

ЭЛЕКТРОХИМИЧЕСКИЙ РЯД НАПРЯЖЕНИЙ МЕТАЛЛОВ  
Li, Rb, K, Cs, Ba, Sr, Ca, Na, Mg, Be, Al, Mn, Zn, Cr, Fe, Cd, Co, Ni, Pb, (H), Bi, Cu, Hg, Ag, Pd, Pt, Au

РАСТВОРИМОСТЬ СОЛЕЙ, КИСЛОТ И ОСНОВАНИЙ В ВОДЕ

анион катион	OH <sup>-</sup>	NO <sub>3</sub> <sup>-</sup>	F <sup>-</sup>	Cl <sup>-</sup>	Br <sup>-</sup>	I <sup>-</sup>	S <sup>2-</sup>	SO <sub>3</sub> <sup>2-</sup>	SO <sub>4</sub> <sup>2-</sup>	CO <sub>3</sub> <sup>2-</sup>	HPO <sub>4</sub> <sup>2-</sup>	PO <sub>4</sub> <sup>3-</sup>	CH <sub>3</sub> COO <sup>-</sup>	C <sub>2</sub> O <sub>4</sub> <sup>2-</sup>
H <sup>+</sup>		P	P	P	P	P	P	P	P	P	P	P	P	P
NH <sub>4</sub> <sup>+</sup>	P	P	P	P	P	P	P	P	P	P	P	–	P	P
Li <sup>+</sup>	P	P	M	P	P	P	P	P	P	M	P	M	P	P
Na <sup>+</sup> , K <sup>+</sup>	P	P	P	P	P	P	P	P	P	P	P	P	P	P
Ag <sup>+</sup>	–	P	P	H	H	H	H	H	M	H	–	H	P	H
Mg <sup>2+</sup>	H	P	H	P	P	P	–	M	P	M	M	H	P	M
Ca <sup>2+</sup>	M	P	H	P	P	P	–	H	M	H	H	H	P	H
Ba <sup>2+</sup>	P	P	M	P	P	P	P	H	H	H	H	H	P	H
Mn <sup>2+</sup>	H	P	P	P	P	P	H	H	P	H	H	H	P	M
Fe <sup>2+</sup>	H	P	P	P	P	P	H	H	P	H	–	H	P	M
Co <sup>2+</sup>	H	P	P	P	P	P	H	H	P	H	–	H	P	H
Cu <sup>2+</sup>	H	P	P	P	P	–	H	–	P	–	–	H	P	H
Zn <sup>2+</sup>	H	P	H	P	P	P	H	H	P	H	–	H	P	H
Pb <sup>2+</sup>	H	P	M	M	M	M	H	H	H	H	H	H	P	H
Hg <sup>2+</sup>	–	P	–	P	M	H	H	–	P	–	–	–	P	H
Fe <sup>3+</sup>	H	P	P	P	P	–	–	–	P	–	–	H	P	–
Al <sup>3+</sup>	H	P	P	P	P	P	–	–	P	–	–	H	P	H
Cr <sup>3+</sup>	H	P	P	P	P	P	–	–	P	–	–	H	P	–

P – растворимо    M – малорастворимо (< 0,1 М)    H – нерастворимо (< 10<sup>-3</sup> М)    – - не может быть выделено из воды или данные отсутствуют