

Součiny rozpustnosti iontových sloučenin

Součiny rozpustnosti K_s vybraných sloučenin

Sloučenina	Teplota (°C)	Součin rozpustnosti K_s
AgBr	25	$6,3 \cdot 10^{-13}$
AgCl	25	$1,6 \cdot 10^{-10}$
Ag ₂ CrO ₄	25	$4 \cdot 10^{-12}$
AgI	25	$1,5 \cdot 10^{-16}$
Ag ₂ S	18	$1,6 \cdot 10^{-49}$
Ag ₂ SO ₄	25	$7,7 \cdot 10^{-5}$
Al(OH) ₃	25	$6 \cdot 10^{-33}$
As ₂ S ₃	20	$4 \cdot 10^{-29}$
BaSO ₄	25	$1 \cdot 10^{-10}$
Bi ₂ S ₃	18	$1,6 \cdot 10^{-72}$
CaCO ₃	25	$8,7 \cdot 10^{-9}$
CaC ₂ O ₄	20	$3,9 \cdot 10^{-9}$
Ca(OH) ₂	25	$4,3 \cdot 10^{-6}$
CaSO ₄	25	$6,1 \cdot 10^{-5}$
Ca ₃ (PO ₄) ₂	25	$1,8 \cdot 10^{-26}$
Cu(OH) ₂	25	$5,6 \cdot 10^{-20}$
CuS	18	$8 \cdot 10^{-36}$
Fe(OH) ₃	18	$3,8 \cdot 10^{-38}$
Fe(OH) ₂	18	$4,8 \cdot 10^{-16}$
FeS	25	$5 \cdot 10^{-18}$
Hg ₂ Cl ₂	25	$2 \cdot 10^{-18}$
Hg ₂ I ₂	25	$1,2 \cdot 10^{-28}$
HgS	20	$4 \cdot 10^{-53}$
Hg ₂ S	25	$1 \cdot 10^{-45}$
Mg(OH) ₂	25	$2,6 \cdot 10^{-11}$
PbCl ₂	25	$2 \cdot 10^{-5}$
Pb(OH) ₂	25	$3 \cdot 10^{-16}$
PbS	18	$3,4 \cdot 10^{-28}$
PbSO ₄	25	$1,5 \cdot 10^{-8}$
Sn(OH) ₂	25	$5 \cdot 10^{-26}$
Sn(OH) ₄	18	$1 \cdot 10^{-56}$
SnS	18	$1 \cdot 10^{-28}$
Zn(OH) ₂	25	$1,5 \cdot 10^{-16}$
ZnS	25	$1,1 \cdot 10^{-24}$

Odkazy

Související články

- Součin rozpustnosti
- Přibližné rozpustnosti iontových sloučenin

Použitá literatura

- KÜSTER, Friedrich W a A THIEL. *Chemicko-analytické výpočetní tabulky*. 1. vydání. Praha : Academia, 1988. 329 s.
- SÝKORA, Václav a Vladimír ZÁTKA. *Příruční tabulky pro chemiky*. 2. vydání. Praha : SNTL, 1960. 237 s.