Name:

Date: \_\_\_\_\_

## **Balancing Chemical Equations**

Balance the following chemical equations.

1. \_\_\_\_ Fe + \_\_\_ 
$$H_2SO_4$$
  $\longrightarrow$  \_\_\_  $Fe_2(SO_4)_3$  + \_\_\_  $H_2$ 

2. \_\_\_ 
$$CH_4$$
 + \_\_\_  $O_2$   $\longrightarrow$  \_\_\_  $CO_2$  + \_\_\_  $H_2O$ 

3. \_\_\_\_ 
$$SiCl_4(\ell)$$
 + \_\_\_  $H_2O(\ell)$   $\longrightarrow$  \_\_\_  $SiO_2(s)$  + \_\_\_  $HCl(aq)$ 

4. \_\_\_\_ AgI + \_\_\_ Na<sub>2</sub>S 
$$\longrightarrow$$
 \_\_\_ Ag<sub>2</sub>S + \_\_\_ NaI

5. \_\_\_\_ 
$$NH_3 + ___ O_2 \longrightarrow ___ NO + ___ H_2O$$

6. \_\_\_\_ 
$$FeO_3(s)$$
 + \_\_\_\_  $CO(g)$   $\longrightarrow$  \_\_\_\_  $Fe(\ell)$  + \_\_\_  $CO_2(g)$ 

7. 
$$\longrightarrow$$
 SiO<sub>2</sub> +  $\longrightarrow$  HF  $\longrightarrow$  SiF<sub>4</sub> +  $\longrightarrow$  H<sub>2</sub>O

8. \_\_\_\_ NaBr + \_\_\_ 
$$Cl_2$$
  $\longrightarrow$  \_\_\_ NaCl + \_\_\_  $Br_2$ 

9. \_\_\_\_ (NH<sub>4</sub>)<sub>3</sub>PO<sub>4</sub> + \_\_\_\_ Pb(NO<sub>3</sub>)<sub>4</sub> 
$$\longrightarrow$$
 \_\_\_\_ Pb<sub>3</sub>(PO<sub>4</sub>)<sub>4</sub> + \_\_\_\_ NH<sub>4</sub>NO<sub>3</sub>

10. 
$$Mg(OH)_2$$
 +  $HCI$   $\longrightarrow$   $MgCl_2$  +  $H_2O$