

Name KEY

Practice Sheet: Balancing Chemical Equations

1. $\underline{\quad}$ HCl + $\underline{\quad}$ NaOH \rightarrow $\underline{\quad}$ NaCl + $\underline{\quad}$ H₂O
2. $\underline{\quad}$ BaCO₃ + $\underline{2}$ HNO₃ \rightarrow $\underline{\quad}$ H₂O + $\underline{\quad}$ Ba(NO₃)₂ + CO₂
3. $\underline{2}$ KClO₃ \rightarrow $\underline{2}$ KCl + $\underline{3}$ O₂
4. $\underline{4}$ FeS + $\underline{7}$ O₂ \rightarrow $\underline{2}$ Fe₂O₃ + $\underline{4}$ SO₂
5. $\underline{\quad}$ H₂ + $\underline{2}$ HNO₃ \rightarrow $\underline{2}$ NO₂ + $\underline{2}$ H₂O
6. $\underline{2}$ Pb(NO₃)₂ \rightarrow $\underline{2}$ PbO + $\underline{4}$ NO₂ + $\underline{\quad}$ O₂
7. $\underline{2}$ Na + $\underline{\quad}$ O₂ \rightarrow $\underline{\quad}$ Na₂O₂
8. $\underline{3}$ Mg + $\underline{\quad}$ N₂ \rightarrow $\underline{\quad}$ Mg₃N₂
9. $\underline{2}$ KOH + $\underline{2}$ K \rightarrow $\underline{2}$ K₂O + $\underline{\quad}$ H₂
10. $\underline{\quad}$ Ca(OH)₂ + $\underline{\quad}$ Na₂CO₃ \rightarrow $\underline{2}$ NaOH + $\underline{\quad}$ CaCO₃
11. $\underline{\quad}$ Na₂O₂ + $\underline{2}$ H₂O \rightarrow $\underline{\quad}$ H₂O₂ + $\underline{2}$ NaOH
12. $\underline{2}$ NH₄Cl + $\underline{\quad}$ CaO \rightarrow $\underline{2}$ NH₃ + $\underline{\quad}$ H₂O + $\underline{\quad}$ CaCl₂
13. $\underline{\quad}$ BaSO₄ + $\underline{4}$ C \rightarrow $\underline{\quad}$ BaS + $\underline{4}$ CO
14. $\underline{\quad}$ MnO₂ + $\underline{4}$ HCl \rightarrow $\underline{\quad}$ MnCl₂ + $\underline{\quad}$ Cl₂ + $\underline{2}$ H₂O
15. $\underline{6}$ MgO + $\underline{\quad}$ P₄O₁₀ \rightarrow $\underline{2}$ Mg₃(PO₄)₂
16. $\underline{2}$ Cu₂S + $\underline{3}$ O₂ \rightarrow $\underline{2}$ Cu₂O + $\underline{2}$ SO₂
17. $\underline{2}$ FeS + $\underline{3}$ O₂ \rightarrow $\underline{2}$ FeO + $\underline{2}$ SO₂
18. $\underline{2}$ HgO \rightarrow $\underline{2}$ Hg + $\underline{\quad}$ O₂
19. $\underline{\quad}$ Hg₂Cl₂ + $\underline{2}$ NH₃ \rightarrow $\underline{\quad}$ Hg + $\underline{\quad}$ Hg(NH₂)Cl + $\underline{\quad}$ NH₄Cl
20. $\underline{3}$ CuO + $\underline{2}$ NH₃ \rightarrow $\underline{3}$ Cu + $\underline{3}$ H₂O + $\underline{\quad}$ N₂

More Difficult

1. $\underline{3}$ CuS + $\underline{8}$ HNO₃ \rightarrow $\underline{3}$ Cu(NO₃)₂ + $\underline{3}$ S + $\underline{2}$ NO + $\underline{4}$ H₂O
2. $\underline{4}$ HNO₃ + $\underline{\quad}$ P₄O₁₀ \rightarrow $\underline{2}$ N₂O₅ + $\underline{4}$ HPO₃