# BALANCING CHEMICAL EQUATIONS ANSWER

Name: _____ Date: _____

1 $SiCl_4$ + 4 $H_2O$ → 1 $H_4SiO_4$ + 4 HCl

6 $CO_2$ + 6 $H_2O$ → 1 $C_6H_{12}O_6$ + 1 $O_2$

4 Fe + 3 $O_2$ → 2 $Fe_2O_3$

2 $H_3PO_4$ → 1 $H_4P_2O_7$ + 1 $H_2O$

4 $Si_2H_3$ + 17 $O_2$ → 8 $SiO_2$ + 6 $H_2O_3$

1 $N_2$ + 3 $H_2$ → 2 $NH_3$

1 $Fe_2(SO_4)_3$ + 6 KOH → 3 $K_2SO_4$ + 2 $FE(OH)_3$

1 $C_{10}H_{16}$ + 8 $Cl_2$ → 10 C + 16 HCl

2 $N_2$ + 1 $O_2$ → 2 $N_2O$

2 $AI(OH)_3$ + 3 $H_2SO_4$ → 1 $AI_2(S0_4)_3$ + 6 $H_2O$

1 $CO_2$ + 2 $NH_3$ → 1 $OC(NH_2)_2$ + 1 $H_2O$

2 Na + 2 $H_2O$ → 2 NaOH + 1 $H_2$

2 $H_2$ + 1 $O_2$ → 2 $H_2O$

2 HgO → 2 Hg + 1 $O_2$

1 Zn + 2 HCl → 1 $ZnCl_2$ + 1 $H_2$

1 $S_8$ + 12 $O_2$ → 8 $SO_3$