

Name Key

Per \_\_\_\_\_

Date \_\_\_\_\_

## **Balancing Equations Practice Worksheet 2**

*Balance the following equations:*

1.     S<sub>8</sub> + 12 O<sub>2</sub> → 8 SO<sub>3</sub>
2. 2 HgO → 2 Hg +     O<sub>2</sub>
3.     Zn + 2 HCl →     ZnCl<sub>2</sub> +     H<sub>2</sub>
4. 2 Na + 2 H<sub>2</sub>O → 2 NaOH +     H<sub>2</sub>
5.     C<sub>10</sub>H<sub>16</sub> + 8 Cl<sub>2</sub> → 10 C + 16 HCl
6. 2 Si<sub>2</sub>H<sub>3</sub> + 11/2 O<sub>2</sub> → 4 SiO<sub>2</sub> + 3 H<sub>2</sub>O
7.     C<sub>7</sub>H<sub>6</sub>O<sub>2</sub> + 15/2 O<sub>2</sub> → 7 CO<sub>2</sub> + 3 H<sub>2</sub>O
8. 2 FeS<sub>2</sub> + 11/2 O<sub>2</sub> →     Fe<sub>2</sub>O<sub>3</sub> + 4 SO<sub>2</sub>
9.     Fe<sub>2</sub>O<sub>3</sub> + 3 H<sub>2</sub> → 2 Fe + 3 H<sub>2</sub>O
10. 2 K +     Br<sub>2</sub> → 2 KBr
11.     C<sub>2</sub>H<sub>2</sub> + 5/2 O<sub>2</sub> → 2 CO<sub>2</sub> +     H<sub>2</sub>O
12. 2 H<sub>2</sub>O<sub>2</sub> → 2 H<sub>2</sub>O +     O<sub>2</sub>
13.     C<sub>7</sub>H<sub>16</sub> + 11 O<sub>2</sub> → 7 CO<sub>2</sub> + 8 H<sub>2</sub>O
14.     SiO<sub>2</sub> + 4 HF →     SiF<sub>4</sub> + 2 H<sub>2</sub>O
15. 2 KClO<sub>3</sub> → 2 KCl + 3 O<sub>2</sub>
16. 4 KClO<sub>3</sub> → 3 KClO<sub>4</sub> +     KCl
17.     P<sub>4</sub>O<sub>10</sub> + 6 H<sub>2</sub>O → 4 H<sub>3</sub>PO<sub>4</sub>
18. 4 Sb + 3 O<sub>2</sub> →     Sb<sub>4</sub>O<sub>6</sub>
19.     Fe<sub>2</sub>O<sub>3</sub> + 3 CO → 2 Fe + 3 CO<sub>2</sub>
20.     PCl<sub>5</sub> + 4 H<sub>2</sub>O → 5 HCl +     H<sub>3</sub>PO<sub>4</sub>
21. 8 H<sub>2</sub>S + 8 Cl<sub>2</sub> →     S<sub>8</sub> + 16 HCl
22. 3 Fe + 4 H<sub>2</sub>O →     Fe<sub>3</sub>O<sub>4</sub> + 4 H<sub>2</sub>
23. 2 N<sub>2</sub> +     O<sub>2</sub> → 2 N<sub>2</sub>O
24. 6 CO<sub>2</sub> + 6 H<sub>2</sub>O →     C<sub>6</sub>H<sub>12</sub>O<sub>6</sub> + 6 O<sub>2</sub>