

Chemistry Worksheet
 Balancing Equations - 2

 Name _____
 Date _____ Period _____

1. $\underline{2}$ Fe + $\underline{1}$ O₂ → $\underline{2}$ FeO
2. $\underline{1}$ Na₂O + $\underline{1}$ H₂O → $\underline{2}$ NaOH
3. $\underline{2}$ Fe + $\underline{3}$ H₂O → $\underline{1}$ Fe₂O₃ + $\underline{3}$ H₂
4. $\underline{2}$ Al + $\underline{3}$ Pb(NO₃)₂ → $\underline{2}$ Al(NO₃)₃ + $\underline{3}$ Pb
5. $\underline{1}$ Pb(NO₃)₂ + $\underline{1}$ CuSO₄ → $\underline{1}$ PbSO₄ + $\underline{1}$ Cu(NO₃)₂
6. $\underline{2}$ Al + $\underline{6}$ HCl → $\underline{2}$ AlCl₃ + $\underline{3}$ H₂
7. $\underline{2}$ ZnS + $\underline{3}$ O₂ → $\underline{2}$ ZnO + $\underline{2}$ SO₂
8. $\underline{1}$ N₂O₅ + $\underline{1}$ H₂O → $\underline{2}$ HNO₃
9. $\underline{1}$ Br₂ + $\underline{2}$ NaI → $\underline{2}$ NaBr + $\underline{1}$ I₂
10. $\underline{3}$ Mg(OH)₂ + $\underline{2}$ H₃PO₄ → $\underline{1}$ Mg₃(PO₄)₂ + $\underline{6}$ H₂O
11. $\underline{1}$ FeS + $\underline{2}$ HCl → $\underline{1}$ H₂S + $\underline{1}$ FeCl₂
12. $\underline{1}$ Al₂(SO₄)₃ + $\underline{1}$ Ca₃(PO₄)₂ → $\underline{2}$ AlPO₄ + $\underline{3}$ CaSO₄
13. $\underline{1}$ Cr₂(SO₃)₃ + $\underline{3}$ H₂SO₄ → $\underline{1}$ Cr₂(SO₄)₃ + $\underline{3}$ H₂SO₃
14. $\underline{1}$ Ca(OH)₂ + $\underline{2}$ HNO₃ → $\underline{1}$ Ca(NO₃)₂ + $\underline{2}$ H₂O
15. $\underline{3}$ Ca(OH)₂ + $\underline{2}$ H₃PO₄ → $\underline{1}$ Ca₃(PO₄)₂ + $\underline{6}$ HOH
16. $\underline{1}$ Na₂CO₃ + $\underline{1}$ H₂SO₄ → $\underline{1}$ Na₂SO₄ + $\underline{1}$ CO₂ + $\underline{1}$ HOH
17. $\underline{4}$ NH₃ + $\underline{5}$ O₂ → $\underline{4}$ NO + $\underline{6}$ H₂O
18. $\underline{2}$ KNO₃ → $\underline{2}$ KNO₂ + $\underline{1}$ O₂
19. $\underline{1}$ Fe₂O₃ + $\underline{3}$ CO → $\underline{2}$ Fe + $\underline{3}$ CO₂
20. $\underline{3}$ CaO + $\underline{1}$ P₂O₅ → $\underline{1}$ Ca₃(PO₄)₂