

Balancing Equations Race

- 1) ___ C₃H₈ + ___ O₂ → ___ CO₂ + ___ H₂O
- 2) ___ Al + ___ Fe₃N₂ → ___ AlN + ___ Fe
- 3) ___ Na + ___ Cl₂ → ___ NaCl
- 4) ___ H₂O₂ → ___ H₂O + ___ O₂
- 5) ___ C₆H₁₂O₆ + ___ O₂ → ___ H₂O + ___ CO₂
- 6) ___ H₂O + ___ CO₂ → ___ C₇H₈ + ___ O₂
- 7) ___ NaClO₃ → ___ NaCl + ___ O₂
- 8) ___ (NH₄)₃PO₄ + ___ Pb(NO₃)₄ → ___ Pb₃(PO₄)₄ + ___ NH₄NO₃
- 9) ___ BF₃ + ___ Li₂SO₃ → ___ B₂(SO₃)₃ + ___ LiF
- 10) ___ C₇H₁₇ + ___ O₂ → ___ CO₂ + ___ H₂O
- 11) ___ CaCO₃ + ___ H₃PO₄ → ___ Ca₃(PO₄)₂ + ___ H₂CO₃
- 12) ___ Ag₂S → ___ Ag + ___ S₈
- 13) ___ KBr + ___ Fe(OH)₃ → ___ KOH + ___ FeBr₃
- 14) ___ KNO₃ + ___ H₂CO₃ → ___ K₂CO₃ + ___ HNO₃
- 15) ___ Pb(OH)₄ + ___ Cu₂O → ___ PbO₂ + ___ CuOH
- 16) ___ Cr(NO₂)₂ + ___ (NH₄)₂SO₄ → ___ CrSO₄ + ___ NH₄NO₂
- 17) ___ KOH + ___ Co₃(PO₄)₂ → ___ K₃PO₄ + ___ Co(OH)₂
- 18) ___ Sn(NO₂)₄ + ___ Pt₃N₄ → ___ Sn₃N₄ + ___ Pt(NO₂)₄
- 19) ___ B₂Br₆ + ___ HNO₃ → ___ B(NO₃)₃ + ___ HBr
- 20) ___ ZnS + ___ AlP → ___ Zn₃P₂ + ___ Al₂S₃

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) $\underline{3} \text{ ZnS} + \underline{2} \text{ AlP} \rightarrow \underline{1} \text{ Zn}_3\text{P}_2 + \underline{1} \text{ Al}_2\text{S}_3$