

**Chemistry 500**  
**Balancing Chemical Reactions Practice Sheet**

- 1)  $S_8 + Br_2 \rightarrow SBr_2$
- 2)  $S_8 + NO_2 \rightarrow SO_2 + N_2$
- 3)  $S_8 + NO_3 \rightarrow SO_2 + NO$
- 4)  $C_3H_8 + O_2 \rightarrow CO_2 + H_2O$
- 5)  $C_7H_{14} + O_2 \rightarrow CO + H_2$
- 6)  $C_6H_6 + HNO_3 \rightarrow C_6H_5NO_2 + H_2O$
- 7)  $C_3H_4 + I_2 \rightarrow C_3H_4I_2$
- 8)  $CO_2 + Cl_2 \rightarrow CCl_4 + O_2$
- 9)  $S_7 + P_2O_5 + O_2 \rightarrow SO_3 + P_4$
- 10)  $N_2 + C_2H_6 \rightarrow N_2H_4 + C_2H_2$
- 11)  $C_5H_{10} + O_2 \rightarrow CH_2O$
- 12)  $C_6H_{12}O_6 + F_2 \rightarrow C_6H_6F_6 + H_2O + O_2$
- 13)  $NaOH + H_2SO_4 \rightarrow Na_2SO_4 + H_2O$
- 14)  $C_6O_6Cr + Cl_2 \rightarrow CrCl_3 + CO$
- 15)  $P_4 + HCl + O_2 \rightarrow PCl_3 + H_2O$
- 16)  $H_3PO_4 + C \rightarrow P_4 + CO + H_2O$
- 17)  $Na + C_2Cl_6 \rightarrow NaCl + C_2Cl_2$
- 18)  $NOCl + WC_6O_6 \rightarrow WN_2O_2Cl_2 + CO$
- 19)  $NH_3 + CO \rightarrow CH_4 + N_2 + O_2$
- 20)  $PCl_3 + H_2O \rightarrow H_3PO_3 + HCl$

Chemistry 500  
Balancing Chemical Reactions Practice Sheet

