

## Balancing Equations Race - Solutions

- 1)  $\underline{1} \text{ C}_3\text{H}_8 + \underline{5} \text{ O}_2 \rightarrow \underline{3} \text{ CO}_2 + \underline{4} \text{ H}_2\text{O}$
- 2)  $\underline{2} \text{ Al} + \underline{1} \text{ Fe}_3\text{N}_2 \rightarrow \underline{2} \text{ AlN} + \underline{3} \text{ Fe}$
- 3)  $\underline{2} \text{ Na} + \underline{1} \text{ Cl}_2 \rightarrow \underline{2} \text{ NaCl}$
- 4)  $\underline{2} \text{ H}_2\text{O}_2 \rightarrow \underline{2} \text{ H}_2\text{O} + \underline{1} \text{ O}_2$
- 5)  $\underline{1} \text{ C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6 + \underline{6} \text{ O}_2 \rightarrow \underline{6} \text{ H}_2\text{O} + \underline{6} \text{ CO}_2$
- 6)  $\underline{4} \text{ H}_2\text{O} + \underline{7} \text{ CO}_2 \rightarrow \underline{1} \text{ C}_7\text{H}_8 + \underline{9} \text{ O}_2$
- 7)  $\underline{2} \text{ NaClO}_3 \rightarrow \underline{2} \text{ NaCl} + \underline{3} \text{ O}_2$
- 8)  $\underline{4} (\text{NH}_4)_3\text{PO}_4 + \underline{3} \text{ Pb}(\text{NO}_3)_4 \rightarrow \underline{1} \text{ Pb}_3(\text{PO}_4)_4 + \underline{12} \text{ NH}_4\text{NO}_3$
- 9)  $\underline{2} \text{ BF}_3 + \underline{3} \text{ Li}_2\text{SO}_3 \rightarrow \underline{1} \text{ B}_2(\text{SO}_3)_3 + \underline{6} \text{ LiF}$
- 10)  $\underline{4} \text{ C}_7\text{H}_{17} + \underline{45} \text{ O}_2 \rightarrow \underline{28} \text{ CO}_2 + \underline{34} \text{ H}_2\text{O}$
- 11)  $\underline{3} \text{ CaCO}_3 + \underline{2} \text{ H}_3\text{PO}_4 \rightarrow \underline{1} \text{ Ca}_3(\text{PO}_4)_2 + \underline{3} \text{ H}_2\text{CO}_3$
- 12)  $\underline{8} \text{ Ag}_2\text{S} \rightarrow \underline{16} \text{ Ag} + \underline{1} \text{ S}_8$
- 13)  $\underline{3} \text{ KBr} + \underline{1} \text{ Fe}(\text{OH})_3 \rightarrow \underline{3} \text{ KOH} + \underline{1} \text{ FeBr}_3$
- 14)  $\underline{2} \text{ KNO}_3 + \underline{1} \text{ H}_2\text{CO}_3 \rightarrow \underline{1} \text{ K}_2\text{CO}_3 + \underline{2} \text{ HNO}_3$
- 15)  $\underline{1} \text{ Pb}(\text{OH})_4 + \underline{2} \text{ Cu}_2\text{O} \rightarrow \underline{1} \text{ PbO}_2 + \underline{4} \text{ CuOH}$
- 16)  $\underline{1} \text{ Cr}(\text{NO}_2)_2 + \underline{1} (\text{NH}_4)_2\text{SO}_4 \rightarrow \underline{1} \text{ CrSO}_4 + \underline{2} \text{ NH}_4\text{NO}_2$
- 17)  $\underline{6} \text{ KOH} + \underline{1} \text{ Co}_3(\text{PO}_4)_2 \rightarrow \underline{2} \text{ K}_3\text{PO}_4 + \underline{3} \text{ Co}(\text{OH})_2$
- 18)  $\underline{3} \text{ Sn}(\text{NO}_2)_4 + \underline{1} \text{ Pt}_3\text{N}_4 \rightarrow \underline{1} \text{ Sn}_3\text{N}_4 + \underline{3} \text{ Pt}(\text{NO}_2)_4$
- 19)  $\underline{1} \text{ B}_2\text{Br}_6 + \underline{6} \text{ HNO}_3 \rightarrow \underline{2} \text{ B}(\text{NO}_3)_3 + \underline{6} \text{ HBr}$
- 20)  $\underline{3} \text{ ZnS} + \underline{2} \text{ AlP} \rightarrow \underline{1} \text{ Zn}_3\text{P}_2 + \underline{1} \text{ Al}_2\text{S}_3$