$2,6 \cdot 10^{-5}$	4,59	$2,6 \cdot 10^{-29}$	28,59
$Cu(CN)_4^{3-}$	25	0	"	$2 \cdot 10^{-2}$	1,70	$5 \cdot 10^{-31}$	30,30
$Fe(CN)_6^{4-}$	25	..	термодин.	$1 \cdot 10^{-24}$	24
$Fe(CN)_6^{3-}$	25	..	"	$1 \cdot 10^{-31}$	31
$Hg(CN)_4^{2-}$	25	0,05—0,20	потенц.	$4 \cdot 10^{-42}$	41,4