

Elektrolyse

- Reihe der Entladbarkeit für wichtige Kationen

Kationen von sehr unedlen Metallen	mäßig unedlen Metallen	edlen Metallen
K^+ Na^+ Mg^{2+} Al^{3+} H^+ Zn^{2+} Fe^{2+} Ni^{2+} Sn^{2+} Pb^{2+}		Cu^{2+} Ag^+ Au^{3+}
schwer entladbar	←—————→	leicht entladbar
Aus wässriger Lösung werden abgeschieden:		
nur Wasserstoff	Metall und Wasserstoff	nur Metall

- Reihe der Entladbarkeit für wichtige Anionen

Komplexe Anionen wie SO_4^{2-} NO_3^-		OH^- Cl^- Br^- I^-
schwer entladbar	←—————→	leicht entladbar