

# ЕЛЕКТРОХІМІЧНИЙ РЯД НАПРУГ МЕТАЛІВ

Li	<b>— 3,04</b>	$\text{Li}^+$
K	<b>— 2,92</b>	$\text{K}^+$
Ca	<b>— 2,87</b>	$\text{Ca}^{2+}$
Na	<b>— 2,71</b>	$\text{Na}^+$
Mg	<b>— 2,37</b>	$\text{Mg}^{2+}$
Al	<b>— 1,66</b>	$\text{Al}^{3+}$
Ti	<b>— 1,63</b>	$\text{Ti}^{2+}$
Mn	<b>— 1,18</b>	$\text{Mn}^{2+}$
Zn	<b>— 0,76</b>	$\text{Zn}^{2+}$
Cr	<b>— 0,74</b>	$\text{Cr}^{3+}$
Fe	<b>— 0,44</b>	$\text{Fe}^{2+}$
Co	<b>— 0,28</b>	$\text{Co}^{2+}$
Ni	<b>— 0,25</b>	$\text{Ni}^{2+}$
Mo	<b>— 0,20</b>	$\text{Mo}^{3+}$
Sn	<b>— 0,14</b>	$\text{Sn}^{2+}$
Pb	<b>— 0,13</b>	$\text{Pb}^{2+}$
<u>H</u>	<b>0,00</b>	<u><math>2\text{H}^+</math></u>
Cu	<b>+ 0,34</b>	$\text{Cu}^{2+}$
Ag	<b>+ 0,80</b>	$\text{Ag}^+$
Hg	<b>+ 0,85</b>	$\text{Hg}^{2+}$
Pt	<b>+ 1,19</b>	$\text{Pt}^{2+}$
Au	<b>+ 1,50</b>	$\text{Au}^{3+}$