

Balancing Chemical Equations

Balance the equations below:

- 1) ____ N_2 + ____ H_2 $\rightarrow$ ____ NH_3
- 2) ____ KClO_3 $\rightarrow$ ____ KCl + ____ O_2
- 3) ____ NaCl + ____ F_2 $\rightarrow$ ____ NaF + ____ Cl_2
- 4) ____ H_2 + ____ O_2 $\rightarrow$ ____ H_2O
- 5) ____ $\text{Pb}(\text{OH})_2$ + ____ HCl $\rightarrow$ ____ H_2O + ____ PbCl_2
- 6) ____ AlBr_3 + ____ K_2SO_4 $\rightarrow$ ____ KBr + ____ $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$
- 7) ____ CH_4 + ____ O_2 $\rightarrow$ ____ CO_2 + ____ H_2O
- 8) ____ C_3H_8 + ____ O_2 $\rightarrow$ ____ CO_2 + ____ H_2O
- 9) ____ C_8H_{18} + ____ O_2 $\rightarrow$ ____ CO_2 + ____ H_2O
- 10) ____ FeCl_3 + ____ NaOH $\rightarrow$ ____ $\text{Fe}(\text{OH})_3$ + ____ NaCl
- 11) ____ P + ____ O_2 $\rightarrow$ ____ P_2O_5
- 12) ____ Na + ____ H_2O $\rightarrow$ ____ NaOH + ____ H_2
- 13) ____ Ag_2O $\rightarrow$ ____ Ag + ____ O_2
- 14) ____ S_8 + ____ O_2 $\rightarrow$ ____ SO_3
- 15) ____ CO_2 + ____ H_2O $\rightarrow$ ____ $\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_8$ + ____ O_2
- 16) ____ K + ____ MgBr $\rightarrow$ ____ KBr + ____ Mg
- 17) ____ HCl + ____ CaCO_3 $\rightarrow$ ____ CaCl_2 + ____ H_2O + ____ CO_2
- 18) ____ HNO_3 + ____ NaHCO_3 $\rightarrow$ ____ NaNO_3 + ____ H_2O + ____ CO_2
- 19) ____ H_2O + ____ O_2 $\rightarrow$ ____ H_2O_2
- 20) ____ NaBr + ____ CaF_2 $\rightarrow$ ____ NaF + ____ CaBr_2
- 21) ____ H_2SO_4 + ____ NaNO_2 $\rightarrow$ ____ HNO_2 + ____ Na_2SO_4