

## Balancing Equations Race

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