

## Types of Reactions

- \_\_\_\_\_ 01.  $\text{H}_2 + \text{Cl}_2 \rightarrow 2\text{HCl}$
- \_\_\_\_\_ 02.  $\text{Zn} + \text{CuSO}_4 \rightarrow \text{ZnSO}_4 + \text{Cu}$
- \_\_\_\_\_ 03.  $\text{CaO} + \text{CO}_2 \rightarrow \text{CaCO}_3$
- \_\_\_\_\_ 04.  $\text{Fe} + \text{S} \rightarrow \text{FeS}$
- \_\_\_\_\_ 05.  $\text{H}_2 + \text{O}_2 \rightarrow \text{H}_2\text{O}$
- \_\_\_\_\_ 06.  $\text{Zn} + \text{HCl} \rightarrow \text{ZnCl}_2 + \text{H}_2$
- \_\_\_\_\_ 07.  $\text{H}_2\text{SO}_4 + \text{AgNO}_3 \rightarrow \text{HNO}_3 + \text{Ag}_2\text{SO}_4$
- \_\_\_\_\_ 08.  $\text{Mg} + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{MgSO}_4 + \text{H}_2$
- \_\_\_\_\_ 09.  $\text{C} + \text{O}_2 \rightarrow \text{CO}_2$
- \_\_\_\_\_ 10.  $\text{Mg} + \text{O}_2 \rightarrow \text{MgO}$
- \_\_\_\_\_ 11.  $\text{Fe} + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{FeSO}_4 + \text{H}_2$
- \_\_\_\_\_ 12.  $\text{CaO} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{Ca(OH)}_2$
- \_\_\_\_\_ 13.  $\text{H}_2\text{SO}_4 + \text{Ca(OH)}_2 \rightarrow \text{CaSO}_4 + \text{H}_2\text{O}$
- \_\_\_\_\_ 14.  $\text{H}_2 + \text{O}_2 \rightarrow \text{H}_2\text{O}$
- \_\_\_\_\_ 15.  $\text{Zn} + \text{HCl} \rightarrow \text{ZnCl}_2 + \text{H}_2$