

## ANSWERS TO BALANCING PRACTICE #2

- 1)  $2\text{NaNO}_3 + \text{K}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{Na}_2\text{SO}_4 + 2\text{KNO}_3$   
double displacement
- 2)  $3\text{Zn} + 2\text{H}_3\text{PO}_4 \rightarrow \text{Zn}_3(\text{PO}_4)_2 + 3\text{H}_2$   
single displacement
- 3)  $\text{CH}_4 + 2\text{O}_2 \rightarrow \text{CO}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$   
complete combustion
- 4)  $\text{H}_2\text{CO}_3 \rightarrow \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$   
decomposition
- 5)  $3\text{HNO}_2 + \text{Al}(\text{OH})_3 \rightarrow 3\text{H}_2\text{O} + \text{Al}(\text{NO}_2)_3$   
double displacement
- 6)  $2\text{NH}_4\text{OH} + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow (\text{NH}_4)_2\text{SO}_4 + 2\text{H}_2\text{O}$   
double displacement
- 7)  $\text{Li}_2\text{O} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow 2\text{LiOH}$   
synthesis (combination)
- 8)  $\text{PCl}_3 + \text{Cl}_2 \rightarrow \text{PCl}_5$   
synthesis (combination)
- 9)  $\text{C}_2\text{H}_4 + 2\text{O}_2 \rightarrow 2\text{CO} + 2\text{H}_2\text{O}$   
incomplete combustion
- 10)  $\text{Na}_3\text{N} + 3\text{HCl} \rightarrow \text{NH}_3 + 3\text{NaCl}$   
double displacement