

شیمی
معادلات زیر را موازن کنید .^۱

- ۱) $O_2 \longrightarrow O_2$
- ۲) $C + S_A \longrightarrow CS_A$
- ۳) $N_r + O_r \longrightarrow N_rO$
- ۴) $H_r + O_r \longrightarrow H_rO$
- ۵) $K + Br_r \longrightarrow KBr$
- ۶) $CO + O_r \longrightarrow CO_r$
- ۷) $HgO \longrightarrow Hg + O_r$
- ۸) $N_r + H_r \longrightarrow NH_r$
- ۹) $S_A + O_r \longrightarrow SO_r$
- ۱۰) $N_r + H_r \longrightarrow NH_r$
- ۱۱) $Rb + P \longrightarrow Rb_rP$
- ۱۲) $Xe + F_r \longrightarrow XeF_s$
- ۱۳) $P_r + O_r \longrightarrow P_rO_5$
- ۱۴) $Na + O_r \longrightarrow Na_rO$
- ۱۵) $N_r + O_r \longrightarrow N_rO_5$
- ۱۶) $Na + O_r \longrightarrow Na_rO$
- ۱۷) $Cs + N_r \longrightarrow Cs_rN$
- ۱۸) $Rb + S_A \longrightarrow Rb_rS$
- ۱۹) $Mg + N_r \longrightarrow Mg_rN_r$
- ۲۰) $K_rO + H_rO \longrightarrow KOH$
- ۲۱) $H_rO_r \longrightarrow H_rO + O_r$
- ۲۲) $Si + S_A \longrightarrow Si_rS_r$
- ۲۳) $Sb + O_r \longrightarrow Sb_rO_s$
- ۲۴) $Fe + O_r \longrightarrow Fe_rO_r$
- ۲۵) $Al + O_r \longrightarrow Al_rO_r$
- ۲۶) $Au_rO_r \longrightarrow Au + O_r$
- ۲۷) $Al + S_A \longrightarrow Al_rS_r$
- ۲۸) $Na + Cl_r \longrightarrow NaCl$
- ۲۹) $CaSO_r \longrightarrow CaS + O_r$
- ۳۰) $HNO_r + O_r \longrightarrow HNO_r$
- ۳۱) $KClO_r \longrightarrow KCl + O_r$
- ۳۲) $P_rO_s \longrightarrow P_r + P_rO_r$
- ۳۳) $Mg + Cl_r \longrightarrow MgCl_r$
- ۳۴) $H_rCO_r \longrightarrow H_rO + CO_r$
- ۳۵) $CaCO_r \longrightarrow CaO + CO_r$
- ۳۶) $H_rSO_r \longrightarrow H_rO + SO_r$
- ۳۷) $SO_r + H_rO \longrightarrow H_rSO_r$

- ۲۸) $\text{SO}_\gamma + \text{H}_\gamma\text{O} \longrightarrow \text{H}_\gamma\text{SO}_\gamma$
- ۲۹) $\text{Li}_\gamma\text{O} + \text{H}_\gamma\text{O} \longrightarrow \text{LiOH}$
- ۳۰) $\text{HIO}_\gamma \longrightarrow \text{I}_\gamma\text{O}_\delta + \text{H}_\gamma\text{O}$
- ۳۱) $\text{C} + \text{H}_\gamma\text{O} \longrightarrow \text{CO} + \text{H}_\gamma$
- ۳۲) $\text{N}_\gamma\text{O}_\gamma + \text{H}_\gamma\text{O} \longrightarrow \text{HNO}_\gamma$
- ۳۳) $\text{Na}_\gamma\text{O} + \text{H}_\gamma\text{O} \longrightarrow \text{NaOH}$
- ۳۴) $\text{N}_\gamma\text{O}_\delta + \text{H}_\gamma\text{O} \longrightarrow \text{HNO}_\gamma$
- ۳۵) $\text{NH}_\gamma + \text{HCl} \longrightarrow \text{NH}_\gamma\text{Cl}$
- ۳۶) $\text{NH}_\gamma\text{NO}_\gamma \longrightarrow \text{N}_\gamma\text{O} + \text{H}_\gamma\text{O}$
- ۳۷) $\text{S} + \text{N}_\gamma\text{O} \longrightarrow \text{SO}_\gamma + \text{N}_\gamma$
- ۳۸) $\text{B}_\gamma\text{O}_\gamma + \text{H}_\gamma\text{O} \longrightarrow \text{H}_\gamma\text{BO}_\gamma$
- ۳۹) $\text{CaS}_\gamma + \text{O}_\gamma \longrightarrow \text{CaS}_\gamma\text{O}_\gamma$
- ۴۰) $\text{P}_\gamma\text{O}_\delta + \text{H}_\gamma\text{O} \longrightarrow \text{H}_\gamma\text{PO}_\gamma$
- ۴۱) $\text{K} + \text{B}_\gamma\text{O}_\gamma \longrightarrow \text{K}_\gamma\text{O} + \text{B}$
- ۴۲) $\text{C} + \text{SO}_\gamma \longrightarrow \text{CS}_\gamma + \text{CO}$
- ۴۳) $\text{CaO} + \text{H}_\gamma\text{O} \longrightarrow \text{Ca}(\text{OH})_\gamma$
- ۴۴) $\text{Be}(\text{OH})_\gamma \longrightarrow \text{BeO} + \text{H}_\gamma\text{O}$
- ۴۵) $\text{BaO} + \text{H}_\gamma\text{O} \longrightarrow \text{Ba}(\text{OH})_\gamma$
- ۴۶) $\text{HAsO}_\gamma \longrightarrow \text{As}_\gamma\text{O}_\delta + \text{H}_\gamma\text{O}$
- ۴۷) $\text{HAsO}_\gamma \longrightarrow \text{As}_\gamma\text{O}_\gamma + \text{H}_\gamma\text{O}$
- ۴۸) $\text{CaO} + \text{C} \longrightarrow \text{CaC}_\gamma + \text{CO}$
- ۴۹) $\text{UF}_\gamma + \text{Mg} \longrightarrow \text{MgF}_\gamma + \text{U}$
- ۵۰) $\text{H}_\gamma\text{PO}_\gamma \longrightarrow \text{H}_\gamma\text{PO}_\gamma + \text{PH}_\gamma$
- ۵۱) $\text{KClO}_\gamma \longrightarrow \text{KClO}_\gamma + \text{KCl}$
- ۵۲) $\text{Fe}_\gamma\text{O}_\gamma + \text{C} \longrightarrow \text{CO} + \text{Fe}$
- ۵۳) $\text{PCl}_\delta + \text{P}_\gamma\text{O}_\delta \longrightarrow \text{POCl}_\gamma$
- ۵۴) $\text{P}_\gamma\text{O}_{10} + \text{H}_\gamma\text{O} \longrightarrow \text{H}_\gamma\text{PO}_\gamma$
- ۵۵) $\text{V}_\gamma\text{O}_\delta + \text{Ca} \longrightarrow \text{CaO} + \text{V}$
- ۵۶) $\text{NH}_\gamma + \text{O}_\gamma \longrightarrow \text{NO} + \text{H}_\gamma\text{O}$
- ۵۷) $\text{NH}_\gamma + \text{NO} \longrightarrow \text{N}_\gamma + \text{H}_\gamma\text{O}$
- ۵۸) $\text{NH}_\gamma + \text{O}_\gamma \longrightarrow \text{N}_\gamma + \text{H}_\gamma\text{O}$
- ۵۹) $\text{Na}_\gamma\text{SO}_\gamma + \text{S} \longrightarrow \text{Na}_\gamma\text{S}_\gamma\text{O}_\gamma$
- ۶۰) $\text{KHSO}_\gamma \longrightarrow \text{K}_\gamma\text{S}_\gamma\text{O}_\gamma + \text{H}_\gamma\text{O}$
- ۶۱) $\text{H}_\gamma\text{PO}_\gamma \longrightarrow \text{H}_\gamma\text{P}_\gamma\text{O}_\gamma + \text{H}_\gamma\text{O}$
- ۶۲) $\text{UO}_\gamma + \text{H}_\gamma \longrightarrow \text{UO}_\gamma + \text{H}_\gamma\text{O}$
- ۶۳) $\text{H}_\gamma\text{AsO}_\gamma \longrightarrow \text{As}_\gamma\text{O}_\delta + \text{H}_\gamma\text{O}$
- ۶۴) $\text{As}_\gamma\text{O}_\gamma + \text{H}_\gamma\text{O} \longrightarrow \text{H}_\gamma\text{AsO}_\gamma$
- ۶۵) $\text{H}_\gamma\text{AsO}_\gamma \longrightarrow \text{As}_\gamma\text{O}_\gamma + \text{H}_\gamma\text{O}$
- ۶۶) $\text{As}_\gamma\text{O}_\delta + \text{H}_\gamma\text{O} \longrightarrow \text{H}_\gamma\text{AsO}_\gamma$
- ۶۷) $\text{CH}_\gamma + \text{O}_\gamma \longrightarrow \text{CO}_\gamma + \text{H}_\gamma\text{O}$
- ۶۸) $\text{Na}_\gamma\text{S}_\gamma + \text{O}_\gamma \longrightarrow \text{Na}_\gamma\text{S}_\gamma\text{O}_\gamma$
- ۶۹) $\text{Na} + \text{H}_\gamma\text{O} \longrightarrow \text{NaOH} + \text{H}_\gamma$

- ۸۰) $\text{UO}_4 + \text{HF} \longrightarrow \text{UF}_4 + \text{H}_2\text{O}$
- ۸۱) $\text{NiS} + \text{O}_2 \longrightarrow \text{NiO} + \text{SO}_2$
- ۸۲) $\text{H}_2\text{S} + \text{Cl}_2 \longrightarrow \text{S} + \text{HCl}$
- ۸۳) $\text{CH}_4 + \text{O}_2 \longrightarrow \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$
- ۸۴) $\text{Li} + \text{H}_2\text{O} \longrightarrow \text{LiOH} + \text{H}_2$
- ۸۵) $\text{NaH}_2\text{PO}_4 \longrightarrow \text{NaPO}_4 + \text{H}_2\text{O}$
- ۸۶) $\text{NaPO}_4 + \text{CuO} \longrightarrow \text{NaCuPO}_4$
- ۸۷) $\text{H}_3\text{As}_2\text{O}_5 \longrightarrow \text{As}_2\text{O}_3 + \text{H}_2\text{O}$
- ۸۸) $\text{CaC}_2 + \text{N}_2 \longrightarrow \text{CaCN}_2 + \text{C}$
- ۸۹) $\text{BeF}_3 + \text{Mg} \longrightarrow \text{MgF}_2 + \text{Be}$
- ۹۰) $\text{Zn} + \text{HCl} \longrightarrow \text{ZnCl}_2 + \text{H}_2$
- ۹۱) $\text{Cu}(\text{CN})_2 \longrightarrow \text{CuCN} + \text{C}_2\text{N}_2$
- ۹۲) $\text{SiC} + \text{Cl}_2 \longrightarrow \text{SiCl}_4 + \text{C}$
- ۹۳) $\text{NH}_3 + \text{O}_2 \longrightarrow \text{HNO}_2 + \text{H}_2\text{O}$
- ۹۴) $\text{Fe(OH)}_3 \longrightarrow \text{Fe}_2\text{O}_3 + \text{H}_2\text{O}$
- ۹۵) $\text{Fe}_2\text{O}_3 + \text{H}_2 \longrightarrow \text{Fe} + \text{H}_2\text{O}$
- ۹۶) $\text{NH}_3 + \text{O}_2 \longrightarrow \text{HNO}_2 + \text{H}_2\text{O}$
- ۹۷) $\text{Au}_2\text{S}_3 + \text{H}_2 \longrightarrow \text{Au} + \text{H}_2\text{S}$
- ۹۸) $\text{Al} + \text{FeO} \longrightarrow \text{Al}_2\text{O}_3 + \text{Fe}$
- ۹۹) $\text{Fe}_2\text{O}_3 + \text{CO} \longrightarrow \text{Fe} + \text{CO}_2$
- ۱۰۰) $\text{Fe} + \text{H}_2\text{O} \longrightarrow \text{Fe}_2\text{O}_3 + \text{H}_2$
- ۱۰۱) $\text{Fe}_2\text{O}_3 + \text{H}_2 \longrightarrow \text{Fe} + \text{H}_2\text{O}$
- ۱۰۲) $\text{C}_2\text{H}_2 + \text{O}_2 \longrightarrow \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$
- ۱۰۳) $\text{C}_2\text{H}_4 + \text{O}_2 \longrightarrow \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$
- ۱۰۴) $\text{Al} + \text{HCl} \longrightarrow \text{AlCl}_3 + \text{H}_2$
- ۱۰۵) $\text{H}_3\text{BO}_3 \longrightarrow \text{H}_3\text{B}_2\text{O}_5 + \text{H}_2\text{O}$
- ۱۰۶) $\text{V}_2\text{O}_5 + \text{Al} \longrightarrow \text{Al}_2\text{O}_3 + \text{V}$
- ۱۰۷) $\text{P}_4 + \text{H}_2\text{O} \longrightarrow \text{H}_3\text{PO}_4 + \text{H}_2$
- ۱۰۸) $\text{C}_2\text{H}_2 + \text{O}_2 \longrightarrow \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$
- ۱۰۹) $\text{KOH} + \text{HBr} \longrightarrow \text{KBr} + \text{H}_2\text{O}$
- ۱۱۰) $\text{C}_2\text{H}_2 + \text{O}_2 \longrightarrow \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$
- ۱۱۱) $\text{C}_2\text{H}_4 + \text{O}_2 \longrightarrow \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$
- ۱۱۲) $\text{C}_2\text{H}_2 + \text{O}_2 \longrightarrow \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$
- ۱۱۳) $\text{Ca}(\text{ClO}_3)_2 \longrightarrow \text{CaCl}_2 + \text{O}_2$
- ۱۱۴) $\text{Zn} + \text{KOH} \longrightarrow \text{K}_2\text{ZnO}_2 + \text{H}_2$
- ۱۱۵) $\text{SiH}_4 + \text{O}_2 \longrightarrow \text{SiO}_2 + \text{H}_2\text{O}$
- ۱۱۶) $\text{SiO}_2 + \text{HF} \longrightarrow \text{SiF}_4 + \text{H}_2\text{O}$
- ۱۱۷) $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH} + \text{O}_2 \longrightarrow \text{CO} + \text{H}_2\text{O}$
- ۱۱۸) $\text{KO}_2 + \text{CO}_2 \longrightarrow \text{K}_2\text{CO}_3 + \text{O}_2$
- ۱۱۹) $\text{FeS} + \text{O}_2 \longrightarrow \text{Fe}_2\text{O}_3 + \text{SO}_2$
- ۱۲۰) $\text{C}_2\text{H}_{16} + \text{O}_2 \longrightarrow \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$
- ۱۲۱) $\text{C}_{16}\text{H}_{16} + \text{Cl}_2 \longrightarrow \text{C} + \text{HCl}$

- 122) $\text{C}_7\text{H}_{16} + \text{O}_2 \longrightarrow \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$
- 123) $\text{Na} + \text{NaNO}_3 \longrightarrow \text{Na}_2\text{O} + \text{N}_2$
- 124) $\text{Rb} + \text{RbNO}_3 \longrightarrow \text{Rb}_2\text{O} + \text{N}_2$
- 125) $\text{Li} + \text{AlCl}_3 \longrightarrow \text{LiCl} + \text{Al}$
- 126) $\text{Na}_3\text{HPO}_4 \longrightarrow \text{Na}_2\text{P}_2\text{O}_7 + \text{H}_2\text{O}$
- 127) $\text{Hg}_2\text{CO}_3 \longrightarrow \text{Hg} + \text{HgO} + \text{CO}_2$
- 128) $\text{Fe}_2\text{O}_3 + \text{SiO}_2 \longrightarrow \text{Fe}_2\text{Si}_2\text{O}_5$
- 129) $\text{MnS} + \text{HCl} \longrightarrow \text{H}_2\text{S} + \text{MnCl}_2$
- 130) $\text{Mn}_2\text{O}_3 + \text{Al} \longrightarrow \text{Al}_2\text{O}_3 + \text{Mn}$
- 131) $\text{TiCl}_4 + \text{Mg} \longrightarrow \text{MgCl}_2 + \text{Ti}$
- 132) $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH} + \text{O}_2 \longrightarrow \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$
- 133) $\text{Na}_2\text{O}_2 + \text{H}_2\text{O} \longrightarrow \text{NaOH} + \text{O}_2$
- 134) $\text{Ca} + \text{AlCl}_3 \longrightarrow \text{CaCl}_2 + \text{Al}$
- 135) $\text{FeS}_2 + \text{O}_2 \longrightarrow \text{Fe}_2\text{O}_3 + \text{SO}_2$
- 136) $\text{Si}_2\text{H}_6 + \text{O}_2 \longrightarrow \text{SiO}_2 + \text{H}_2\text{O}$
- 137) $\text{C}_2\text{H}_6\text{O}_2 + \text{O}_2 \longrightarrow \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$
- 138) $\text{HCl} + \text{NaOH} \longrightarrow \text{NaCl} + \text{H}_2\text{O}$
- 139) $\text{C}_1\text{H}_{12} + \text{O}_2 \longrightarrow \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$
- 140) $\text{FeS}_2 + \text{O}_2 \longrightarrow \text{Fe}_2\text{O}_3 + \text{SO}_2$
- 141) $\text{Mg(OH)}_2 \longrightarrow (\text{MgOH})_2\text{O} + \text{H}_2\text{O}$
- 142) $\text{PCl}_5 + \text{H}_2\text{O} \longrightarrow \text{POCl}_3 + \text{HCl}$
- 143) $\text{PCl}_3 + \text{H}_2\text{O} \longrightarrow \text{H}_3\text{PO}_2 + \text{HCl}$
- 144) $\text{H}_3\text{PO}_4 + \text{HCl} \longrightarrow \text{PCl}_5 + \text{H}_2\text{O}$
- 145) $\text{PCl}_5 + \text{H}_2\text{O} \longrightarrow \text{H}_3\text{PO}_4 + \text{HCl}$
- 146) $\text{V}_2\text{O}_5 + \text{HCl} \longrightarrow \text{VOCl}_3 + \text{H}_2\text{O}$
- 147) $\text{As} + \text{NaOH} \longrightarrow \text{Na}_3\text{AsO}_2 + \text{H}_2\text{O}$
- 148) $\text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O} \longrightarrow \text{C}_2\text{H}_4\text{O}_2 + \text{O}_2$
- 149) $\text{H}_2\text{S} + \text{HNO}_3 \longrightarrow \text{S} + \text{NO} + \text{H}_2\text{O}$
- 150) $\text{BaSO}_4 + \text{H}_2\text{SO}_4 \longrightarrow \text{Ba}(\text{HSO}_4)_2$
- 151) $\text{CdSO}_4 + \text{H}_2\text{S} \longrightarrow \text{CdS} + \text{H}_2\text{SO}_4$
- 152) $\text{FeS} + \text{H}_2\text{SO}_4 \longrightarrow \text{H}_2\text{S} + \text{FeSO}_4$
- 153) $\text{Ca}(\text{OH})_2 + \text{CO}_2 \longrightarrow \text{Ca}(\text{HCO}_3)_2$
- 154) $\text{CO}_2 + \text{NH}_3 + \text{H}_2\text{O} \longrightarrow \text{NH}_4\text{HCO}_3$
- 155) $\text{CaS} + \text{H}_2\text{O} \longrightarrow \text{Ca}(\text{OH})_2 + \text{H}_2\text{S}$
- 156) $\text{Fe}_2(\text{C}_2\text{O}_4)_3 \longrightarrow \text{FeC}_2\text{O}_4 + \text{CO}_2$
- 157) $\text{HNO}_3 + \text{P}_2\text{O}_5 \longrightarrow \text{N}_2\text{O}_5 + \text{HPO}_3$
- 158) $\text{AlN} + \text{H}_2\text{O} \longrightarrow \text{NH}_3 + \text{Al}(\text{OH})_3$
- 159) $\text{NH}_4\text{VO}_3 \longrightarrow \text{V}_2\text{O}_5 + \text{NH}_3 + \text{H}_2\text{O}$
- 160) $\text{CaCN}_2 + \text{H}_2\text{O} \longrightarrow \text{CaCO}_3 + \text{NH}_3$
- 161) $\text{POCl}_3 + \text{H}_2\text{O} \longrightarrow \text{H}_3\text{PO}_4 + \text{HCl}$
- 162) $\text{Ca}(\text{NO}_3)_2 \longrightarrow \text{CaO} + \text{NO}_2 + \text{O}_2$
- 163) $\text{Pb}(\text{NO}_3)_2 \longrightarrow \text{PbO} + \text{NO}_2 + \text{O}_2$

- 164) $\text{Al}_2\text{O}_3 + \text{C} + \text{N}_2 \longrightarrow \text{AlN} + \text{CO}$
- 165) $\text{K}_2\text{CO}_3 + \text{C} + \text{N}_2 \longrightarrow \text{KCN} + \text{CO}$
- 166) $\text{Hg}_2\text{CrO}_4 \longrightarrow \text{Cr}_2\text{O}_3 + \text{Hg} + \text{O}_2$
- 167) $\text{H}_3\text{PO}_4 + \text{KOH} \longrightarrow \text{K}_2\text{PO}_4 + \text{H}_2\text{O}$
- 168) $\text{BeO} + \text{C} + \text{Cl}_2 \longrightarrow \text{BeCl}_2 + \text{CO}$
- 169) $\text{CO}_2 + \text{NH}_3 \longrightarrow \text{OC}(\text{NH}_2)_2 + \text{H}_2\text{O}$
- 170) $\text{ClO}_2 + \text{H}_2\text{O} \longrightarrow \text{HClO}_2 + \text{HClO}_3$
- 171) $\text{P}_4\text{O}_{10} + \text{HCl} \longrightarrow \text{POCl}_3 + \text{HPO}_3$
- 172) $\text{SiCl}_4 + \text{H}_2\text{O} \longrightarrow \text{H}_4\text{SiO}_4 + \text{HCl}$
- 173) $\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2 + \text{C} \longrightarrow \text{Ca}_3\text{P}_2 + \text{CO}$
- 174) $\text{Fe} + \text{H}_2\text{O} + \text{O}_2 \longrightarrow \text{Fe}_3\text{O}_4 + \text{H}_2\text{O}$
- 175) $\text{BaO}_2 + \text{H}_2\text{SO}_4 \longrightarrow \text{BaSO}_4 + \text{H}_2\text{O}_2$
- 176) $\text{Ca}(\text{OH})_2 + \text{CO}_2 \longrightarrow \text{CaCO}_3 + \text{H}_2\text{O}$
- 177) $\text{NaHCO}_3 \longrightarrow \text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$
- 178) $\text{CaC}_2 + \text{H}_2\text{O} \longrightarrow \text{C}_2\text{H}_2 + \text{Ca}(\text{OH})_2$
- 179) $\text{NaCl} + \text{H}_2\text{SO}_4 \longrightarrow \text{Na}_2\text{SO}_4 + \text{HCl}$
- 180) $\text{KOH} + \text{AlCl}_3 \longrightarrow \text{KCl} + \text{Al}(\text{OH})_3$
- 181) $\text{Ag}_2\text{S} + \text{KCN} \longrightarrow \text{KAg}(\text{CN})_2 + \text{K}_2\text{S}$
- 182) $\text{C} + \text{SiO}_2 + \text{Cl}_2 \longrightarrow \text{SiCl}_4 + \text{CO}$
- 183) $\text{Al} + \text{KOH} + \text{H}_2\text{O} \longrightarrow \text{KAlO}_2 + \text{H}_2$
- 184) $\text{Ca}_3\text{P}_2 + \text{H}_2\text{O} \longrightarrow \text{Ca}(\text{OH})_2 + \text{PH}_3$
- 185) $\text{Mg}_2\text{N}_3 + \text{H}_2\text{O} \longrightarrow \text{Mg}(\text{OH})_2 + \text{NH}_3$
- 186) $\text{I}_2 + \text{HNO}_3 \longrightarrow \text{HIO}_3 + \text{NO}_2 + \text{H}_2$
- 187) $\text{H}_2\text{SO}_4 + \text{HI} \longrightarrow \text{H}_2\text{S} + \text{I}_2 + \text{H}_2\text{O}$
- 188) $\text{Al}_2\text{C}_2 + \text{H}_2\text{O} \longrightarrow \text{CH}_4 + \text{Al}(\text{OH})_3$
- 189) $\text{NaOH} + \text{H}_2\text{CO}_3 \longrightarrow \text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{H}_2\text{O}$
- 190) $\text{Al}(\text{OH})_3 + \text{HBr} \longrightarrow \text{AlBr}_3 + \text{H}_2\text{O}$
- 191) $(\text{CuOH})_2\text{CO}_3 \longrightarrow \text{CuO} + \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$
- 192) $(\text{NH}_3)_2\text{BeF}_4 \longrightarrow \text{BeF}_3 + \text{NH}_3 + \text{HF}$
- 193) $\text{Na}_3\text{AsO}_4 + \text{H}_2\text{S} \longrightarrow \text{As}_2\text{S}_3 + \text{NaOH}$
- 194) $\text{Ca}(\text{HCO}_3)_2 \longrightarrow \text{CaCO}_3 + \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$
- 195) $\text{SiO}_2 + \text{Ca}(\text{OH})_2 \longrightarrow \text{CaSiO}_3 + \text{H}_2\text{O}$
- 196) $\text{SiO}_2 + \text{Na}_2\text{CO}_3 \longrightarrow \text{Na}_2\text{SiO}_3 + \text{CO}_2$
- 197) $\text{Na}_2\text{Cr}_2\text{O}_7 + \text{S} \longrightarrow \text{Cr}_2\text{O}_3 + \text{Na}_2\text{SO}_4$
- 198) $\text{Al}(\text{OH})_3 + \text{NaOH} \longrightarrow \text{NaAlO}_2 + \text{H}_2\text{O}$
- 199) $\text{Al}_2\text{O}_3 + \text{Na}_2\text{CO}_3 \longrightarrow \text{NaAlO}_2 + \text{CO}_2$
- 200) $\text{CuSO}_4 + \text{KCN} \longrightarrow \text{Cu}(\text{CN})_2 + \text{K}_2\text{SO}_4$
- 201) $\text{CaS} + \text{H}_2\text{O} \longrightarrow \text{Ca}(\text{HS})_2 + \text{Ca}(\text{OH})_2$
- 202) $\text{HCl} + \text{K}_2\text{CO}_3 \longrightarrow \text{KCl} + \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2$
- 203) $\text{HCl} + \text{HNO}_3 \longrightarrow \text{NOCl} + \text{Cl}_2 + \text{H}_2\text{O}$
- 204) $\text{FeO} + \text{H}_3\text{PO}_4 \longrightarrow \text{Fe}_3(\text{PO}_4)_2 + \text{H}_2\text{O}$
- 205) $\text{NO} + \text{NaOH} \longrightarrow \text{NaNO}_2 + \text{H}_2\text{O} + \text{N}_2\text{O}$

- ۲۰۶) $\text{Bi}(\text{NO}_3)_3 + \text{H}_2\text{S} \longrightarrow \text{Bi}_2\text{S}_3 + \text{HNO}_3$
- ۲۰۷) $\text{C}_2\text{H}_5\text{Cl} + \text{O}_2 \longrightarrow \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O} + \text{HCl}$
- ۲۰۸) $\text{HClO}_4 + \text{P}_2\text{O}_{10} \longrightarrow \text{H}_3\text{PO}_4 + \text{Cl}_2\text{O}_7$
- ۲۰۹) $\text{C}_2\text{H}_5\text{N} + \text{O}_2 \longrightarrow \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O} + \text{NO}_2$
- ۲۱۰) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_3 + \text{O}_2 \longrightarrow \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$
- ۲۱۱) $\text{Cl}^- + \text{S}_2\text{O}_8^{2-} \longrightarrow \text{Cl}_2 + \text{SO}_4^{2-}$
- ۲۱۲) $\text{AsH}_3 + \text{KClO}_3 \longrightarrow \text{H}_3\text{AsO}_4 + \text{KCl}$
- ۲۱۳) $\text{Ca}(\text{OH})_2 + \text{H}_3\text{PO}_4 \longrightarrow \text{CaHPO}_4 + \text{H}_2\text{O}$
- ۲۱۴) $\text{Zn}(\text{OH})_2 + \text{NaOH} \longrightarrow \text{Na}_2\text{ZnO}_2 + \text{H}_2\text{O}$
- ۲۱۵) $\text{MgNH}_2\text{PO}_4 \longrightarrow \text{Mg}_2\text{P}_2\text{O}_7 + \text{NH}_3 + \text{H}_2\text{O}$
- ۲۱۶) $\text{Sn}(\text{OH})_4 + \text{NaOH} \longrightarrow \text{Na}_2\text{SnO}_4 + \text{H}_2\text{O}$
- ۲۱۷) $\text{Pb}(\text{OH})_2 + \text{NaOH} \longrightarrow \text{Na}_2\text{PbO}_2 + \text{H}_2\text{O}$
- ۲۱۸) $\text{Si} + \text{NaOH} + \text{H}_2\text{O} \longrightarrow \text{Na}_2\text{SiO}_3 + \text{H}_2$
- ۲۱۹) $(\text{NH}_4)_2\text{Cr}_2\text{O}_7 \longrightarrow \text{Cr}_2\text{O}_3 + \text{N}_2 + \text{H}_2\text{O}$
- ۲۲۰) $\text{Sn}(\text{OH})_4 + \text{NaOH} \longrightarrow \text{Na}_2\text{SnO}_4 + \text{H}_2\text{O}$
- ۲۲۱) $\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2 + \text{H}_3\text{PO}_4 \longrightarrow \text{Ca}(\text{H}_2\text{PO}_4)_2$
- ۲۲۲) $\text{MnO}_2 + \text{HCl} \longrightarrow \text{MnCl}_2 + \text{H}_2\text{O} + \text{Cl}_2$
- ۲۲۳) $\text{MnO}_2 + \text{KOH} + \text{O}_2 \longrightarrow \text{K}_2\text{MnO}_4 + \text{H}_2\text{O}$
- ۲۲۴) $\text{H}_3\text{PO}_4 + \text{Ca}(\text{OH})_2 \longrightarrow \text{CaHPO}_4 + 2\text{H}_2\text{O}$
- ۲۲۵) $\text{NaCl} + \text{NH}_4\text{HCO}_3 \longrightarrow \text{NaHCO}_3 + \text{NH}_4\text{Cl}$
- ۲۲۶) $\text{NaOH} + \text{FeSO}_4 \longrightarrow \text{Na}_2\text{SO}_4 + \text{Fe}(\text{OH})_3$
- ۲۲۷) $\text{CaCO}_3 + \text{HCl} \longrightarrow \text{CaCl}_2 + \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2$
- ۲۲۸) $\text{NaOH} + \text{Cl}_2 \longrightarrow \text{NaCl} + \text{NaClO} + \text{H}_2\text{O}$
- ۲۲۹) $\text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{HCl} \longrightarrow \text{NaCl} + \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2$
- ۲۳۰) $\text{FeCl}_3 + \text{NH}_4\text{OH} \longrightarrow \text{Fe}(\text{OH})_3 + \text{NH}_4\text{Cl}$
- ۲۳۱) $\text{AlCl}_3 + \text{AgNO}_3 \longrightarrow \text{AgCl} + \text{Al}(\text{NO}_3)_3$
- ۲۳۲) $\text{KBr} + \text{Al}(\text{ClO}_4)_3 \longrightarrow \text{AlBr}_3 + \text{KClO}_4$
- ۲۳۳) $\text{AgNO}_3 + \text{FeCl}_3 \longrightarrow \text{Fe}(\text{NO}_3)_3 + \text{AgCl}$
- ۲۳۴) $\text{NH}_4\text{OH} + \text{H}_3\text{PO}_4 \longrightarrow (\text{NH}_4)_2\text{PO}_4 + \text{H}_2\text{O}$
- ۲۳۵) $\text{PCl}_5 + \text{KNO}_3 \longrightarrow \text{NOCl} + \text{POCl}_3 + \text{KCl}$
- ۲۳۶) $\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2 + \text{SiO}_2 \longrightarrow \text{Ca}_2\text{SiO}_5 + \text{P}_2\text{O}_5$
- ۲۳۷) $\text{Al} + \text{NaOH} + \text{H}_2\text{O} \longrightarrow \text{NaAl}(\text{OH})_4 + \text{H}_2$
- ۲۳۸) $\text{K}_2\text{AsO}_4 + \text{H}_2\text{S} \longrightarrow \text{As}_2\text{S}_3 + \text{KOH} + \text{H}_2\text{O}$
- ۲۳۹) $\text{SrBr}_2 + (\text{NH}_4)_2\text{CO}_3 \longrightarrow \text{SrCO}_3 + \text{NH}_4\text{Br}$
- ۲۴۰) $\text{PbCrO}_4 + \text{HNO}_3 \longrightarrow \text{Pb}(\text{NO}_3)_2 + \text{H}_2\text{CrO}_4$
- ۲۴۱) $(\text{CN})_2 + \text{NaOH} \longrightarrow \text{NaCN} + \text{NaOCN} + \text{H}_2\text{O}$
- ۲۴۲) $\text{NaOH} + \text{Zn}(\text{NO}_3)_2 \longrightarrow \text{NaNO}_3 + \text{Zn}(\text{OH})_2$
- ۲۴۳) $\text{Na}_2\text{SnO}_3 + \text{H}_2\text{S} \longrightarrow \text{SnS}_2 + \text{NaOH} + \text{H}_2\text{O}$
- ۲۴۴) $\text{Zn} + \text{NaOH} + \text{H}_2\text{O} \longrightarrow \text{Na}_2\text{Zn}(\text{OH})_4 + \text{H}_2$
- ۲۴۵) $\text{CaS} + \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2 \longrightarrow \text{Ca}(\text{HCO}_3)_2 + \text{H}_2\text{S}$
- ۲۴۶) $\text{BaCl}_2 + \text{Al}_2(\text{SO}_4)_3 \longrightarrow \text{BaSO}_4 + \text{AlCl}_3$
- ۲۴۷) $\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2 + \text{H}_2\text{SO}_4 \longrightarrow \text{CaSO}_4 + \text{H}_3\text{PO}_4$

- ۲۴۸) $\text{FeCl}_3 + \text{Ca}(\text{OH})_2 \longrightarrow \text{CaCl}_2 + \text{Fe}(\text{OH})_3$
- ۲۴۹) $\text{CuSO}_4 + \text{KCN} \longrightarrow \text{CuCN} + \text{K}_2\text{SO}_4 + \text{C}_2\text{N}_2$
- ۲۵۰) $\text{Al}(\text{OH})_3 + \text{H}_2\text{SO}_4 \longrightarrow \text{Al}_2(\text{SO}_4)_3 + \text{H}_2\text{O}$
- ۲۵۱) $\text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3 + \text{KOH} \longrightarrow \text{K}_2\text{SO}_4 + \text{Fe}(\text{OH})_3$
- ۲۵۲) $\text{Cr}(\text{OH})_3 + \text{H}_2\text{SO}_4 \longrightarrow \text{Cr}_2(\text{SO}_4)_3 + \text{H}_2\text{O}$
- ۲۵۳) $\text{Hg}(\text{OH})_2 + \text{H}_3\text{PO}_4 \longrightarrow \text{Hg}_3(\text{PO}_4)_2 + \text{H}_2\text{O}$
- ۲۵۴) $\text{H}_2\text{SO}_4 + \text{Al}(\text{OH})_3 \longrightarrow \text{Al}_2(\text{SO}_4)_3 + \text{H}_2\text{O}$
- ۲۵۵) $\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2 + \text{SiO}_2 \longrightarrow \text{P}_2\text{O}_{10} + \text{CaSiO}_3$
- ۲۵۶) $\text{Se} + \text{NaOH} \longrightarrow \text{Na}_2\text{Se} + \text{Na}_2\text{SeO}_3 + \text{H}_2\text{O}$
- ۲۵۷) $\text{H}_3\text{PO}_4 + \text{Mg}(\text{OH})_2 \longrightarrow \text{Mg}_3(\text{PO}_4)_2 + \text{H}_2\text{O}$
- ۲۵۸) $\text{Al}(\text{OH})_3 + \text{H}_2\text{SO}_4 \longrightarrow \text{Al}_2(\text{SO}_4)_3 + \text{H}_2\text{O}$
- ۲۵۹) $\text{H}_3\text{PO}_4 + \text{Ca}(\text{OH})_2 \longrightarrow \text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2 + \text{H}_2\text{O}$
- ۲۶۰) $\text{H}_3\text{PO}_4 + \text{Ca}(\text{OH})_2 \longrightarrow \text{Ca}(\text{H}_3\text{PO}_4)_2 + \text{H}_2\text{O}$
- ۲۶۱) $\text{Ca}(\text{OH})_2 + \text{P}_2\text{O}_{10} + \text{H}_2\text{O} \longrightarrow \text{Ca}(\text{H}_3\text{PO}_4)_2$
- ۲۶۲) $\text{Au} + \text{HCl} + \text{HNO}_3 \longrightarrow \text{AuCl}_3 + \text{NO} + \text{H}_2\text{O}$
- ۲۶۳) $\text{Na}_2\text{B}_4\text{O}_7 + \text{HCl} + \text{H}_2\text{O} \longrightarrow \text{NaCl} + \text{H}_3\text{BO}_3$
- ۲۶۴) $\text{Al}(\text{OH})_3 + \text{H}_3\text{CO}_3 \longrightarrow \text{Al}_2(\text{CO}_3)_3 + \text{H}_2\text{O}$
- ۲۶۵) $\text{BeSO}_4 + \text{NH}_3\text{OH} \longrightarrow \text{Be}(\text{OH})_3 + (\text{NH}_3)_2\text{SO}_4$
- ۲۶۶) $\text{BaCO}_3 + \text{HNO}_3 \longrightarrow \text{Ba}(\text{NO}_3)_2 + \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$
- ۲۶۷) $\text{Be}(\text{OH})_3 + \text{NH}_3\text{HF}_2 \longrightarrow (\text{NH}_3)_2\text{BeF}_2 + \text{H}_2\text{O}$
- ۲۶۸) $[\text{Ag}(\text{NH}_3)_2]\text{Cl} + \text{HNO}_3 \longrightarrow \text{NH}_3\text{NO}_3 + \text{AgCl}$
- ۲۶۹) $\text{H}_2\text{SO}_4 + \text{NaHCO}_3 \longrightarrow \text{Na}_2\text{SO}_4 + \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$
- ۲۷۰) $\text{NH}_3\text{Cl} + \text{Ca}(\text{OH})_2 \longrightarrow \text{CaCl}_2 + \text{NH}_3 + \text{H}_2\text{O}$
- ۲۷۱) $\text{Pb} + \text{Na} + \text{C}_2\text{H}_5\text{Cl} \longrightarrow \text{Pb}(\text{C}_2\text{H}_5)_2 + \text{NaCl}$
- ۲۷۲) $\text{U}_3\text{O}_8 + \text{HNO}_3 \longrightarrow \text{UO}_3(\text{NO}_3)_2 + \text{NO}_2 + \text{H}_2\text{O}$
- ۲۷۳) $\text{VO}_2\text{Cl} + \text{NH}_3\text{OH} \longrightarrow \text{NH}_3\text{VO}_2 + \text{NH}_3\text{Cl} + \text{H}_2\text{O}$
- ۲۷۴) $\text{Pb}_3\text{O}_4 + \text{HNO}_3 \longrightarrow \text{Pb}(\text{NO}_3)_2 + \text{PbO}_2 + \text{H}_2\text{O}$
- ۲۷۵) $(\text{NH}_3)_2\text{Cr}_2\text{O}_7 \longrightarrow \text{NH}_3 + \text{H}_2\text{O} + \text{Cr}_2\text{O}_3 + \text{O}_2$
- ۲۷۶) $\text{H}_3\text{BO}_3 + \text{Na}_2\text{CO}_3 \longrightarrow \text{Na}_2\text{B}_4\text{O}_7 + \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$
- ۲۷۷) $\text{Cu} + \text{CO}_2 + \text{O}_2 + \text{H}_2\text{O} \longrightarrow \text{CuCO}_3 + \text{Cu}(\text{OH})_2$
- ۲۷۸) $(\text{NH}_3)_2\text{SO}_4 + \text{CaCO}_3 \longrightarrow (\text{NH}_3)_2\text{CO}_3 + \text{CaSO}_4$
- ۲۷۹) $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3 + \text{Ca}(\text{OH})_2 \longrightarrow \text{CaSO}_4 + \text{Al}(\text{OH})_3$
- ۲۸۰) $\text{Al}(\text{NO}_3)_3 + \text{Na}_2\text{CO}_3 \longrightarrow \text{Al}_2(\text{CO}_3)_3 + \text{NaNO}_3$
- ۲۸۱) $\text{AgBr} + \text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3 \longrightarrow \text{Na}_2[\text{Ag}(\text{S}_2\text{O}_3)_2] + \text{NaBr}$
- ۲۸۲) $\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2 + \text{H}_2\text{SO}_4 \longrightarrow \text{CaSO}_4 + \text{Ca}(\text{H}_3\text{PO}_4)_2$
- ۲۸۳) $(\text{NH}_3)_2\text{AsS}_2 + \text{HCl} \longrightarrow \text{As}_2\text{S}_3 + \text{H}_2\text{S} + \text{NH}_3\text{Cl}$
- ۲۸۴) $\text{Au} + \text{KCN} + \text{O}_2 + \text{H}_2\text{O} \longrightarrow \text{K}[\text{Au}(\text{CN})_2] + \text{KOH}$
- ۲۸۵) $\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2 + \text{SiO}_2 + \text{C} \longrightarrow \text{CaSiO}_3 + \text{CO} + \text{P}$
- ۲۸۶) $\text{MnO}_4^- + \text{H}^+ + \text{H}_2\text{S} \longrightarrow \text{Mn}^{2+} + \text{H}_2\text{O} + \text{S}$
- ۲۸۷) $\text{MgNH}_3\text{AsO}_4 + 6\text{H}_2\text{O} \longrightarrow \text{Mg}_3\text{As}_2\text{O}_7 + \text{NH}_3 + \text{H}_2\text{O}$
- ۲۸۸) $\text{UO}_3(\text{NO}_3)_2 + 6\text{H}_2\text{O} \longrightarrow \text{UO}_2 + \text{NO}_2 + \text{O}_2 + \text{H}_2\text{O}$
- ۲۸۹) $\text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3 + \text{Ba}(\text{NO}_3)_2 \longrightarrow \text{BaSO}_4 + \text{Fe}(\text{NO}_3)_3$

- ٢٩٠) $\text{Al} + \text{NH}_4\text{ClO}_4 \longrightarrow \text{Al}_2\text{O}_3 + \text{AlCl}_3 + \text{NO} + \text{H}_2\text{O}$
- ٢٩١) $\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2 + \text{SiO}_2 + \text{C} \longrightarrow \text{CaSiO}_3 + \text{P}_2 + \text{CO}$
- ٢٩٢) $\text{MnO}_2 + \text{K}_2\text{CO}_3 + \text{KNO}_3 \longrightarrow \text{K}_2\text{MnO}_4 + \text{KNO}_2 + \text{CO}_2$
- ٢٩٣) $\text{KNO}_3 + \text{C}_{12}\text{H}_{22}\text{O}_{11} \longrightarrow \text{N}_2 + \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O} + \text{K}_2\text{CO}_3$
- ٢٩٤) $\text{Na}_2\text{TeO}_3 + \text{HCl} + \text{NaI} \longrightarrow \text{NaCl} + \text{Te} + \text{I}_2 + \text{H}_2\text{O}$
- ٢٩٥) $\text{FeSO}_4 + \text{K}_3[\text{Fe}(\text{CN})_6] \longrightarrow \text{Fe}_3[\text{Fe}(\text{CN})_6]_2 + \text{K}_2\text{SO}_4$
- ٢٩٦) $\text{K}_2\text{MnO}_4 + \text{H}_2\text{SO}_4 \longrightarrow \text{KMnO}_4 + \text{MnO}_2 + \text{K}_2\text{SO}_4 + \text{H}_2\text{O}$
- ٢٩٧) $\text{Ca}_3\text{F}(\text{PO}_4)_2 + \text{H}_2\text{SO}_4 \longrightarrow \text{Ca}(\text{H}_2\text{PO}_4)_2 + \text{CaSO}_4 + \text{HF}$
- ٢٩٨) $\text{Pb}_3(\text{VO}_4)_2 + \text{PbCl}_2 + \text{HCl} \longrightarrow \text{VO}_2\text{Cl} + \text{PbCl}_3 + \text{H}_2\text{O}$
- ٢٩٩) $\text{Na}_2\text{HASO}_4 + \text{NaBrO}_3 + \text{HCl} \longrightarrow \text{NaBr} + \text{H}_2\text{ASO}_4 + \text{NaCl}$
- ٣٠٠) $\text{Ca}_{10}\text{F}_3(\text{PO}_4)_2 + \text{H}_2\text{SO}_4 \longrightarrow \text{Ca}(\text{H}_2\text{PO}_4)_2 + \text{CaSO}_4 + \text{HF}$
- ٣٠١) $\text{CaHPO}_4 + 2\text{H}_2\text{O} + \text{NaOH} + \text{H}_2\text{O} \longrightarrow \text{Na}_2\text{HPO}_4 + 12\text{H}_2\text{O} + \text{Ca}(\text{OH})_2$
- ٣٠٢) $\text{FeC}_2\text{O}_4\text{FeC}_2\text{O}_4 + \text{H}_2\text{C}_2\text{O}_4 + \text{H}_2\text{O}_2 + \text{K}_2\text{C}_2\text{O}_4 \longrightarrow \text{K}_3[\text{Fe}(\text{C}_2\text{O}_4)_3]\text{K}_3[\text{Fe}(\text{C}_2\text{O}_4)_3]$
- ٣٠٣) $\text{H}_3\text{PO}_4 + (\text{NH}_4)_2\text{MoO}_4 + \text{HNO}_3 \longrightarrow (\text{NH}_4)_2\text{PO}_4 + 12\text{MoO}_3 + \text{NH}_4\text{NO}_3 + \text{H}_2\text{O}$
- ٣٠٤) $\text{K}_3\text{Fe}(\text{CN})_6 + \text{KMnO}_4 + \text{H}_2\text{SO}_4 \longrightarrow \text{KHSO}_4 + \text{Fe}_3(\text{SO}_4)_2 + \text{MnSO}_4 + \text{HNO}_3 + \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$
- ٣٠٥) $\text{K}_3[\text{Fe}(\text{SCN})_6] + \text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7 + \text{H}_2\text{SO}_4 \longrightarrow \text{Fe}_3(\text{SO}_4)_2 + \text{Cr}_2(\text{SO}_4)_3 + \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O} + \text{K}_2\text{SO}_4 + \text{KNO}_3$
- ٣٠٦) $\text{K}_3[\text{Fe}(\text{SCN})_6] + \text{Na}_2\text{Cr}_2\text{O}_7 + \text{H}_2\text{SO}_4 \longrightarrow \text{Fe}(\text{NO}_3)_3 + \text{Cr}_2(\text{SO}_4)_3 + \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O} + \text{Na}_2\text{SO}_4 + \text{KNO}_3$