

酸化剤	はたらきを示す反応式
オゾン $O_3$	$O_3 + 2H^+ + 2e^- \rightarrow O_2 + H_2O$
過酸化水素 $H_2O_2$	$H_2O_2 +$ <input type="text"/>
過マンガン酸 (酸性)	$MnO_4^- +$ <input type="text"/>
カリウム $KMnO_4$ (中性・塩基性)	$MnO_4^- +$ <input type="text"/>
酸化マンガン(IV) $MnO_2$	$MnO_2 + 4H^+ + 2e^- \rightarrow Mn^{2+} + 2H_2O$
塩素 $Cl_2$ (または塩素水)	$Cl_2 + 2e^- \rightarrow 2Cl^-$
二クロム酸カリウム $K_2Cr_2O_7$	$Cr_2O_7^{2-} +$ <input type="text"/>
濃硝酸 } $HNO_3$	$HNO_3 + H^+ + e^- \rightarrow NO_2 + H_2O$
希硝酸 }	$HNO_3 + 3H^+ + 3e^- \rightarrow NO + 2H_2O$
熱濃硫酸 $H_2SO_4$	$H_2SO_4 + 2H^+ + 2e^- \rightarrow SO_2 + 2H_2O$
二酸化硫黄 $SO_2$	$SO_2 +$ <input type="text"/>
次亜塩素酸ナトリウム $NaClO$	$ClO^- +$ <input type="text"/>

還元剤	はたらきを示す反応式
陽性の大きな金属	$Li \rightarrow Li^+ + e^-$ $Na \rightarrow Na^+ + e^-$
シュウ酸 $H_2C_2O_4$	$H_2C_2O_4 \rightarrow$ <input type="text"/>
水素 $H_2$	$H_2 \rightarrow 2H^+ + 2e^-$
塩化スズ(II) $SnCl_2 \cdot 2H_2O$	$Sn^{2+} \rightarrow Sn^{4+} + 2e^-$
二酸化硫黄 $SO_2$	$SO_2 +$ <input type="text"/>
硫化水素 $H_2S$	$H_2S \rightarrow$ <input type="text"/>
ヨウ化カリウム $KI$	$2I^- \rightarrow$ <input type="text"/>
過酸化水素 $H_2O_2$	$H_2O_2 \rightarrow$ <input type="text"/>
硫酸鉄(II) $FeSO_4 \cdot 7H_2O$	$Fe^{2+} \rightarrow Fe^{3+} + e^-$
チオ硫酸ナトリウム $Na_2S_2O_3$	$2S_2O_3^{2-} \rightarrow S_4O_6^{2-} + 2e^-$

太字は酸化数が増える原子。      は酸化剤にも還元剤にもなる物質。