Произведения растворимости важнейших малорастворимых веществ

Формула вещества	ПР	Формула вещества	ПР
$AgBr$	$5{,}3\cdot10^{-13}$	CdS	$7{,}9\cdot10^{-27}$
Ag_2CO_3	$8{,}2\cdot10^{-12}$	$CoCO_3$	$1{,}4\cdot10^{-13}$
$AgCl$	$1{,}78\cdot10^{-10}$	$Co(OH)_2$ (голубая)	$6{,}3\cdot10^{-15}$
Ag_2CrO_4	$1{,}1\cdot10^{-12}$	$Co(OH)_3$	$4\cdot10^{-45}$
AgI	$8{,}3\cdot10^{-17}$	$Cr(OH)_2$	$1{,}0\cdot10^{-17}$
Ag_2O	$1{,}6\cdot10^{-8}$	$Cr(OH)_3$	$6{,}3\cdot10^{-31}$
Ag_3PO_4	$1{,}3\cdot10^{-20}$	$CuBr$	$5{,}25\cdot10^{-9}$
Ag_2S	$6{,}3\cdot10^{-50}$	$CuCO_3$	$2{,}5\cdot10^{-10}$
Ag_2SO_3	$1{,}5\cdot10^{-14}$	$CuCl$	$1{,}2\cdot10^{-6}$
Ag_2SO_4	$1{,}6\cdot10^{-5}$	$CuCrO_4$	$3{,}6\cdot10^{-6}$
$Al(OH)_3$	$1\cdot10^{-32}$	CuI	$1{,}1\cdot10^{-12}$
$AlPO_4$	$5{,}75\cdot10^{-19}$	Cu_2O	$1\cdot10^{-14}$
$BaCO_3$	$5{,}1\cdot10^{-9}$	$Cu(OH)_2$	$2{,}2\cdot10^{-20}$
$BaCrO_4$	$1{,}2\cdot10^{-10}$	$(CuOH)_2CO_3$	$1{,}7\cdot10^{-34}$
$Ba(OH)_2$	$5\cdot10^{-3}$	CuS	$6{,}3\cdot10^{-36}$
BaF_2	$1{,}1\cdot10^{-6}$	Cu_2S	$2{,}5\cdot10^{-48}$
$Ba_3(PO_4)_2$	$6\cdot10^{-39}$	$FeCO_3$	$3{,}47\cdot10^{-11}$
$BaSO_3$	$8\cdot10^{-7}$	$Fe(OH)_2$	$1\cdot10^{-15}$
$BaSO_4$	$1{,}1\cdot10^{-10}$	$Fe(OH)_3$	$3{,}2\cdot10^{-38}$
BiI_3	$8{,}1\cdot10^{-19}$	$FePO_4$	$1{,}3\cdot10^{-22}$
$BiOCl$	$7\cdot10^{-9}$	FeS	$5\cdot10^{-18}$
$BiOOH$	$4\cdot10^{-10}$	HgO	$3\cdot10^{-26}$
$Bi(OH)_3$	$3{,}2\cdot10^{-32}$	Li_2CO_3	$3{,}98\cdot10^{-3}$
$BiPO_4$	$1{,}3\cdot10^{-23}$	LiF	$3{,}8\cdot10^{-3}$
Bi_2S_3	$1\cdot10^{-97}$	$LiOH$	$4\cdot10^{-2}$
$CaCO_3$	$4{,}8\cdot10^{-9}$	Li_3PO_4	$3{,}2\cdot10^{-9}$
$CaCrO_4$	$7{,}1\cdot10^{-4}$	$MgCO_3$	$2{,}1\cdot10^{-5}$
$CaHPO_4$	$2{,}7\cdot10^{-7}$	$Mg(OH)_2$	$6\cdot10^{-10}$
$Ca(H_2PO_4)_2$	$1\cdot10^{-3}$	$Mg_3(PO_4)_2$	$1\cdot10^{-13}$
$Ca(OH)_2$	$5{,}5\cdot10^{-6}$	$MgSO_3$	$3\cdot10^{-3}$
$Ca_3(PO_4)_2$	$2\cdot10^{-29}$	MgF_2	$6{,}5\cdot10^{-9}$

$CaSO_3$	$1{,}3\cdot10^{-8}$	$MnCO_3$	$1{,}8\cdot10^{-11}$
$CaSO_4$	$9{,}1\cdot10^{-6}$	$Mn(OH)_2$	$1{,}9\cdot10^{-13}$
CaF_2	$4\cdot10^{-11}$	$NiCO_3$	$1{,}3\cdot10^{-7}$
$CdCO_3$	$5{,}2\cdot10^{-12}$	$Ni(OH)_2$	$2\cdot10^{-15}$
$Cd(OH)_2$	$2{,}2\cdot10^{-14}$	$NiS–\alpha$	$3{,}2\cdot10^{-19}$
$NiS–\beta$	$1\cdot10^{-24}$	$Sn(OH)_4$	$1\cdot10^{-57}$
$PbBr_2$	$9{,}1\cdot10^{-6}$	SnS	$1\cdot10^{-25}$
$PbCO_3$	$7{,}49\cdot10^{-14}$	$SrCO_3$	$1{,}1\cdot10^{-10}$
$PbCl_2$	$1{,}6\cdot10^{-5}$	SrC_2O_4	$5{,}6\cdot10^{-8}$
$PbCrO_4$	$1{,}8\cdot10^{-14}$	$SrCrO_4$	$3{,}6\cdot10^{-5}$
PbI_2	$1{,}1\cdot10^{-9}$	SrF_2	$2{,}5\cdot10^{-9}$
$Pb(OH)_2$	$1{,}1\cdot10^{-20}$	$Sr(OH)_2$	$3{,}2\cdot10^{-4}$
$Pb_3(PO_4)_2$	$7{,}9\cdot10^{-43}$	$Sr_3(PO_4)_2$	$1\cdot10^{-31}$
PbS	$2{,}5\cdot10^{-27}$	$SrSO_3$	$4\cdot10^{-8}$
$PbSO_4$	$1{,}6\cdot10^{-8}$	$SrSO_4$	$3{,}2\cdot10^{-7}$
$Sb(OH)_3$	$4\cdot10^{-42}$	$ZnCO_3$	$1{,}45\cdot10^{-11}$
Sb_2S_3	$1{,}6\cdot10^{-93}$	$Zn(OH)_2$	$7{,}1\cdot10^{-18}$
SnI_2	$1\cdot10^{-4}$	$Zn_3(PO_3)_4$	$9{,}1\cdot10^{-33}$
$Sn(OH)_2$	$6{,}3\cdot10^{-27}$		