

**ЭЛЕКТРОХИМИЧЕСКИЙ РЯД НАПРЯЖЕНИИ МЕТАЛЛОВ**

УМЕНЬШАЕТСЯ СВОБОДА АТОМА ОТДАВАТЬ ЭЛЕКТРОНЫ (ОКСИДОВАТЬСЯ)  
 УВЕЛИЧИВАЕТСЯ СВОБОДА ИОНА ПРИОБРЕСТИ ЭЛЕКТРОНЫ (ВОССТАНАВЛИВАТЬСЯ)

Li	Cs	K	Ba	Ca	Na	Mg	Al	Mn	Zn	Fe	Co	Ni	Sn	Pb	H <sub>2</sub>	Cu	Hg	Ag	Pt	Au
-3.04	-3.01	-2.92	-2.90	-2.8	-2.7	-2.3	-1.6	-1.1	-0.7	-0.4	-0.3	-0.2	-0.14	-0.1	0	+0.3	+0.79	+0.8	+1.2	+1.5
Li <sup>+</sup>	Cs <sup>+</sup>	K <sup>+</sup>	Ba <sup>2+</sup>	Ca <sup>2+</sup>	Na <sup>+</sup>	Mg <sup>2+</sup>	Al <sup>3+</sup>	Mn <sup>2+</sup>	Zn <sup>2+</sup>	Fe <sup>2+</sup>	Co <sup>2+</sup>	Ni <sup>2+</sup>	Sn <sup>2+</sup>	Pb <sup>2+</sup>	2H <sup>+</sup>	Cu <sup>2+</sup>	Hg <sup>2+</sup>	Ag <sup>+</sup>	Pt <sup>2+</sup>	Au <sup>3+</sup>

**РАСТВОРИМОСТЬ СОЛЕЙ, КИСЛОТ И ОСНОВАНИЙ В ВОДЕ**

Ионы	Li	K	Na	Ag	Ba	Ca	Mg	Zn	Cu	Pb	Fe <sup>2+</sup>	Al <sup>3+</sup>
OH <sup>-</sup>	Р	Р	—	Р	М	М	Н	Н	М	Н	Н	Н
NO <sub>3</sub> <sup>-</sup>	Р	Р	Р	Р	Р	Р	Р	Р	Р	Р	Р	Р
Cl <sup>-</sup>	Р	Р	Р	Н	Р	Р	Р	Р	М	Р	Р	Р
S <sup>2-</sup>	Р	Р	Р	Н	Р	—	—	Н	Н	Н	—	—
SO <sub>4</sub> <sup>2-</sup>	Р	Р	Р	М	М	М	Р	Р	Р	М	Р	Р
CO <sub>3</sub> <sup>2-</sup>	Р	Р	Р	М	Н	М	Н	—	—	—	—	—
SiO <sub>3</sub> <sup>2-</sup>	Н	Р	Р	—	Н	Н	Н	—	—	—	—	—
PO <sub>4</sub> <sup>3-</sup>	Р	Р	Р	Н	Н	Н	Н	Н	Н	Н	Н	Н
CH <sub>3</sub> COO <sup>-</sup>	Р	Р	Р	Р	Р	Р	Р	Р	Р	Р	Р	Р

Р — растворимый  
 М — малорастворимый  
 Н — нерастворимый  
 — — данные не известны или не определены

Устный журнал  
 «Химия  
 в профессиях»

17.02.23.



