Standard Aqueous Electrode Potentials at 25° C

Element	Reduction Half-Reaction	Standard Reduction Potential E^0, volts	
Li	$Li^+ + e^- \geqslant Li$	-3.045	
K	$K^+ + e^- \geqslant K$	-2.925	
Ca	$Ca^{2+} + 2e^- \geqslant Ca$	-2.87	
Na	$Na^+ + e^- \geqslant Na$	-2.714	
Mg	$Mg^{2+} + 2e^- \geqslant Mg$	-2.37	
Al	$Al^{3+} + 3e^- \geqslant Al$	-1.66	
Zn	$Zn^{2+} + 2e^- \geqslant Zn$	-0.7628	
Cr	$Cr^{3+} + 3e^- \geqslant Cr$	-0.74	
Fe	$Fe^{2+} + 2e^- \geqslant Fe$	-0.44	
Cd	$Cd^{2+} + 2e^- \geqslant Cd$	-0.403	
Ni	$Ni^{2+} + 2e^- \geqslant Ni$	-0.25	
Sn	$Sn^{2+} + 2e^- \geqslant Sn$	-0.14	
Pb	$Pb^{2+} + 2e^- \geqslant Pb$	-0.126	
H_2	$2H^+ + 2e^- \geqslant H_2$	0.000	(reference electrode)
Cu	$Cu^{2+} + 2e^- \geqslant Cu$	+0.337	
I_2	$I_2 + 2e^- \geqslant 2I^-$	+0.535	
Hg	$Hg^{2+} + 2e^- \geqslant Hg$	+0.789	
Ag	$Ag^+ + e^- \geqslant Ag$	+0.7994	
Br_2	$Br_2 + 2e^- \geqslant 2Br^-$	+1.08	
Cl_2	$Cl_2 + 2e^- \geqslant 2Cl^-$	+1.360	
Au	$Au^{3+} + 3e^- \geqslant Au$	+1.50	
F_2	$F_2 + 2e^- \geqslant 2F^-$	+2.87	

Increasing strength as oxidizing agent

Increasing strength as reducing agent

Solubility Products

Acetate	$AgC_2H_3O_2$	2×10^{-3}	Hydroxides	$Al(OH)_3$	5×10^{-33}
				$Cr(OH)_3$	1×10^{-30}
Bromides	AgBr	1×10^{-13}		$Fe(OH)_2$	1×10^{-15}
	$PbBr_2$	5×10^{-6}		$Fe(OH)_3$	5×10^{-38}
				$Mg(OH)_2$	1×10^{-11}
Carbonates	$BaCO_3$	1×10^{-9}		$Zn(OH)_2$	5×10^{-17}
	$CaCO_3$	5×10^{-9}			
	$MgCO_3$	2×10^{-8}	Iodides	AgI	1×10^{-16}
	$PbCO_3$	1×10^{-13}		PbI_2	1×10^{-8}
Chlorides	AgCl	1.6×10^{-10}	Sulfates	$BaSO_4$	1.5×10^{-9}
	Hg_2Cl_2	1×10^{-18}		$CaSO_4$	3×10^{-5}
	$PbCl_2$	1.7×10^{-5}		$PbSO_4$	1×10^{-8}
Chromates	Ag_2CrO_4	1×10^{-12}	Sulfides	Ag_2S	1×10^{-49}
	$BaCrO_4$	2×10^{-10}		CdS	1×10^{-26}
	$PbCrO_4$	2×10^{-14}		CoS	1×10^{-21}
				CuS	1×10^{-17}
Flourides	BaF_2	2×10^{-6}		FeS	2×10^{-17}
	CaF_2	2×10^{-10}		HgS	1×10^{-52}
	PbF_2	4×10^{-8}		MnS	1×10^{-13}
				NiS	1×10^{-22}
				PbS	1×10^{-27}
				ZnS	1×10^{-23}

Reprint with permission only: Chandler - Gilbert Community College Learning Center