



ЭЛЕКТРОХИМИЧЕСКИЙ РЯД НАПРЯЖЕНИЙ МЕТАЛЛОВ

Li	K	Ba	Ca	Mg	Al	Zn	Fe	Cd	Mn	Pb	H ₂	Cu	Ag	Au
-3.04	-2.93	-2.91	-2.87	-2.37	-1.66	-0.76	-0.44	-0.40	-1.18	-0.13	0.00	0.34	0.80	1.68
Li	K	Ca	Mg	Al	Zn	Fe	Cd	Mn	Pb	H ₂	Cu	Ag	Au	
-3.04	-2.93	-2.87	-2.37	-1.66	-0.76	-0.44	-0.40	-1.18	-0.13	0.00	0.34	0.80	1.68	

Электродный потенциал металла, его значение указывает на способность металла окисляться. Чем больше потенциал, тем легче металл окисляется, т.е. тем сильнее он восстановитель. Чем меньше потенциал, тем труднее металл окисляется, т.е. тем сильнее он окислитель.

ЭЛЕКТРОХИМИЧЕСКАЯ СИСТЕМА ОБРАТНОГО МОМЕНТА ДИПОЛЯ

Li	K	Ba	Ca	Mg	Al	Zn	Fe	Cd	Mn	Pb	H ₂	Cu	Ag	Au
-3.04	-2.93	-2.87	-2.87	-2.37	-1.66	-0.76	-0.44	-0.40	-1.18	-0.13	0.00	0.34	0.80	1.68
Li	K	Ca	Mg	Al	Zn	Fe	Cd	Mn	Pb	H ₂	Cu	Ag	Au	
-3.04	-2.93	-2.87	-2.37	-1.66	-0.76	-0.44	-0.40	-1.18	-0.13	0.00	0.34	0.80	1.68	