## Standard-Elektrodenpotenziale (E<sup>0</sup> [V])

| Om . 20  | -3.12 |
|--|-------|
|  | -3.05 |
| $K^+ + e^- \rightarrow K$  | -2.93 |
| $Rb^+ + e^- \rightarrow Rb$  | -2.93 |
| $Cs^+ + e^- \rightarrow Cs$  | -2.92 |
| $Ra^{2+} + 2e^- \rightarrow Ra$                                    | -2.92 |
| $Ba^{2+} + 2e^- \rightarrow Ba$                                    | -2.91 |
| $Sr^{2+} + 2e^- \rightarrow Sr$                                    | -2.89 |
| $Ca^{2+} + 2e^- \rightarrow Ca$                                    | -2.87 |
| $Na^+ + e^- \rightarrow Na$  | -2.71 |
| $La^{3+} + 3e^{-} \rightarrow La$                                  | -2.52 |
| $Ce^{3+} + 3e^{-} \rightarrow Ce$                                  | -2.48 |
|  | -2.36 |
| $Mg^{2+} + 2e^- \rightarrow Mg$<br>$Be^{2+} + 2e^- \rightarrow Be$ | -1.85 |
| $U^{3+} + 3e^- \rightarrow U$                                      | -1.79 |
| $Al^{3+} + 3e^{-} \rightarrow Al$                                  | -1.66 |
|  | -1.63 |
| $Ti^{2+} + 2e^{-} \rightarrow Ti$                                  | -1.19 |
| $V^{2+} + 2e^- \rightarrow V$                                      |       |
| $Mn^{2+} + 2e^- \rightarrow Mn$                                    |       |
| $Cr^{2+} + 2e^- \rightarrow Cr$                                    | -0.91 |
| $Fe(OH)_2 + 2e^-$  | -0.88 |
| $\rightarrow$ Fe + 2OH <sup>-</sup>                                |       |
| $2H_2O + 2e^-$   | -0.83 |
| $\rightarrow$ H <sub>2</sub> + 2OH <sup>-</sup>                    |       |
| $Cd(OH)_2 + 2e^-$  | -0.81 |
| $\rightarrow$ Cd + 2OH <sup>-</sup>                                |       |
| $Zn^{2+} + 2e^- \rightarrow Zn$                                    | -0.76 |
|  |       |

| $Cr^{3+} + 3e^- \rightarrow Cr$                              | -0.74 |
|--|-------|
| $U^{4+} + e^- \rightarrow U^{3+}$                            | -0.61 |
| $O_2 + e^- \rightarrow O_2^-$                                | -0.56 |
| $In^{3+} + e^- \rightarrow In^{2+}$                          | -0.49 |
|  | 0.47  |
| $S + 2e^- \rightarrow S^{2-}$                                | -0.48 |
| $In^{3+} + 2e^- \rightarrow In^+$                            | -0.44 |
| $Fe^{2+} + 2e^- \rightarrow Fe$                              | -0.44 |
| $Cr^{3+} + e^- \rightarrow Cr^{2+}$                          | -0.41 |
| $Cd^{2+} + 2e^{-} \rightarrow Cd$                            | -0.40 |
| $In^{2+} + e^- \rightarrow In^+$                             | -0.40 |
| $Ti^{3+} + e^- \rightarrow Ti^{2+}$                          | -0.37 |
| PbSO <sub>4</sub> + 2e <sup></sup>                           | -0.36 |
| $\rightarrow$ Pb + SO <sub>4</sub> <sup>2-</sup>             |       |
| $In^{3+} + 3e^- \rightarrow In$                              | -0.34 |
| $Co^{2+} + 2e^- \rightarrow Co$                              | -0.28 |
| $V^{3+} + e^- \rightarrow V^{2+}$                            | -0.26 |
| $Ni^{2+} + 2e^- \rightarrow Ni$                              | -0.23 |
| $AgI + e^-$  | -0.15 |
| $\rightarrow$ Ag + I <sup>-</sup>                            |       |
| $\mathrm{Sn}^{2+} + 2\mathrm{e}^{-} \rightarrow \mathrm{Sn}$ | -0.14 |
| $In^+ + e^- \rightarrow In$                                  | -0.14 |
| $Pb^{2+} + 2e^- \rightarrow Pb$                              | -0.13 |
| $O_2 + H_2O + 2e^-$  | -0.08 |
| $\rightarrow HO_2^- + OH^-$                                  |       |
| $Fe^{3+} + 3e^- \rightarrow Fe$                              | -0.04 |
| $Ti^{4+} + e^- \rightarrow Ti^{3+}$                          | 0.00  |
| $2H^+ + 2e^- \rightarrow H_2$                                | 0     |
| $AgBr + e^- \rightarrow Ag + Br^-$                           | 0.07  |

| $Sn^{4+} + 2e^- \rightarrow Sn^{2+}$                | 0.15   |
|---|--------|
| $Cu^{2+} + e^- \rightarrow Cu^+$                    | 0.16   |
| $Bi^{3+} + 3e^- \rightarrow Bi$                     | 0.20   |
| $AgCl + e^- \rightarrow Ag + Cl^-$                  | 0.2223 |
| $Hg_2Cl_2 + 2e^-$                                   | 0.27   |
| $\rightarrow$ 2Hg + 2Cl <sup>-</sup>                |        |
| $Cu^{2+} + 2e^{-} \rightarrow Cu$                   | 0.34   |
| $O_2 + 2H_2O + 4e^- \rightarrow 4OH^-$              | 0.40   |
| $NiOOH + H_2O + e^-$                                | 0.49   |
| $\rightarrow$ Ni(OH) <sub>2</sub> + OH <sup>-</sup> |        |
| $Cu^+ + e^- \rightarrow Cu$                         | 0.52   |
| $I_3^- + 2e^- \rightarrow 3I^-$                     | 0.53   |
| $I_2 + 2e^- \rightarrow 2I^-$                       | 0.54   |
| $Hg_2SO_4 + 2e^-$                                   | 0.62   |
| $\rightarrow$ 2Hg + SO <sub>4</sub> <sup>2-</sup>   |        |
| $Fe^{3+} + e^- \rightarrow Fe^{2+}$                 | 0.77   |
| $AgF + e^- \rightarrow Ag + F^-$                    | 0.78   |
| $Hg_2^{2+} + 2e^- \rightarrow 2Hg$                  | 0.79   |
| $Ag^+ + e^- \rightarrow Ag$                         | 0.80   |
| $2Hg^{2+} + 2e^{-} \rightarrow Hg_{2}^{2+}$         | 0.92   |
| $Pu^{4+} + e^- \rightarrow Pu^{3+}$                 | 0.97   |
| $Br_2 + 2e^- \rightarrow 2Br^-$                     | 1.09   |
| $Pt^{2+} + 2e^- \rightarrow Pt$                     | 1.20   |
| $MnO_2 + 4H^+ + 2e^-$                               | 1.23   |
| $\rightarrow$ Mn <sup>2+</sup> + 2H <sub>2</sub> O  |        |

| $O_2 + 4H^+ + 4e^- \rightarrow 2H_2O$                    | 1.23 |
|--|------|
| $Cr_2O_7^{2-} + 14H^+ + 6e^-$                            | 1.33 |
| $\rightarrow$ 2Cr <sup>3+</sup> + 7H <sub>2</sub> O      |      |
| $Cl_2 + 2e^- \rightarrow 2Cl^-$                          | 1.36 |
| $Au^{3+} + 3e^- \rightarrow Au$                          | 1.40 |
| $Mn^{3+} + e^- \rightarrow Mn^{2+}$                      | 1.51 |
| $MnO_4^- + 8H^+ + 5e^-$                                  | 1.51 |
| $\rightarrow$ Mn <sup>2+</sup> + 4H <sub>2</sub> O       |      |
| $Ce^{4+} + e^{-} \rightarrow Ce^{3+}$                    | 1.61 |
| $Pb^{4+} + 2e^- \rightarrow Pb^{2+}$                     | 1.67 |
| $Au^+ + e^- \rightarrow Au$                              | 1.69 |
| $\text{Co}^{3+} + \text{e}^- \rightarrow \text{Co}^{2+}$ | 1.81 |
| $Ag^{2+} + e^- \rightarrow Ag^+$                         | 1.98 |
| $S_2O_8^{2-} + 2e^- \rightarrow 2SO_4^{2-}$              | 2.05 |
| $F_2 + 2e^- \rightarrow 2F^-$                            | 2.87 |
|  |      |
|  |      |