

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

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