

Электрохимический ряд напряжений металлов

Это последовательность, в которой металлы расположены в порядке увеличения их стандартных электрохимических потенциалов.

Li, K, Ca, Na, Mg, Al, Zn, Cr, Fe, Pb, H, Cu, Ag, Hg, Au

Чем левее стоит металл в ряду стандартных электродных потенциалов, тем более сильным восстановителем он является, самый сильный восстановитель – металлический литий, золото – самый слабый, и, наоборот, ион золота – самый сильный окислитель, литий – самый слабый.