

## Szereg elektrochemiczny

Nazwa pierwiastka	Symbol pierwiastka	Potencjał	Reakcja przebiegająca na elektrodzie
Lit	Li	-3,00V	$\text{Li} \rightarrow \text{Li}^+ + \text{e}$
Rubid	Rb	-2,97V	$\text{Rb} \rightarrow \text{Rb}^+ + \text{e}$
Potas	K	-2,92V	$\text{K} \rightarrow \text{K}^+ + \text{e}$
Rad	Ra	-2,92V	$\text{Ra} \rightarrow \text{Ra}^{2+} + 2\text{e}$
Bar	Ba	-2,90V	$\text{Ba} \rightarrow \text{Ba}^{2+} + 2\text{e}$
Stront	Sr	-2,89V	$\text{Sr} \rightarrow \text{Sr}^{2+} + 2\text{e}$
Wapń	Ca	-2,84V	$\text{Ca} \rightarrow \text{Ca}^{2+} + 2\text{e}$
Sód	Na	-2,71V	$\text{Na} \rightarrow \text{Na}^+ + \text{e}$
Lantan	La	-2,52V	$\text{La} \rightarrow \text{La}^{3+} + 3\text{e}$
Magnez	Mg	-2,38V	$\text{Mg} \rightarrow \text{Mg}^{2+} + 2\text{e}$
Itr	Y	-2,37V	$\text{Y} \rightarrow \text{Y}^{3+} + 3\text{e}$
Beryl	Be	-1,70V	$\text{Be} \rightarrow \text{Be}^{2+} + 2\text{e}$
Glin	Al	-1,66V	$\text{Al} \rightarrow \text{Al}^{3+} + 3\text{e}$
Niob	Nb	-1,1V	$\text{Nb} \rightarrow \text{Nb}^{3+} + 3\text{e}$
Mangan	Mn	-1,05V	$\text{Mn} \rightarrow \text{Mn}^{2+} + 2\text{e}$
Cynk	Zn	-0,76V	$\text{Zn} \rightarrow \text{Zn}^{2+} + 2\text{e}$
Chrom	Cr	-0,71V	$\text{Cr} \rightarrow \text{Cr}^{3+} + 3\text{e}$
Gal	Ga	-0,56V	$\text{Ga} \rightarrow \text{Ga}^{3+} + 3\text{e}$
Żelazo	Fe	-0,44V	$\text{Fe} \rightarrow \text{Fe}^{2+} + 2\text{e}$
Kadm	Cd	-0,40V	$\text{Cd} \rightarrow \text{Cd}^{2+} + 2\text{e}$
Tal	Tl	-0,33V	$\text{Tl} \rightarrow \text{Tl}^+ + \text{e}$
Ind	In	-0,33V	$\text{In} \rightarrow \text{In}^{3+} + 3\text{e}$
Kobalt	Co	-0,28V	$\text{Co} \rightarrow \text{Co}^{2+} + 2\text{e}$
Nikiel	Ni	-0,24V	$\text{Ni} \rightarrow \text{Ni}^{2+} + 2\text{e}$
Molibden	Mo	-0,20V	$\text{Mo} \rightarrow \text{Mo}^{3+} + 3\text{e}$
Cyna	Sn	-0,14V	$\text{Sn} \rightarrow \text{Sn}^{2+} + 2\text{e}$
Ołów	Pb	-0,13V	$\text{Pb} \rightarrow \text{Pb}^{2+} + 2\text{e}$
<b>Wodór</b>	<b>H</b>	<b>0V</b>	<b><math>\text{H}_2 \rightarrow 2\text{H}^+ + 2\text{e}</math></b>
Antymon	Sb	+0,2V	$\text{Sb} \rightarrow \text{Sb}^{3+} + 3\text{e}$
Bizmut	Bi	+0,23V	$\text{Bi} \rightarrow \text{Bi}^{3+} + 3\text{e}$
Miedź	Cu	+0,37V	$\text{Cu} \rightarrow \text{Cu}^{2+} + 2\text{e}$
Ruten	Ru	+0,45V	$\text{Ru} \rightarrow \text{Ru}^{2+} + 2\text{e}$
Srebro	Ag	+0,8V	$\text{Ag} \rightarrow \text{Ag}^+ + \text{e}$
Osm	Os	+0,85V	$\text{Os} \rightarrow \text{Os}^{2+} + 2\text{e}$
Rtęć	Hg	+0,85V	$\text{Hg} \rightarrow \text{Hg}^{2+} + 2\text{e}$
Pallad	Pd	+0,85V	$\text{Pd} \rightarrow \text{Pd}^{2+} + 2\text{e}$
Iryd	Ir	+1,15V	$\text{Ir} \rightarrow \text{Ir}^{3+} + 3\text{e}$
Platyna	Pt	+1,2V	$\text{Pt} \rightarrow \text{Pt}^{2+} + 2\text{e}$
Złoto	Au	+1,42V	$\text{Au} \rightarrow \text{Au}^{3+} + 3\text{e}$