

Таблица 5

Произведения растворимости малорастворимых веществ

Формула вещества	K_s	Формула вещества	K_s
Ag_3AsO_3	$1 \cdot 10^{-17}$	AgNO_2	$6,0 \cdot 10^{-4}$
Ag_3AsO_4	$1 \cdot 10^{-22}$	$\text{Ag}_2\text{O} (\text{Ag}^+, 2 \text{OH}^-)$	$1,95 \cdot 10^{-8}$
AgBO_2	$4 \cdot 10^{-3}$	AgOCN	$2,3 \cdot 10^{-7}$
AgBr	$5,3 \cdot 10^{-13}$	$\text{Ag}_2\text{PO}_3\text{F}$	$8,9 \cdot 10^{-4}$
AgBrO_3	$5,5 \cdot 10^{-5}$	Ag_3PO_4	$1,3 \cdot 10^{-20}$
$\text{AgC}_2\text{H}_3\text{O}_2$	$4 \cdot 10^{-3}$	AgReO_4	$7,95 \cdot 10^{-5}$
AgCN	$1,4 \cdot 10^{-16}$	Ag_2S	$6,3 \cdot 10^{-50}$
Ag_2CO_3	$1,2 \cdot 10^{-12}$	AgSCN	$1,1 \cdot 10^{-12}$
$\text{Ag}_2\text{C}_2\text{O}_4$	$3,5 \cdot 10^{-11}$	Ag_2SO_3	$1,5 \cdot 10^{-14}$
AgCl	$1,78 \cdot 10^{-10}$	Ag_2SO_4	$1,6 \cdot 10^{-5}$
AgClO_2	$2 \cdot 10^{-4}$	AgSeCN	$4,0 \cdot 10^{-16}$
AgClO_3	$5,0 \cdot 10^{-2}$	Ag_2SeO_3	$9,8 \cdot 10^{-16}$
Ag_2CrO_4	$1,1 \cdot 10^{-12}$	Ag_2SeO_4	$5,6 \cdot 10^{-8}$
$\text{Ag}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$	$1 \cdot 10^{-10}$	AgVO_3	$5 \cdot 10^{-7}$
$\text{Ag}_3[\text{Co}(\text{CN})_6]$	$3,9 \cdot 10^{-26}$	Ag_2WO_4	$5,5 \cdot 10^{-12}$
$\text{Ag}_3[\text{Fe}(\text{CN})_6]$	$1 \cdot 10^{-22}$	AlAsO_4	$1,6 \cdot 10^{-16}$
$\text{Ag}_4[\text{Fe}(\text{CN})_6]$	$8,5 \cdot 10^{-45}$	$\text{Al}(\text{OH})_3$	$3,2 \cdot 10^{-34}$
Ag_2HVO_4	$2 \cdot 10^{-14}$	AlPO_4	$5,75 \cdot 10^{-19}$
AgI	$8,3 \cdot 10^{-17}$	$\text{Ba}_3(\text{AsO}_4)_2$	$7,8 \cdot 10^{-51}$
AgIO_3	$3,0 \cdot 10^{-8}$	$\text{Ba}(\text{BrO}_3)_2$	$5,5 \cdot 10^{-6}$
AgMnO_4	$1,6 \cdot 10^{-3}$	BaCO_3	$4,0 \cdot 10^{-10}$
Ag_2MoO_4	$2,8 \cdot 10^{-12}$	BaC_2O_4	$1,1 \cdot 10^{-7}$
AgN_3	$2,9 \cdot 10^{-9}$	BaCrO_4	$1,2 \cdot 10^{-10}$

Продолжение табл. 5

<i>Формула вещества</i>	K_s	<i>Формула вещества</i>	K_s
BaF ₂	$1,1 \cdot 10^{-6}$	CaC ₄ H ₄ O ₆ (тарترات)	$7,7 \cdot 10^{-7}$
Ba ₂ [Fe(CN) ₆]	$3 \cdot 10^{-8}$	CaCO ₃	$3,8 \cdot 10^{-9}$
Ba(IO ₃) ₂	$1,5 \cdot 10^{-9}$	CaC ₂ O ₄	$2,3 \cdot 10^{-9}$
BaMnO ₄	$2,5 \cdot 10^{-10}$	CaCrO ₄	$7,1 \cdot 10^{-4}$
BaMoO ₄	$4 \cdot 10^{-8}$	CaF ₂	$4,0 \cdot 10^{-11}$
Ba(OH) ₂	$5,0 \cdot 10^{-3}$	CaHPO ₄	$2,7 \cdot 10^{-7}$
BaPO ₃ F	$4 \cdot 10^{-7}$	Ca(H ₂ PO ₄) ₂	$1,0 \cdot 10^{-3}$
Ba ₃ (PO ₄) ₂	$6 \cdot 10^{-39}$	Ca(IO ₃) ₂	$7,0 \cdot 10^{-7}$
Ba ₂ P ₂ O ₇	$3 \cdot 10^{-11}$	Ca(NH ₄) ₂ [Fe(CN) ₆]	$4,0 \cdot 10^{-8}$
Ba[Pt(CN) ₄]	$4 \cdot 10^{-3}$	Ca(OH) ₂	$6,5 \cdot 10^{-6}$
Ba(ReO ₄) ₂	$5,25 \cdot 10^{-2}$	Ca ₃ (PO ₄) ₂	$2,0 \cdot 10^{-29}$
BaSO ₃	$8 \cdot 10^{-7}$	CaPO ₃ F	$4,0 \cdot 10^{-3}$
BaSO ₄	$1,1 \cdot 10^{-10}$	Ca ₅ (PO ₄) ₃ OH	$1,6 \cdot 10^{-58}$
BaS ₂ O ₃	$1,6 \cdot 10^{-5}$	CaSO ₃	$3,2 \cdot 10^{-7}$
BaSeO ₄	$5 \cdot 10^{-8}$	CaSO ₄	$2,5 \cdot 10^{-5}$
Be(OH) ₂	$4,9 \cdot 10^{-22}$	CaSeO ₃	$4,7 \cdot 10^{-6}$
BiAsO ₄	$2,8 \cdot 10^{-10}$	Ca[SiF ₆]	$8,1 \cdot 10^{-4}$
Bi ₂ (C ₂ O ₄) ₃	$4 \cdot 10^{-36}$	CaWO ₄	$9,0 \cdot 10^{-9}$
BiI ₃	$8,1 \cdot 10^{-19}$	Cd ₃ (AsO ₄) ₂	$2,2 \cdot 10^{-33}$
BiOCl	$7 \cdot 10^{-9}$	Cd(BO ₂) ₂	$2,3 \cdot 10^{-9}$
BiOOH	$4 \cdot 10^{-10}$	Cd(CN) ₂	$1,0 \cdot 10^{-8}$
BiPO ₄	$1,3 \cdot 10^{-23}$	CdCO ₃	$1,0 \cdot 10^{-12}$
Bi ₂ S ₃	$1 \cdot 10^{-97}$	CdC ₂ O ₄	$1,5 \cdot 10^{-8}$
Ca ₃ (AsO ₄) ₂	$6,8 \cdot 10^{-19}$	Cd ₂ [Fe(CN) ₆]	$4,2 \cdot 10^{-18}$

<i>Формула вещества</i>	K_s	<i>Формула вещества</i>	K_s
Cd(NH ₃) ₆ [BF ₄] ₂	2,0·10 ⁻⁶	Co(OH) ₂ (розовый, после старения)	2,0·10 ⁻¹⁶
Cd(OH) ₂ (свежеосажденный)	2,2·10 ⁻¹⁴	Co(OH) ₃	4,0·10 ⁻⁴⁵
Cd(OH) ₂ (после старения)	5,9·10 ⁻¹⁵	CoS α	4,0·10 ⁻²¹
CdS	1,6·10 ⁻²⁸	CoS β	2,0·10 ⁻²⁵
CdSeO ₃	5,0·10 ⁻⁹	CoSeO ₃	1,6·10 ⁻⁷
CdWO ₄	2,0·10 ⁻⁶	CrAsO ₄	7,8·10 ⁻²¹
Ce ₂ (C ₂ O ₄) ₃	2,5·10 ⁻²⁹	Cr(NH ₃) ₆ [BF ₄] ₃	6,2·10 ⁻⁵
Ce(IO ₃) ₃	3,2·10 ⁻¹⁰	Cr(NH ₃) ₆ (MnO ₄) ₃	4,0·10 ⁻⁸
Ce(IO ₃) ₄	5,0·10 ⁻¹⁷	Cr(NH ₃) ₆ (ReO ₄) ₃	7,7·10 ⁻¹²
CeO ₂ (Ce ⁴⁺ , 4 OH ⁻)	1,6·10 ⁻⁴⁸	Cr(NH ₃) ₆ (SO ₃ F) ₃	4,3·10 ⁻⁴
Ce ₂ (SeO ₃) ₃	3,7·10 ⁻²⁵	Cr(OH) ₂	1,0·10 ⁻¹⁷
Co ₃ (AsO ₄) ₂	7,6·10 ⁻²⁹	Cr(OH) ₃	6,3·10 ⁻³¹
Co(BO ₂) ₂	3,2·10 ⁻⁹	CrPO ₄ (фиолетовый)	1,0·10 ⁻¹⁷
CoCO ₃	1,05·10 ⁻¹⁰	CrPO ₄ (зеленый)	2,4·10 ⁻²³
CoC ₂ O ₄	6,3·10 ⁻⁸	Cs[AuCl ₄]	1·10 ⁻³
Co ₂ [Fe(CN) ₆]	4,8·10 ⁻³⁸	Cs[BF ₄]	2·10 ⁻⁵
Co[Hg(SCN) ₄]	1,5·10 ⁻⁶	CsBrO ₃	2·10 ⁻²
Co(IO ₃) ₂	1,0·10 ⁻⁴	CsClO ₃	4·10 ⁻²
Co ₃ (NH ₃) ₆ [BF ₄] ₂	4,0·10 ⁻⁶	CsClO ₄	4·10 ⁻³
Co ₃ (NH ₃) ₆ (ReO ₄) ₃	1,7·10 ⁻¹²	Cs ₃ [Co(NO ₂) ₆]	5,8·10 ⁻¹⁶
Co(OH) ₂ (розовый, свежеосажденный)	1,6·10 ⁻¹⁵	CsIO ₃	1,0·10 ⁻²
		CsIO ₄	4,4·10 ⁻³

Продолжение табл. 5

Формула вещества	K_s	Формула вещества	K_s
CsMnO ₄	$9,1 \cdot 10^{-5}$	CuSCN	$4,8 \cdot 10^{-15}$
Cs ₂ [PtCl ₆]	$3 \cdot 10^{-8}$	CuSe	$1 \cdot 10^{-49}$
Cs ₂ [PtF ₆]	$2,4 \cdot 10^{-6}$	CuSeO ₃	$1,7 \cdot 10^{-8}$
CsReO ₄	$4,0 \cdot 10^{-4}$	CuWO ₄	$1 \cdot 10^{-5}$
Cs ₂ [SnCl ₆]	$3,6 \cdot 10^{-8}$	FeAsO ₄	$5,8 \cdot 10^{-21}$
Cu ₃ (AsO ₄) ₂	$7,6 \cdot 10^{-36}$	FeCO ₃	$3,5 \cdot 10^{-11}$
CuBr	$5,25 \cdot 10^{-9}$	FeC ₂ O ₄	$2 \cdot 10^{-7}$
CuCN	$3,2 \cdot 10^{-20}$	Fe ₄ [Fe(CN) ₆] ₃	$3,0 \cdot 10^{-41}$
CuCO ₃	$2,5 \cdot 10^{-10}$	Fe(OH) ₂	$7,1 \cdot 10^{-16}$
CuC ₂ O ₄	$3 \cdot 10^{-9}$	Fe(OH) ₃ (свежеосажденный)	$6,3 \cdot 10^{-38}$
CuCl	$1,2 \cdot 10^{-6}$	Fe(OH) ₃ (после старения)	$3,2 \cdot 10^{-40}$
CuCrO ₄	$3,6 \cdot 10^{-6}$	FePO ₄	$1,3 \cdot 10^{-22}$
Cu ₂ [Fe(CN) ₆]	$1,3 \cdot 10^{-16}$	FeS	$5 \cdot 10^{-18}$
CuI	$1,1 \cdot 10^{-12}$	FeS ₂	$6,3 \cdot 10^{-31}$
Cu(IO ₃) ₂	$7,4 \cdot 10^{-8}$	FeSe	$1 \cdot 10^{-26}$
Cu ₂ O (2 Cu ⁺ , 2 OH ⁻)	$1 \cdot 10^{-14}$	Fe ₂ (SeO ₃) ₃	$2 \cdot 10^{-31}$
Cu(OH) ₂	$8,3 \cdot 10^{-20}$	Ga ₄ [Fe(CN) ₆] ₃	$1,5 \cdot 10^{-34}$
Cu ₂ (OH) ₂ CO ₃ (малахит)	$1,7 \cdot 10^{-34}$	Ga(OH) ₃	$1,6 \cdot 10^{-37}$
Cu ₃ (OH) ₂ (CO ₃) ₂ (лазурит)	$1,1 \cdot 10^{-46}$	GeO ₂ (Ge ⁴⁺ , 4 OH ⁻)	$1 \cdot 10^{-57}$
Cu ₂ P ₂ O ₇	$8,3 \cdot 10^{-16}$	GeS	$3 \cdot 10^{-35}$
CuS	$6,3 \cdot 10^{-36}$	HfO(OH) ₂	$4 \cdot 10^{-26}$
Cu ₂ S	$2,5 \cdot 10^{-48}$	Hg ₂ Br ₂	$5,8 \cdot 10^{-23}$

Формула вещества	K_s	Формула вещества	K_s
Hg ₂ CO ₃	8,9·10 ⁻¹⁷	K ₂ Cu ₂ [Fe(CN) ₆]	2,2·10 ⁻²⁷
Hg ₂ C ₂ O ₄	8,9·10 ⁻¹⁷	K ₂ [GeF ₆]	3,0·10 ⁻⁵
Hg ₂ Cl ₂	1,3·10 ⁻¹⁸	K ₂ [HfF ₆]	2·10 ⁻³
Hg ₂ CrO ₄	5,0·10 ⁻⁹	K ₂ [IrCl ₆]	6,8·10 ⁻⁵
Hg ₂ I ₂	4,5·10 ⁻²⁹	K ₂ [PdCl ₄]	1,6·10 ⁻⁵
Hg ₂ (IO ₃) ₂	2,45·10 ⁻¹⁴	KIO ₄	8,3·10 ⁻⁴
Hg ₂ HPO ₄	4·10 ⁻¹³	K ₂ Na[Co(NO ₂) ₆]	2,2·10 ⁻¹¹
HgO (Hg ²⁺ , 2 OH ⁻)	3,0·10 ⁻²⁶	K ₂ [PdCl ₆]	6,0·10 ⁻⁶
HgS (черный)	1,6·10 ⁻⁵²	K ₂ [PtCl ₄]	8·10 ⁻³
HgS (красный)	4,0·10 ⁻⁵³	K ₂ [PtCl ₆]	1,1·10 ⁻⁵
Hg ₂ S	1·10 ⁻⁴⁷	K ₂ [PtF ₆]	2,9·10 ⁻⁵
Hg ₂ (SCN) ₂	3,0·10 ⁻²⁰	KReO ₄	1,9·10 ⁻³
Hg ₂ SO ₃	1·10 ⁻²⁷	K ₂ [SiF ₆]	8,7·10 ⁻⁷
Hg ₂ SO ₄	6,8·10 ⁻⁷	K ₂ [TiF ₆]	5·10 ⁻⁴
HgSe	1·10 ⁻⁵⁹	K ₂ [ZrF ₆]	5·10 ⁻⁴
Hg ₂ SeO ₃	6,3·10 ⁻¹⁵	La ₂ (CO ₃) ₃	4·10 ⁻³⁴
Hg ₂ WO ₄	1,1·10 ⁻¹⁷	La ₂ (C ₂ O ₄) ₃	1·10 ⁻²⁵
In ₄ [Fe(CN) ₆] ₃	1,9·10 ⁻⁴⁴	La(IO ₃) ₃	6,2·10 ⁻¹²
In(IO ₃) ₃	3·10 ⁻³	La ₂ (MoO ₄) ₃	2,2·10 ⁻²¹
In(OH) ₃	1,2·10 ⁻³⁷	La(OH) ₃ (свежеосажденный)	6,5·10 ⁻²⁰
In ₂ S ₃	5,75·10 ⁻⁷⁴	La(OH) ₃ (после старения)	2,0·10 ⁻²²
K ₃ [AlF ₆]	1,6·10 ⁻⁹	La ₂ S ₃	2,0·10 ⁻¹³
K[BF ₄]	2·10 ⁻³	Li ₂ CO ₃	4,0·10 ⁻³
K[BH ₄]	1,3·10 ⁻³	LiF	1,7·10 ⁻³
K[(C ₆ H ₅) ₄ B]	2,25·10 ⁻⁸	LiOH	4·10 ⁻²
KClO ₄	1,1·10 ⁻²		
K ₃ [Co(NO ₂) ₆]	4,3·10 ⁻¹⁰		

Продолжение табл. 5

Формула вещества	K_s	Формула вещества	K_s
Li_3PO_4	$3,2 \cdot 10^{-9}$	MnSeO_3	$5,4 \cdot 10^{-8}$
$\text{Mg}_3(\text{AsO}_4)_2$	$2,1 \cdot 10^{-20}$	$\text{Mo}(\text{OH})_4$	$1 \cdot 10^{-56}$
MgCO_3	$2,1 \cdot 10^{-5}$	$(\text{NH}_4)_3[\text{AlF}_6]$	$1,6 \cdot 10^{-3}$
MgF_2	$6,5 \cdot 10^{-9}$	$(\text{NH}_4)_3[\text{Co}(\text{NO}_2)_6]$	$7,6 \cdot 10^{-6}$
$\text{Mg}(\text{IO}_3)_2$	$3 \cdot 10^{-3}$	$(\text{NH}_4)_2[\text{IrCl}_6]$	$3 \cdot 10^{-5}$
$\text{MgK}_2[\text{Fe}(\text{CN})_6]$	$5 \cdot 10^{-9}$	$(\text{NH}_4)_2[\text{PtCl}_6]$	$9 \cdot 10^{-6}$
$\text{Mg}(\text{NH}_4)_2[\text{Fe}(\text{CN})_6]$	$4 \cdot 10^{-8}$	$\text{Na}_3[\text{AlF}_6]$	$4,1 \cdot 10^{-10}$
MgNH_4PO_4	$2,5 \cdot 10^{-13}$	$\text{Na}[\text{Sb}(\text{OH})_6]$	$4 \cdot 10^{-8}$
$\text{Mg}(\text{OH})_2$ (свежеосажденный)	$6,0 \cdot 10^{-10}$	$\text{Na}_2[\text{SiF}_6]$	$2,8 \cdot 10^{-4}$
$\text{Mg}(\text{OH})_2$ (после старения)	$7,1 \cdot 10^{-12}$	$\text{Ni}_3(\text{AsO}_4)_2$	$3,1 \cdot 10^{-26}$
$\text{Mg}_3(\text{PO}_4)_2$	$1 \cdot 10^{-13}$	$\text{Ni}(\text{BrO}_3)_2$	$2 \cdot 10^{-9}$
MgSO_3	$3 \cdot 10^{-3}$	$\text{Ni}(\text{C}_4\text{H}_7\text{O}_2\text{N}_2)_2$ (диметилглиоксимат)	$2,3 \cdot 10^{-25}$
MgSeO_3	$4,4 \cdot 10^{-6}$	$\text{Ni}(\text{CN})_2$	$3 \cdot 10^{-23}$
$\text{Mn}_3(\text{AsO}_4)_2$	$1,9 \cdot 10^{-29}$	NiCO_3	$1,3 \cdot 10^{-7}$
MnCO_3	$1,8 \cdot 10^{-11}$	NiC_2O_4	$4 \cdot 10^{-10}$
MnC_2O_4	$5 \cdot 10^{-6}$	$\text{Ni}(\text{ClO}_3)_2$	$1 \cdot 10^{-4}$
$\text{Mn}_2[\text{Fe}(\text{CN})_6]$	$7,9 \cdot 10^{-13}$	$\text{Ni}_2[\text{Fe}(\text{CN})_6]$	$1,3 \cdot 10^{-15}$
MnNH_4PO_4	$1 \cdot 10^{-12}$	$\text{Ni}(\text{IO}_3)_2$	$1,4 \cdot 10^{-8}$
$\text{Mn}(\text{OH})_2$	$1,9 \cdot 10^{-13}$	$\text{Ni}(\text{NH}_3)_6[\text{BF}_4]_2$	$1 \cdot 10^{-6}$
$\text{Mn}(\text{OH})_3$	$1 \cdot 10^{-36}$	$\text{Ni}(\text{NH}_3)_6(\text{ReO}_4)_2$	$5,1 \cdot 10^{-4}$
MnS (телесного цвета)	$2,5 \cdot 10^{-10}$	$\text{Ni}(\text{OH})_2$ (свежеосажденный)	$2,0 \cdot 10^{-15}$
MnS (зеленый)	$2,5 \cdot 10^{-13}$	$\text{Ni}(\text{OH})_2$ (после старения)	$6,3 \cdot 10^{-18}$

<i>Формула вещества</i>	K_s	<i>Формула вещества</i>	K_s
Ni ₂ P ₂ O ₇	1,7·10 ⁻¹³	Pb(OH) ₂ (красный)	5·10 ⁻¹⁶
NiS α	3,2·10 ⁻¹⁹	PbOHBr	2·10 ⁻¹⁵
NiS β	1·10 ⁻²⁴	Pb ₂ (OH) ₂ (CO ₃) ₂	3,5·10 ⁻⁴⁶
NiS γ	2,0·10 ⁻²⁶	PbOHCl	2·10 ⁻¹⁴
NiSeO ₃	1,0·10 ⁻⁵	Pb ₃ (PO ₄) ₂	7,9·10 ⁻⁴³
NpO ₂ (OH) ₂	5,0·10 ⁻²³	Pb ₅ (PO ₄) ₃ Cl	7,5·10 ⁻⁸⁰
Pb ₃ (AsO ₄) ₂	4,1·10 ⁻³⁶	PbPO ₃ F	1·10 ⁻⁷
Pb(BO ₂) ₂	1,7·10 ⁻¹¹	PbS	2,5·10 ⁻²⁷
PbBr ₂	9,1·10 ⁻⁶	Pb(SCN) ₂	2,0·10 ⁻⁵
Pb(BrO ₃) ₂	8,0·10 ⁻⁶	PbSO ₄	1,6·10 ⁻⁸
PbCO ₃	7,5·10 ⁻¹⁴	PbS ₂ O ₃	4,0·10 ⁻⁷
PbC ₂ O ₄	4,8·10 ⁻¹⁰	PbSe	1·10 ⁻³⁸
PbCl ₂	1,6·10 ⁻⁵	PbSeO ₃	3·10 ⁻¹²
PbCrO ₄	1,8·10 ⁻¹⁴	PbSeO ₄	1,45·10 ⁻⁷
PbF ₂	2,7·10 ⁻⁸	PbWO ₄	4,5·10 ⁻⁷
Pb ₂ [Fe(CN) ₆]	9,55·10 ⁻¹⁹	Pd(OH) ₂	1·10 ⁻³¹
PbI ₂	1,1·10 ⁻⁹	Pd(OH) ₄	6,5·10 ⁻⁷¹
Pb(IO ₃) ₂	2,6·10 ⁻¹³	Po(OH) ₄	6,3·10 ⁻⁵²
PbMoO ₄	4,0·10 ⁻⁶	PoS	5·10 ⁻²⁹
Pb(N ₃) ₂	2,6·10 ⁻⁹	Po(SO ₄) ₂	2,6·10 ⁻⁷
PbO ₂ (Pb ⁴⁺ , 4 OH ⁻)	3,0·10 ⁻⁶⁶	PtBr ₄	3·10 ⁻⁴¹
Pb ₃ O ₄ (2 Pb ²⁺ , PbO ₄ ⁴⁻)	5,3·10 ⁻⁵¹	PtCl ₄	8,0·10 ⁻²⁹
Pb(OH) ₂ (желтый)	7,9·10 ⁻¹⁶	PtO ₂ (Pt ⁴⁺ , 4 OH ⁻)	1,6·10 ⁻⁷²
		Pt(OH) ₂	1·10 ⁻³⁵

Продолжение табл. 5

Формула вещества	K_s	Формула вещества	K_s
PtS	$8 \cdot 10^{-73}$	Sb ₂ O ₃ (Sb ³⁺ , 3 OH ⁻)	$1,7 \cdot 10^{-38}$
Pu(IO ₃) ₂	$5 \cdot 10^{-13}$	Sc(OH) ₃	$5,0 \cdot 10^{-37}$
PuO ₂ CO ₃	$1,7 \cdot 10^{-13}$	SnI ₂	$8,3 \cdot 10^{-6}$
Pu(OH) ₃	$2,0 \cdot 10^{-20}$	Sn(OH) ₂	$6,3 \cdot 10^{-27}$
Pu(OH) ₄	$3,2 \cdot 10^{-50}$	Sn(OH) ₄	$1 \cdot 10^{-57}$
PuO ₂ (OH) ₂	$2,3 \cdot 10^{-20}$	SnS	$2,5 \cdot 10^{-27}$
Ra(IO ₃) ₂	$8,8 \cdot 10^{-10}$	Sr ₃ (AsO ₄) ₂	$1,3 \cdot 10^{-18}$
Ra(NO ₃) ₂	$6,2 \cdot 10^{-3}$	SrCO ₃	$1,1 \cdot 10^{-10}$
RaSO ₄	$4,3 \cdot 10^{-11}$	SrC ₂ O ₄	$1,6 \cdot 10^{-7}$
Rb[BF ₄]	$1 \cdot 10^{-3}$	SrCrO ₄	$3,6 \cdot 10^{-5}$
Rb[BH ₄]	$2,5 \cdot 10^{-4}$	SrF ₂	$2,5 \cdot 10^{-9}$
RbBrO ₃	$2 \cdot 10^{-2}$	Sr(IO ₃) ₂	$3,3 \cdot 10^{-7}$
RbClO ₄	$2,5 \cdot 10^{-3}$	SrMnO ₄	$2 \cdot 10^{-7}$
Rb ₃ [Co(NO ₂) ₆]	$1,48 \cdot 10^{-15}$	Sr(OH) ₂	$3,2 \cdot 10^{-4}$
RbIO ₄	$5,5 \cdot 10^{-4}$	Sr ₃ (PO ₄) ₂	$1 \cdot 10^{-31}$
RbMnO ₄	$2,9 \cdot 10^{-3}$	SrPO ₃ F	$3 \cdot 10^{-3}$
Rb ₂ [PtCl ₆]	$9 \cdot 10^{-8}$	SrSO ₃	$4 \cdot 10^{-8}$
Rb ₂ [PtF ₆]	$7,6 \cdot 10^{-7}$	SrSO ₄	$3,2 \cdot 10^{-7}$
RbReO ₄	$9,6 \cdot 10^{-4}$	SrSeO ₃	$4,4 \cdot 10^{-6}$
Rb ₂ [SiF ₆]	$5 \cdot 10^{-7}$	Sr[SiF ₆]	$1,5 \cdot 10^{-2}$
Rb ₂ [TiF ₆]	$5,5 \cdot 10^{-5}$	SrWO ₄	$2,2 \cdot 10^{-10}$
Rh ₂ O ₃ (Rh ³⁺ , 3 OH ⁻)	$3,2 \cdot 10^{-40}$	Te(OH) ₄	$2 \cdot 10^{-58}$
Ru ₂ O ₃ (Ru ³⁺ , 3 OH ⁻)	$1 \cdot 10^{-38}$	Th(C ₂ O ₄) ₂	$1,1 \cdot 10^{-25}$
Ru(OH) ₄	$1 \cdot 10^{-49}$	Th(IO ₃) ₄	$2,5 \cdot 10^{-15}$

Формула вещества	K_s	Формула вещества	K_s
Th(OH) ₄	$2,0 \cdot 10^{-50}$	Tl ₂ S ₂ O ₃	$2,0 \cdot 10^{-7}$
Th ₃ (PO ₄) ₄	$2,6 \cdot 10^{-79}$	TlVO ₃	$5,5 \cdot 10^{-9}$
Th(SO ₄) ₂	$4 \cdot 10^{-3}$	Tl ₄ V ₂ O ₇	$2,6 \cdot 10^{-19}$
Ti(OH) ₄	$6,3 \cdot 10^{-52}$	UO ₂ CO ₃	$1,9 \cdot 10^{-12}$
TlBr	$3,9 \cdot 10^{-6}$	UO ₂ C ₂ O ₄	$2 \cdot 10^{-4}$
TlBrO ₃	$1,7 \cdot 10^{-4}$	(UO ₂) ₂ [Fe(CN) ₆]	$7,1 \cdot 10^{-14}$
Tl ₂ CO ₃	$4 \cdot 10^{-3}$	UO ₂ HAsO ₄	$3,2 \cdot 10^{-11}$
Tl ₂ C ₂ O ₄	$2 \cdot 10^{-4}$	UO ₂ HPO ₄	$2,14 \cdot 10^{-11}$
TlCl	$1,7 \cdot 10^{-4}$	UO ₂ (IO ₃) ₂	$3 \cdot 10^{-8}$
TlClO ₄	$4 \cdot 10^{-2}$	UO ₂ KAsO ₄	$2,5 \cdot 10^{-23}$
Tl ₃ [Co(NO ₂) ₆]	$1,0 \cdot 10^{-16}$	UO ₂ KPO ₄	$7,8 \cdot 10^{-24}$
Tl ₂ CrO ₄	$9,8 \cdot 10^{-13}$	UO ₂ NH ₄ AsO ₄	$1,7 \cdot 10^{-24}$
Tl ₄ [Fe(CN) ₆]	$5 \cdot 10^{-10}$	UO ₂ NH ₄ PO ₄	$4,4 \cdot 10^{-27}$
TlI	$5,75 \cdot 10^{-8}$	UO ₂ NaAsO ₄	$1,3 \cdot 10^{-22}$
TlIO ₃	$3,1 \cdot 10^{-6}$	U(OH) ₃	$1 \cdot 10^{-19}$
TlN ₃	$2,2 \cdot 10^{-4}$	U(OH) ₄	$6,3 \cdot 10^{-55}$
Tl(OH) ₃	$1,3 \cdot 10^{-46}$	UO ₂ (OH) ₂	$4,0 \cdot 10^{-23}$
Tl ₃ PO ₄	$6,7 \cdot 10^{-8}$	VO(OH) ₂	$1,9 \cdot 10^{-24}$
Tl ₂ [PtCl ₆]	$4 \cdot 10^{-12}$	V ₂ O ₅ (VO ₂ ⁺ , OH ⁻)	$1,6 \cdot 10^{-15}$
TlReO ₄	$1,2 \cdot 10^{-5}$	(VO) ₃ (PO ₄) ₂	$8 \cdot 10^{-25}$
Tl ₂ S	$5,0 \cdot 10^{-21}$	W(OH) ₄	$1 \cdot 10^{-50}$
TlSCN	$1,7 \cdot 10^{-4}$	Zn ₃ (AsO ₄) ₂	$1,3 \cdot 10^{-28}$
Tl ₂ SO ₃	$6,3 \cdot 10^{-4}$	Zn(CN) ₂	$2,6 \cdot 10^{-13}$
Tl ₂ SO ₄	$4 \cdot 10^{-3}$	ZnCO ₃	$1,45 \cdot 10^{-11}$

Окончание табл. 5

Формула вещества	K_s	Формула вещества	K_s
ZnC ₂ O ₄	$2,75 \cdot 10^{-8}$	ZnS (вурцит)	$2,5 \cdot 10^{-22}$
Zn ₂ [Fe(CN) ₆]	$2,1 \cdot 10^{-16}$	ZnS (сфалерит)	$1,6 \cdot 10^{-24}$
Zn[Hg(SCN) ₄]	$2,2 \cdot 10^{-7}$	ZnSe	$1 \cdot 10^{-31}$
Zn(IO ₃) ₂	$2,0 \cdot 10^{-8}$	ZnSeO ₃	$1,9 \cdot 10^{-8}$
Zn(OH) ₂	$1,4 \cdot 10^{-17}$	Zr(OH) ₄	$7,9 \cdot 10^{-55}$
Zn ₃ (PO ₄) ₂	$9,1 \cdot 10^{-33}$	Zr ₃ (PO ₄) ₄	$1 \cdot 10^{-132}$

Таблица 6

Произведения растворимости некоторых оксихинолинатов

Формула оксихинолината	K_s
Al(C ₉ H ₆ ON) ₃	$5,00 \cdot 10^{-33}$
Cd(C ₉ H ₆ ON) ₂	$1,00 \cdot 10^{-22}$
Co(C ₉ H ₆ ON) ₂	$1,59 \cdot 10^{-25}$
Cu(C ₉ H ₆ ON) ₂	$2,51 \cdot 10^{-30}$
Mg(C ₉ H ₆ ON) ₂	$6,31 \cdot 10^{-16}$
Mn(C ₉ H ₆ ON) ₂	$5,00 \cdot 10^{-20}$
Ni(C ₉ H ₆ ON) ₂	$1,00 \cdot 10^{-26}$
Pb(C ₉ H ₆ ON) ₂	$1,00 \cdot 10^{-22}$
Tl(C ₉ H ₆ ON) ₃	$1,00 \cdot 10^{-37}$
Zn(C ₉ H ₆ ON) ₂	$3,16 \cdot 10^{-25}$

Таблица 7

Интервал рН осаждения гидроксидов металлов
(ориентировочные значения с учетом образования гидросокомплексов)

Гидроксид	Значения рН				
	начала осаждения при исходной концентрации осаждаемого иона равной		практически полного осаждения (остаточная концентрация меньше 10^{-5} моль/л)	начала растворения осадка (осаждение перестает быть полным)	полного растворения выпавшего осадка
	1,0 моль/л	0,01 моль/л			
$\text{Sn}(\text{OH})_4$	0	0,5	1	13	15
$\text{TiO}(\text{OH})_2$	0	0,5	2,0	–	–
$\text{Sb}(\text{OH})_3$	0,2	0,9	1,9	6,9	–
$\text{Sn}(\text{OH})_2$	0,9	2,1	4,7	10,0	13,5
HgO	1,3	2,4	5,0	11,5	–
$\text{Fe}(\text{OH})_3$	1,5	2,3	4,1	14	–
$\text{ZrO}(\text{OH})_2$	1,7	2,7	4,2	–	–
$\text{Ga}(\text{OH})_3$	1,7	2,4	3,6	5,6	–
$\text{In}(\text{OH})_3$	2,9	3,6	4,6	11	–
$\text{Al}(\text{OH})_3$	3,3	4,0	5,2	7,8	10, 8
$\text{Cr}(\text{OH})_3$	4,0	4,7	6,8	9,4	12–13
$\text{Cu}(\text{OH})_2$	4,2	6,2	7,1	14	–
$\text{Be}(\text{OH})_2$	5,2	6,2	8,8	13,5	–
$\text{Zn}(\text{OH})_2$	5,4	6,4	8,0	10,5	12–13
Ag_2O	6,2	8,2	11,2	12,7	–

Гидроксид	Значения рН				
	начала осаждения при исходной концентрации осаждаемого иона равной		практически полного осаждения (остаточная концентрация меньше 10^{-5} моль/л)	начала растворения осадка (осаждение перестает быть полным)	полного растворения выпавшего осадка
	1,0 моль/л	0,01 моль/л			
$Pb(OH)_2$	6,4	7,4	9,0	10,5	–
$Fe(OH)_2$	6,5	7,5	9,7	13,5	–
$Co(OH)_2$	6,6	7,6	9,2	14,1	–
$Ni(OH)_2$	6,7	7,7	9,5	13,2	–
$Cd(OH)_2$	7,2	8,2	9,7	13,7	–
$Mn(OH)_2$	7,8	8,8	10,4	14	–
$Mg(OH)_2$	9,4	10,4	12,4	–	–