

Answers Balanced Chemical Equations

- a) $C + O_2 \longrightarrow CO_2$
- b) $Br_2 + H_2 \longrightarrow 2 HBr$
- c) $Si + 2 Cl_2 \longrightarrow SiCl_4$
- d) $2 HCl \longrightarrow H_2 + Cl_2$
- e) $2 H_2 + O_2 \longrightarrow 2 H_2O$
- f) $2 S + 3 O_2 \longrightarrow 2 SO_3$
- g) $C + 2 F_2 \longrightarrow CF_4$
- h) $N_2 + 3 H_2 \longrightarrow 2 NH_3$
- i) $S + O_2 \longrightarrow SO_2$
- j) $2 Mg + O_2 \longrightarrow 2 MgO$
- k) $2 Ca + 2 H_2O \longrightarrow 2 CaOH + H_2$
- l) $2 P + 3 Cl_2 \longrightarrow 2 PCl_3$
- m) $CH_4 + 2 O_2 \longrightarrow CO_2 + 2 H_2O$
- n) $2 Mg + SO_2 \longrightarrow 2 MgO + S$
- o) $4 Fe + 3 O_2 \longrightarrow 2 Fe_2O_3$
- p) $AgNO_3 + NaCl \longrightarrow AgCl + NaNO_3$
- q) $2 Al + Fe_2O_3 \longrightarrow Al_2O_3 + 2 Fe$
- r) $FeCl_2 + Ba(OH)_2 \longrightarrow Fe(OH)_2 + BaCl_2$
- s) $SrO + 2 HNO_3 \longrightarrow Sr(NO_3)_2 + H_2O$
- t) $BaCl_2 + Li_2SO_4 \longrightarrow BaSO_4 + 2 LiCl$
- u) $CaCO_3 + 2 HCl \longrightarrow CaCl_2 + CO_2 + H_2O$
- v) $CaCO_3 \longrightarrow CaO + CO_2$
- w) $Ca(NO_3)_2 + K_2CO_3 \longrightarrow CaCO_3 + 2 KNO_3$
- x) $2 NaOH + H_2SO_4 \longrightarrow Na_2SO_4 + 2 H_2O$
- y) $2 Al + 3 H_2SO_4 \longrightarrow Al_2(SO_4)_3 + 3 H_2$
- z) $2 KOH + PbCl_2 \longrightarrow Pb(OH)_2 + 2 KCl$