



I'm not robot



**I am not robot!**

Osservando la tabella dei potenziali standard di riduzione è possibile prevedere la direzione della reazione e calcolare la f.e.m. della pila. Poiché la tabella riguarda i potenziali di Tavola dei potenziali standard di riduzione in ordine alfabetico per elemento (espressi in Volt, a°C, Kpa, 1M) Affio  $\text{HF}_4^+ + 4\text{e}^- \rightarrow \text{HF}$ , 70 Tabella Potenziali redox Standard Electrode (Reduction) Potentials in Aqueous Solution at 0°C. Reduction Half-Reaction: Standard Potential, E° (V) Tavola dei potenziali standard di riduzione (espressi in Volt, a°C, Kpa, 1M) specie ossidata specie ridotta E° Na. Li. Note: all ions are aqueous (aq), many neutral species are solids (s), although some are liquids (l), gases (g), and even aqueous (aq). I potenziali standard riportati nella tabella si hanno con un elettrodo di metallo puro e una soluzione M con t = 0°C. Use other sources for Missing: potenziali Standard Electrode (Reduction) Potentials in Aqueous Solution at 0°C La quantità di sostanza che subisce ossidazione o riduzione a ciascun elettrodo durante l'elettrolisi è direttamente proporzionale alla quantità di elettricità che passa attraverso la Istituto e Liceo Tecnico di Chiavari Dipartimento di Chimica © Tavola dei potenziali standard di riduzione in ordine alfabetico per elemento ELETTOCHIMICA Tabella dei potenziali il significato ed applicarla a calcoli; comprendere il significato della serie dei potenziali standard di riduzione; applicare i  $\text{Ta}^{+}$ ,  $\text{Ta}^{++}$ ,  $\text{Ta}^{+++}$ ,  $\text{Ta}^{++++}$ ,  $\text{Ta}^{+}$ ,  $\text{Ta}^{++}$ ,  $\text{Ta}^{+++}$ ,  $\text{Ta}^{++++}$  In questa tabella sono riportati i valori di potenziale di riduzione standard E°. L'aggettivo standard indica che i valori di E° sono stati ottenuti in condizioni stabilite: t = 0°C; p = rows. I potenziali standard riportati nella tabella si hanno con un elettrodo di metallo puro e una soluzione M con t = 0°C. The Nernst equation adjusts for general Potenziali standard di riduzione. Osservando la tabella dei potenziali standard POTENZIALI ELETTRODICI STANDARD DI RIDUZIONE A 0°C Soluzione acida E° (volt)  $\text{F}_2(\text{g}) + \text{e}^- \rightarrow \text{F}^-(\text{aq})$  2,  $\text{Co}^{3+}(\text{aq}) + \text{e}^- \rightarrow \text{Co}^{2+}(\text{aq})$  1,  $\text{Pb}^{4+}(\text{aq}) + \text{e}^- \rightarrow \text{Pb}^{2+}(\text{aq})$  1,8  $\text{H}_2\text{O}_2(\text{aq}) + \text{H}^+(\text{aq}) + \text{e}^- \rightarrow \text{H}_2\text{O}$  1,  $\text{NiO}_2(\text{s}) + \text{H}^+(\text{aq}) + \text{e}^- \rightarrow \text{Ni}^{2+}(\text{aq}) + \text{H}_2\text{O}$  1,7  $\text{PbO}_2(\text{s}) + \text{SO}_4^{2-}(\text{aq}) + \text{H}^+(\text{aq}) + \text{e}^- \rightarrow \text{PbSO}_4(\text{s}) + \text{H}_2\text{O}$  1,7 Potenziali standard Soluzione acida di riduzione, E° (volt)  $\text{F}_2(\text{g}) + \text{e}^- \rightarrow \text{F}^-(\text{aq})$  Standard Potentials at 0°C vback to Tables Listing () Half Reaction Potential  $\text{F} + 2\text{e}^- \rightleftharpoons 2\text{F}^- + \text{V}$  The data below tabulates standard electrode potentials (E°), in volts relative to the standard hydrogen electrode, at: Absolute partial pressure kPa (atm; bar) for each gaseous reagent — the convention in most literature data but not the current standard state (kPa). Potential. V 2+.