

OBP.

1. $S + KClO_3 + H_2O = Cl_2 + K_2SO_4 + H_2SO_4$
2. $C_2H_2 + KMnO_4 + H_2O = HOOC-COOH + MnO_2 + KOH$
3. $NH_3 + KClO \rightarrow N_2 + H_2O + \dots$
4. $C_4H_8 + KMnO_4 + H_2O = C_4H_8(OH)_2 + MnO_2 + KOH$
5. $KCl + K_2Cr_2O_7 + \dots \rightarrow \dots + Cr_2(SO_4)_3 + K_2SO_4 + H_2O$
6. $H_2C_2O_4 + KMnO_4 + H_2SO_4 = CO_2 + \dots + \dots + \dots$
7. $KMnO_4 + Na_2SO_3 + H_2SO_4 \rightarrow$
8. $C_6H_{12}O_6 + KMnO_4 + H_2SO_4 = CO_2 + MnSO_4 + \dots + \dots$