

Balancing Chemical Equations Worksheet

1. \_\_\_\_\_  $\text{H}_2$  + \_\_\_\_\_  $\text{O}_2 \rightarrow$  \_\_\_\_\_  $\text{H}_2\text{O}$
2. \_\_\_\_\_  $\text{N}_2$  + \_\_\_\_\_  $\text{H}_2 \rightarrow$  \_\_\_\_\_  $\text{NH}_3$
3. \_\_\_\_\_  $\text{S}_8$  + \_\_\_\_\_  $\text{O}_2 \rightarrow$  \_\_\_\_\_  $\text{SO}_3$
4. \_\_\_\_\_  $\text{N}_2$  + \_\_\_\_\_  $\text{O}_2 \rightarrow$  \_\_\_\_\_  $\text{N}_2\text{O}$
5. \_\_\_\_\_  $\text{HgO} \rightarrow$  \_\_\_\_\_  $\text{Hg}$  + \_\_\_\_\_  $\text{O}_2$
6. \_\_\_\_\_  $\text{CO}_2$  + \_\_\_\_\_  $\text{H}_2\text{O} \rightarrow$  \_\_\_\_\_  $\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6$  + \_\_\_\_\_  $\text{O}_2$
7. \_\_\_\_\_  $\text{Zn}$  + \_\_\_\_\_  $\text{HCl} \rightarrow$  \_\_\_\_\_  $\text{ZnCl}_2$  + \_\_\_\_\_  $\text{H}_2$
8. \_\_\_\_\_  $\text{SiCl}_4$  + \_\_\_\_\_  $\text{H}_2\text{O} \rightarrow$  \_\_\_\_\_  $\text{H}_4\text{SiO}_4$  + \_\_\_\_\_  $\text{HCl}$
9. \_\_\_\_\_  $\text{Na}$  + \_\_\_\_\_  $\text{H}_2\text{O} \rightarrow$  \_\_\_\_\_  $\text{NaOH}$  + \_\_\_\_\_  $\text{H}_2$
10. \_\_\_\_\_  $\text{H}_3\text{PO}_4 \rightarrow$  \_\_\_\_\_  $\text{H}_4\text{P}_2\text{O}_7$  + \_\_\_\_\_  $\text{H}_2\text{O}$
11. \_\_\_\_\_  $\text{C}_{10}\text{H}_{16}$  + \_\_\_\_\_  $\text{Cl}_2 \rightarrow$  \_\_\_\_\_  $\text{C}$  + \_\_\_\_\_  $\text{HCl}$
12. \_\_\_\_\_  $\text{CO}_2$  + \_\_\_\_\_  $\text{NH}_3 \rightarrow$  \_\_\_\_\_  $\text{OC}(\text{NH}_2)_2$  + \_\_\_\_\_  $\text{H}_2\text{O}$
13. \_\_\_\_\_  $\text{Si}_2\text{H}_3$  + \_\_\_\_\_  $\text{O}_2 \rightarrow$  \_\_\_\_\_  $\text{SiO}_2$  + \_\_\_\_\_  $\text{H}_2\text{O}_3$
14. \_\_\_\_\_  $\text{Al}(\text{OH})_3$  + \_\_\_\_\_  $\text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow$  \_\_\_\_\_  $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$  + \_\_\_\_\_  $\text{H}_2\text{O}$
15. \_\_\_\_\_  $\text{Fe}$  + \_\_\_\_\_  $\text{O}_2 \rightarrow$  \_\_\_\_\_  $\text{Fe}_2\text{O}_3$
16. \_\_\_\_\_  $\text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3$  + \_\_\_\_\_  $\text{KOH} \rightarrow$  \_\_\_\_\_  $\text{K}_2\text{SO}_4$  + \_\_\_\_\_  $\text{Fe}(\text{OH})_3$
17. \_\_\_\_\_  $\text{C}_7\text{H}_6\text{O}_2$  + \_\_\_\_\_  $\text{O}_2 \rightarrow$  \_\_\_\_\_  $\text{CO}_2$  + \_\_\_\_\_  $\text{H}_2\text{O}$
18. \_\_\_\_\_  $\text{H}_2\text{SO}_4$  + \_\_\_\_\_  $\text{HI} \rightarrow$  \_\_\_\_\_  $\text{H}_2\text{S}$  + \_\_\_\_\_  $\text{I}_2$  + \_\_\_\_\_  $\text{H}_2\text{O}$
19. \_\_\_\_\_  $\text{FeS}_2$  + \_\_\_\_\_  $\text{O}_2 \rightarrow$  \_\_\_\_\_  $\text{Fe}_2\text{O}_3$  + \_\_\_\_\_  $\text{SO}_2$
20. \_\_\_\_\_  $\text{Al}$  + \_\_\_\_\_  $\text{FeO} \rightarrow$  \_\_\_\_\_  $\text{Al}_2\text{O}_3$  + \_\_\_\_\_  $\text{Fe}$
21. \_\_\_\_\_  $\text{Fe}_2\text{O}_3$  + \_\_\_\_\_  $\text{H}_2 \rightarrow$  \_\_\_\_\_  $\text{Fe}$  + \_\_\_\_\_  $\text{H}_2\text{O}$
22. \_\_\_\_\_  $\text{Na}_2\text{CO}_3$  + \_\_\_\_\_  $\text{HCl} \rightarrow$  \_\_\_\_\_  $\text{NaCl}$  + \_\_\_\_\_  $\text{H}_2\text{O}$  + \_\_\_\_\_  $\text{CO}_2$
23. \_\_\_\_\_  $\text{K}$  + \_\_\_\_\_  $\text{Br}_2 \rightarrow$  \_\_\_\_\_  $\text{KBr}$
24. \_\_\_\_\_  $\text{C}_7\text{H}_{16}$  + \_\_\_\_\_  $\text{O}_2 \rightarrow$  \_\_\_\_\_  $\text{CO}_2$  + \_\_\_\_\_  $\text{H}_2\text{O}$
25. \_\_\_\_\_  $\text{P}_4$  + \_\_\_\_\_  $\text{O}_2 \rightarrow$  \_\_\_\_\_  $\text{P}_2\text{O}_5$