

<b>Ox</b>	<b>+</b>	<b>ne<sup>-</sup></b>		<b>→</b>	<b>Red</b>	<b>E° (V)</b>
Li <sup>+</sup>	+	e <sup>-</sup>		→	Li	<b>-3,045</b>
K <sup>+</sup>	+	e <sup>-</sup>		→	K	<b>-2,925</b>
Ba <sup>++</sup>	+	2e <sup>-</sup>		→	Ba	<b>-2,9</b>
Ca <sup>++</sup>	+	2e <sup>-</sup>		→	Ca	<b>-2,87</b>
Na <sup>+</sup>	+	e <sup>-</sup>		→	Na	<b>-2,714</b>
Mg <sup>++</sup>	+	2e <sup>-</sup>		→	Mg	<b>-2,37</b>
Be <sup>++</sup>	+	2e <sup>-</sup>		→	Be	<b>-1,85</b>
Al <sup>+++</sup>	+	3e <sup>-</sup>		→	Al	<b>-1,66</b>
Ti <sup>++</sup>	+	2e <sup>-</sup>		→	Ti	<b>-1,63</b>
Mn <sup>++</sup>	+	2e <sup>-</sup>		→	Mn	<b>-1,18</b>
V <sup>++</sup>	+	2e <sup>-</sup>		→	V	<b>-1,18</b>
Zn <sup>++</sup>	+	2e <sup>-</sup>		→	Zn	<b>-0,763</b>
Cr <sup>+++</sup>	+	3e <sup>-</sup>		→	Cr	<b>-0,74</b>
Fe <sup>++</sup>	+	2e <sup>-</sup>		→	Fe	<b>-0,44</b>
Cd <sup>++</sup>	+	2e <sup>-</sup>		→	Cd	<b>-0,403</b>
Co <sup>++</sup>	+	2e <sup>-</sup>		→	Co	<b>-0,277</b>
Ni <sup>++</sup>	+	2e <sup>-</sup>		→	Ni	<b>-0,25</b>
Sn <sup>++</sup>	+	2e <sup>-</sup>		→	Sn	<b>-0,136</b>
Pb <sup>++</sup>	+	2e <sup>-</sup>		→	Pb	<b>-0,126</b>
2 H <sup>+</sup>	+	2e <sup>-</sup>		→	H <sub>2</sub>	<b>0,000</b>
Cu <sup>++</sup>	+	2e <sup>-</sup>		→	Cu	<b>+0,337</b>
O <sub>2</sub>	+	4e <sup>-</sup>	+ 2 H <sub>2</sub> O	→	4 OH <sup>-</sup>	<b>+0,401</b>
Cu <sup>+</sup>	+	e <sup>-</sup>		→	Cu	<b>+0,521</b>
I <sub>2</sub>	+	2e <sup>-</sup>		→	2 I <sup>-</sup>	<b>+0,536</b>
Hg <sup>++</sup>	+	2e <sup>-</sup>		→	2 Hg	<b>+0,789</b>
Ag <sup>+</sup>	+	e <sup>-</sup>		→	Ag	<b>+0,799</b>
Rh <sup>+++</sup>	+	3e <sup>-</sup>		→	Rh	<b>+0,8</b>
Pd <sup>++</sup>	+	2e <sup>-</sup>		→	Pd	<b>+0,987</b>
Br <sub>2</sub>	+	2e <sup>-</sup>		→	2 Br <sup>-</sup>	<b>+1,065</b>
Cl <sub>2</sub>	+	2e <sup>-</sup>		→	2 Cl <sup>-</sup>	<b>+1,359</b>
Au <sup>+++</sup>	+	3e <sup>-</sup>		→	Au	<b>+1,50</b>
Au <sup>+</sup>	+	e <sup>-</sup>		→	Au	<b>+1,68</b>
F <sub>2</sub>	+	2e <sup>-</sup>		→	2 F <sup>-</sup>	<b>+2,87</b>

Serie elettrochimica degli elementi: comprende quasi tutti gli elementi più comuni nei loro stati di ossidazione più abituali. La freccia indicata non è doppia (benché le reazioni siano sempre possibili anche in senso contrario) poiché consideriamo sempre la reazione di riduzione.

<b>Ox</b>			<b>+</b>	<b>ne<sup>-</sup></b>	<b>→</b>	<b>Red</b>			<b>E° (V)</b>
2 SO <sub>3</sub> <sup>2-</sup>	+	2 H <sub>2</sub> O	+	2e <sup>-</sup>	→	S <sub>2</sub> O <sub>4</sub> <sup>2-</sup>	+	4 OH <sup>-</sup>	<b>-1,12</b>
SO <sub>4</sub> <sup>2-</sup>	+	H <sub>2</sub> O	+	2e <sup>-</sup>	→	SO <sub>3</sub> <sup>2-</sup>	+	2 OH <sup>-</sup>	<b>-0,93</b>
Cr <sup>+++</sup>			+	e <sup>-</sup>	→	Cr <sup>++</sup>			<b>-0,41</b>
2 SO <sub>4</sub> <sup>2-</sup>	+	4 H <sup>+</sup>	+	2e <sup>-</sup>	→	S <sub>2</sub> O <sub>6</sub> <sup>2-</sup>	+	2 H <sub>2</sub> O	<b>-0,22</b>
CrO <sub>4</sub> <sup>2-</sup>	+	4 H <sub>2</sub> O	+	3e <sup>-</sup>	→	Cr(OH) <sub>3</sub>	+	5 OH <sup>-</sup>	<b>-0,13</b>
S <sub>4</sub> O <sub>6</sub> <sup>2-</sup>			+	2e <sup>-</sup>	→	2 S <sub>2</sub> O <sub>3</sub> <sup>2-</sup>			<b>+0,08</b>
Sn <sup>++++</sup>			+	2e <sup>-</sup>	→	Sn <sup>++</sup>			<b>+0,154</b>
Cu <sup>++</sup>			+	e <sup>-</sup>	→	Cu <sup>+</sup>			<b>+0,153</b>
SO <sub>4</sub> <sup>2-</sup>	+	4 H <sup>+</sup>	+	2e <sup>-</sup>	→	H <sub>2</sub> SO <sub>3</sub>	+	H <sub>2</sub> O	<b>+0,17</b>
Fe(CN) <sub>6</sub> <sup>3-</sup>			+	e <sup>-</sup>	→	Fe(CN) <sub>6</sub> <sup>4-</sup>			<b>+0,36</b>
MnO <sub>4</sub> <sup>-</sup>			+	e <sup>-</sup>	→	MnO <sub>4</sub> <sup>2-</sup>			<b>+0,564</b>
MnO <sub>4</sub> <sup>2-</sup>	+	2 H <sub>2</sub> O	+	2e <sup>-</sup>	→	MnO <sub>2</sub>	+	4 OH <sup>-</sup>	<b>+0,60</b>
O <sub>2</sub>	+	2 H <sup>+</sup>	+	2e <sup>-</sup>	→	H <sub>2</sub> O <sub>2</sub>			<b>+0,682</b>
Fe <sup>+++</sup>			+	e <sup>-</sup>	→	Fe <sup>++</sup>			<b>+0,771</b>
2 Hg <sup>++</sup>			+	2e <sup>-</sup>	→	Hg <sub>2</sub> <sup>++</sup>			<b>+0,920</b>
NO <sub>3</sub> <sup>-</sup>	+	4 H <sup>+</sup>	+	3e <sup>-</sup>	→	NO	+	2 H <sub>2</sub> O	<b>+0,96</b>
MnO <sub>2</sub>	+	4 H <sup>+</sup>	+	2e <sup>-</sup>	→	Mn <sup>++</sup>	+	2 H <sub>2</sub> O	<b>+1,23</b>
Tl <sup>+++</sup>			+	2e <sup>-</sup>	→	Tl <sup>+</sup>			<b>+1,25</b>
Cr <sub>2</sub> O <sub>7</sub> <sup>2-</sup>	+	14 H <sup>+</sup>	+	6e <sup>-</sup>	→	2 Cr <sup>+++</sup>	+	7 H <sub>2</sub> O	<b>+1,33</b>
MnO <sub>4</sub> <sup>-</sup>	+	8 H <sup>+</sup>	+	5e <sup>-</sup>	→	Mn <sup>++</sup>	+	4 H <sub>2</sub> O	<b>+1,51</b>
MnO <sub>4</sub> <sup>-</sup>	+	4 H <sup>+</sup>	+	3e <sup>-</sup>	→	MnO <sub>2</sub>	+	2 H <sub>2</sub> O	<b>+1,695</b>
Co <sup>+++</sup>			+	e <sup>-</sup>	→	Co <sup>++</sup>			<b>+1,842</b>
S <sub>2</sub> O <sub>8</sub> <sup>2-</sup>			+	2e <sup>-</sup>	→	2 SO <sub>4</sub> <sup>2-</sup>			<b>+2,01</b>

Scala dei potenziali normali per una serie di reazioni abbastanza comuni.