

- 1) $C + O_2 \rightarrow CO$
- 2) $Fe + Cl_2 \rightarrow FeCl_2$
- 3) $N_2 + O_2 \rightarrow NO_2$
- 4) $N_2 + H_2 \rightarrow NH_3$
- 5) $H_2 + Cl_2 \rightarrow HCl$
- 6) $Cu + O_2 \rightarrow CuO_2$
- 7) $Fe + Cl_2 \rightarrow FeCl_3$
- 8) $SnO + O_2 \rightarrow SnO_2$ (oxyde stanneux-oxyde stannique)
- 9) $Al + Cl_2 \rightarrow AlCl_3$
- 10) $Mg + CO_2 \rightarrow CO + MgO$
- 11) $H_2S + O_2 \rightarrow H_2O + S$
- 12) $CuO + C \rightarrow Cu + CO_2$
- 13) $Cr_2O_3 + Al \rightarrow Cr + Al_2O_3$
- 14) $Al + H_2O \rightarrow Al_2O_3 + H_2$
- 15) $Fe_2O_3 + Al \rightarrow Al_2O_3 + Fe$
- 16) $C_6H_6 + Cl_2 \rightarrow C_6H_6Cl_6$
- 17) $NO + O_2 \rightarrow NO_2$
- 18) $SO_2 + O_2 \rightarrow SO_3$
- 19) $CO + O_2 \rightarrow CO_2$
- 20) $CH_4 + O_2 \rightarrow CO_2 + H_2O$
- 21) $C_3H_8 + O_2 \rightarrow CO_2 + H_2O$
- 22) $C_5H_{12} + O_2 \rightarrow CO_2 + H_2O$
- 23) $C_2H_6O + O_2 \rightarrow CO_2 + H_2O$
- 24) $C_2H_6O + O_2 \rightarrow C + H_2O$
- 25) $C_2H_4O_2 + O_2 \rightarrow CO_2 + H_2O$
- 26) $C_6H_6O + O_2 \rightarrow CO_2 + H_2O$
- 27) $C_6H_{12} + O_2 \rightarrow CO_2 + H_2O$
- 28) $C_8H_{16} + O_2 \rightarrow C + H_2O$
- 29) $C_4H_8 + O_2 \rightarrow CO_2 + H_2O$
- 30) $C_2H_6 + O_2 \rightarrow CO_2 + H_2O$
- 31) $C_4H_{10} + O_2 \rightarrow CO_2 + H_2O$
- 32) $C_3H_8 + O_2 \rightarrow CO + H_2O$
- 33) $C_5H_{12} + O_2 \rightarrow CO + H_2O$
- 34) $C_6H_6 + O_2 \rightarrow CO_2 + H_2O$
- 35) $CH_4O + O_2 \rightarrow CO_2 + H_2O$
- 36) $C_3H_8O + O_2 \rightarrow CO_2 + H_2O$
- 37) $C + CO_2 \rightarrow CO$
- 38) $CH_4 + H_2O \rightarrow H_2 + CO$
- 39) $Ni + O_2 \rightarrow NiO_2$
- 40) $Co + O_2 \rightarrow CoO$
- 41) $Co + O_2 \rightarrow Co_3O_4$
- 42) $Na + O_2 \rightarrow Na_2O$
- 43) $Na + O_2 \rightarrow Na_2O_2$
- 44) $Cr + O_2 \rightarrow Cr_2O_3$
- 45) $(C_2H_5)_4Pb + 2 HgCl_2 \rightarrow 2 C_2H_5HgCl + (C_2H_5)_2PbCl_2$
- 46) $4 NaPb + 4 C_2H_5Cl \rightarrow (C_2H_5)_4Pb + 3 Pb + 4 NaCl$
- 47) $1 C_2H_2 + 1 HCN \rightarrow 1 CH_2=CH-CN$ (acétylène + acide cyanhydrique)
- 48) $Fe + S \rightarrow FeS$ (sulfure de fer)
- 49) $2 H_2S + 3 O_2 \rightarrow 2 H_2O + 2 SO_2$
- 50) $H_2S + O_2 \rightarrow S + H_2O$ (sulfure d'hydrogène)
- 51) $H_2S + O_2 \rightarrow SO_2 + H_2O$
- 52) $SO_2 + H_2S \rightarrow S + H_2O$
- 53) $SO_3 + H_2O \rightarrow H_2SO_4$
- 54) $CO + Fe_2O_3 \rightarrow Fe + CO_2$
- 55) $Na + O_2 \rightarrow Na_2O$ (oxyde de sodium)
- 56) $K + O_2 \rightarrow K_2O$ (oxyde de potassium)
- 57) $Al + Cl_2 \rightarrow AlCl_3$ (chlorure d'Aluminium)
- 58) $Al + Br_2 \rightarrow AlBr_3$ (bromure d'aluminium)
- 59) $Al + I_2 \rightarrow AlI_3$ (iodure d'aluminium)
- 60) $HgO \rightarrow Hg + O_2$
- 61) $Na + H_2O \rightarrow NaOH$
- 62) $H_2O + Cl_2 \rightarrow HCl + O_2$
- 63) $Al + S \rightarrow Al_2S_3$ (sulfure d'aluminium)
- 64) $NH_3 + HCl \rightarrow NH_4Cl$ (chlorure d'ammonium)