

Ujemne logarytmy z iloczynów rozpuszczalności w temperaturze 25°C przy sile jonowej równej 0.

$$pI_r = -\log I_r$$

Znak "*" oznacza, że $I \neq 0$

Anion	Kation i pI_r						
CrO_4^{2-}	Ag^+	Ba^{2+}	Cu^{2+}	Hg_2^{2+}	Pb^{2+}	Sr^{2+}	Tl^+
	11,89	9,93	5,44	8,70	13,75*	4,44*	12,01
$Fe(CN)_6^{4-}$	Ag^+	Cd^{2+}	Co^{2+}	Cu^{2+}	Fe^{3+}	Mn^{2+}	Ni^{2+}
	44,07	17,38	14,74*	15,89*	40,52*	12,10*	14,89*
	Pb^{2+}	Zn^{2+}					
	18,02	15,68					
CN^-	Ag^+	Cu^+	Hg_2^{2+}	Zn^{2+}			
	15,64	19,49	39,3	12,59			
SCN^-	Ag^+	Cu^+	Hg_2^{2+}	Tl^{2+}			
	12,00	14,32*	19,84	3,77			
CO_3^{2-}	Ag^+	Ba^{2+}	Ca^{2+}	Cd^{2+}	Co^{3+}	Fe^{2+}	Hg_2^{2+}
	11,09	8,69	8,41	12,00	9,98	10,46	16,05
	Mg^{2+}	Ni^{2+}	Pb^{2+}	Sr^{2+}	Zn^{2+}		
	4,05	8,18	13,13*	9,28	10,84		
NO_2^-	Ag^+						
	3,80						
PO_4^{3-}	Ag^+	Al^{3+}	Bi^{3+}	Ca^{2+}	Fe^{3+}	Pb^{2+}	Zn^{2+}
	19,89	18,24	22,89	26,0	21,89	42,10	32,04
ASO_4^{3-}	Ag^+	Al^{3+}	Ba^{2+}	Bi^{3+}	Ca^{2+}	Cd^{2+}	Co^{2+}
	22,0	15,80	50,11	9,36	18,17	32,66	28,12
	Cr^{3+}	Cu^{2+}	Fe^{3+}	Mg^{2+}	Mn^{2+}	Ni^{2+}	Pb^{2+}
	20,11	35,12	20,24	19,68	28,72	25,51	35,39
S^{2-}	Ag^+	Bi^{3+}	Cd^{2+}	$Co^{2+}(\alpha)$	$Co^{2+}(\beta)$	Cu^+	Cu^{2+}
	49,2	97,0	26,1	20,4	24,7	47,6	35,2
	Fe^{2+}	Mn^{2+}	Pb^{2+}	Sn^{2+}	Tl^+		
	17,2	9,6	26,6	25,9	20,3		

$S_2O_3^{2-}$	Tl ⁺ 6,70						
SO_3^{2-}	Ag ⁺ 13,82						
SO_4^{2-}	Ba ²⁺ 9,77	Ca ²⁺ 4,37	Hg ₂ ²⁺ 6,17	Pb ²⁺ 7,78	Sr ²⁺ 6,49		
F ⁻	Ba ²⁺ 5,98	Ca ²⁺ 10,40	Li ⁺ 2,77	Mg ²⁺ 8,19	Pb ²⁺ 7,57	Tl ⁺ 8,61	
Cl ⁻	Ag ⁺ 9,75	Hg ₂ ²⁺ 17,88	Pb ²⁺ 4,79	Tl ⁺ 3,76			
Br ⁻	Ag ⁺ 12,28	Cu ⁺ 8,28	Hg ₂ ²⁺ 22,24	Pb ²⁺ 4,41	Tl ⁺ 5,47		
BrO ₃ ⁻	Ag ⁺ 4,26	Tl ⁺ 3,78					
I ⁻	Ag ⁺ 16,08	Cu ⁺ 11,96	Hg ₂ ²⁺ 28,35	Pb ²⁺ 8,15	Tl ⁺ 7,19		
IO ₃ ⁻	Ag ⁺ 7,52	Ba ²⁺ 8,82	Ca ²⁺ 6,15	Cu ²⁺ 7,13	Pb ²⁺ 12,58	Sr ²⁺ 6,48	Tl ⁺ 5,51
$C_2O_4^{2-}$	Ag ⁺ 11,0	Ba ²⁺ 6,8	Ca ²⁺ 8,6	Cd ²⁺ 7,8	Hg ₂ ²⁺ 13	Pb ²⁺ 10,5	Sr ²⁺ 7,3
	Zn ²⁺ 8,9						