Redoxreaktion (Sauerstofftausch)

Reduktion (Sauerstoffabgabe)

Aluminium ist das Reduktionsmittel und nimmt den Sauerstoff auf. Das Reduktionsmittel wird also selbst oxidiert.

$$Fe_2O_3 + 2\,Al \longrightarrow 2\,Fe + Al_2O_3$$

Eisenoxid ist das Oxidationsmittel und gibt seinen Sauerstoff ab. Das Oxidationsmittel wird also selbst reduziert.

Oxidation (Sauerstoffaufnahme)