

Tabela 1. PROIZVODI RASTVORLJIVOSTI TEŠKO RASTVORNIH ELEKTROLITA (na 25 °C)

ELEKTROLIT	K	ELEKTROLIT	K
Ag ₃ AsO ₄	1,1·10 ⁻⁸	Ag ₂ O (Ag ⁺ + OH ⁻)	2,0·10 ⁻⁸
AgBr	3,3·10 ⁻¹³	AgI	1,5·10 ⁻¹⁶
Ag ₂ CO ₃	8,1·10 ⁻¹²	Ag ₃ PO ₄	1,3·10 ⁻²⁰
AgCl	1,8·10 ⁻¹⁰	Ag ₂ SO ₃	1,5·10 ⁻¹⁴
Ag ₂ CrO ₄	9,0·10 ⁻¹²	Ag ₂ SO ₄	1,7·10 ⁻⁵
Ag ₂ Cr ₂ O ₇	2,0·10 ⁻⁷	Ag ₂ S	1,0·10 ⁻⁴⁹
AgCN	1,2·10 ⁻¹⁶	AgSCN	1,0·10 ⁻¹²
Al(OH) ₃	1,9·10 ⁻³³	As ₂ S ₅	3,7·10 ⁻³⁸
As ₂ S ₃	4,0·10 ⁻²⁵	Ba(OH) ₂ · 8H ₂ O	5,0·10 ⁻³
BaCO ₃	8,1·10 ⁻⁹	BaSO ₃	8,0·10 ⁻⁷
BaC ₂ O ₄ · 2H ₂ O	1,1·10 ⁻⁷	BaSO ₄	1,1·10 ⁻¹⁰
BaCrO ₄	2,0·10 ⁻¹⁰	Ba(IO ₃) ₂	6,5·10 ⁻¹⁰
BaF ₂	1,7·10 ⁻⁶	Bi ₂ S ₃	1,6·10 ⁻⁷²
BiOCl	7,0·10 ⁻⁹	Ca(OH) ₂	7,9·10 ⁻⁶
Bi(OH) ₃	3,2·10 ⁻⁴⁰	Ca ₃ (PO ₄) ₂	2,0·10 ⁻²⁹
CaCO ₃	3,8·10 ⁻⁹	CaSO ₄ · 2H ₂ O	2,4·10 ⁻⁵
CaCrO ₄	7,1·10 ⁻⁴	Cd(OH) ₂	1,2·10 ⁻¹⁴
CaC ₂ O ₄ · 2H ₂ O	2,3·10 ⁻⁹	Co(OH) ₂	2,5·10 ⁻¹⁶
CdS	3,6·10 ⁻²⁹	Co(OH) ₃	4,0·10 ⁻⁴⁵
CoCO ₃	8,0·10 ⁻¹³	Cu ₃ (AsO ₄) ₂	7,6·10 ⁻³⁶
CoS(α)	5,9·10 ⁻²¹	Cu(OH) ₂	1,6·10 ⁻¹⁹
Co ₂ S ₃	2,6·10 ⁻¹²⁴	CuS	8,7·10 ⁻³⁶
Cr(OH) ₃	6,7·10 ⁻³¹	CuCO ₃	2,5·10 ⁻¹⁰
CuCl	1,9·10 ⁻⁷	FeS	4,9·10 ⁻¹⁸
CuCN	3,2·10 ⁻²⁰	Fe(OH) ₃	6,3·10 ⁻³⁸
Cu ₂ O (Cu ⁺ +OH ⁻)*	1,0·10 ⁻¹⁴	Hg ₂ SO ₄	6,8·10 ⁻⁷
CuI	5,1·10 ⁻¹²	Hg ₂ S	5,8·10 ⁻⁴⁴
Cu ₂ S	1,6·10 ⁻⁴⁸	HgO (Hg ₂ ⁺ + 2OH ⁻)	2,5·10 ⁻²⁶
FeCO ₃	3,5·10 ⁻¹¹	HgS	3,0·10 ⁻⁵³
Fe(OH) ₂	7,9·10 ⁻¹⁵	Mg(OH) ₂	1,5·10 ⁻¹¹
Hg ₂ Cl ₂	1,1·10 ⁻¹⁸	Mg(NH ₄)PO ₄	2,5·10 ⁻¹²
Hg ₂ CO ₃	8,9·10 ⁻¹⁷	Mn(OH) ₂	4,6·10 ⁻¹⁴
Hg ₂ CrO ₄	5,0·10 ⁻⁹	NiS (β)	1,0·10 ⁻²⁶
Hg ₂ O·H ₂ O (Hg ₂ ⁺ +OH ⁻)	1,6·10 ⁻²³	NiS (γ)	2,0·10 ⁻²⁸
MgCO ₃ ·3H ₂ O	4,0·10 ⁻⁵	Pb(IO ₃) ₂	2,5·10 ⁻¹³
MgC ₂ O ₄	8,6·10 ⁻⁵	Pb(OH) ₂	2,8·10 ⁻¹⁶
MnCO ₃	1,8·10 ⁻¹¹	Pb ₃ (PO ₄) ₂	3,0·10 ⁻⁴⁴
MnS	5,1·10 ⁻¹⁵	PbSO ₄	1,8·10 ⁻⁸
NiCO ₃	6,6·10 ⁻⁹	PbS	8,4·10 ⁻²⁸
Ni(OH) ₂	2,8·10 ⁻¹⁶	SnS	1,0·10 ⁻²⁸
NiS (α)	3,0·10 ⁻²¹	SnS ₂	1,0·10 ⁻⁷⁰
PbCO ₃	1,5·10 ⁻¹³	SrSO ₄	2,8·10 ⁻⁷
PbCl ₂	1,7·10 ⁻⁵	SrF ₂	2,5·10 ⁻⁹
PbCrO ₄	1,8·10 ⁻¹⁴	ZnS	1,1·10 ⁻²¹
PbI ₂	8,7·10 ⁻⁹		
Sb ₂ S ₃	1,6·10 ⁻⁹³		
Sn(OH) ₂	2,0·10 ⁻²⁶		
Sn(OH) ₄	1,0·10 ⁻⁵⁷		
SrCO ₃	9,4·10 ⁻¹⁰		
SrCrO ₄	3,6·10 ⁻⁵		
Zn(OH) ₂	4,5·10 ⁻¹⁷		

Napomene:

- 1) U prisustvu OH⁻ -jona, joni Ag⁺, Hg₂⁺ i Hg²⁺ ne daju hidrokside već odgovarajuće okside. Međutim, uobičajeno je da se u izrazu za proizvod rastvorljivosti pišu OH⁻-joni. Na primer: $K(\text{Ag}_2\text{O})=[\text{Ag}^+][\text{OH}^-]=2,0\cdot 10^{-8}$
- 2) Iako dolazi do taloženja kristalohidrata koncentracija vode ne ulazi u izraz za proizvod rastvorljivosti.