Bindungsstärke der Metalle zum Sauerstoff

Edle Metalle gehen nur schwache Bindungen mit Sauerstoff ein. Daher kann man Silberoxid nur durch Erhitzen in Silber und Sauerstoff zerlegen! Unedle Metalle gehen sehr stabile Bindungen mit Sauerstoff ein. Daher benötigt man starke Reduktionsmittel, um den Oxiden unedler Metalle den Sauerstoff zu entreißen. Die Bindungsstärke der Metalle mit Sauerstoff wird durch die Breite des roten Striches dargestellt.

Au_2-O Ag_2-O Cu-O Pb-O Fe_2-O_3 Zn-O Al_2-O_3 Mg-O Ca-O