Unedel Edel

Li K Na Mg Ag Hg Au

unedel = geben gerne Elektronen ab edel = geben ungerne Elektronen ab

Li+ K+ Na+ Mg 2+ Ag+ Hg2+ Au+

unedel = nehmen ungern Elektronen auf (schwer reduzierbar) edel = nehmen gern Elektronen auf (leicht reduzierbar)

MgO(s) + 2 Li(s) 🡪 Li20(s) + Mg(s) ; exotherm //Lithium ist unedler als Magnesium, und kann deswegen Magnesiumionen reduzieren

Allgemein gilt: Ein Metall kann rechts unter ihm stehende Ionen reduzieren.