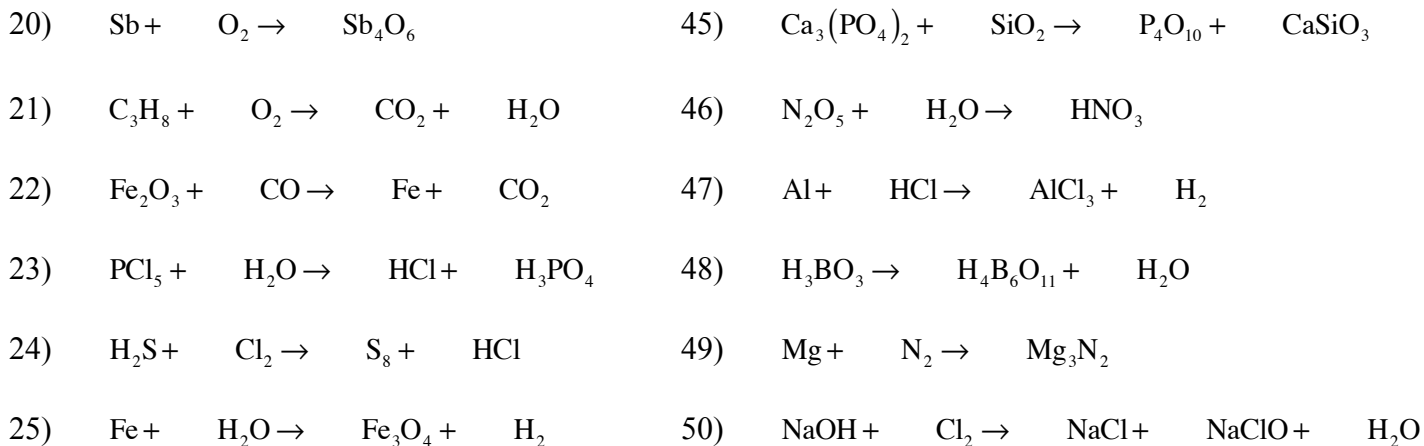


Name _____ Date _____ Hour _____

Chemistry – Balancing Worksheet – 3

- 1) $\text{H}_2 + \text{O}_2 \rightarrow \text{H}_2\text{O}$
- 2) $\text{S}_8 + \text{O}_2 \rightarrow \text{SO}_3$
- 3) $\text{HgO} \rightarrow \text{Hg} + \text{O}_2$
- 4) $\text{Zn} + \text{HCl} \rightarrow \text{ZnCl}_2 + \text{H}_2$
- 5) $\text{Na} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{NaOH} + \text{H}_2$
- 6) $\text{C}_{10}\text{H}_{16} + \text{Cl}_2 \rightarrow \text{C} + \text{HCl}$
- 7) $\text{Si}_2\text{H}_3 + \text{O}_2 \rightarrow \text{SiO}_2 + \text{H}_2\text{O}$
- 8) $\text{Fe} + \text{O}_2 \rightarrow \text{Fe}_2\text{O}_3$
- 9) $\text{C}_7\text{H}_6\text{O}_2 + \text{O}_2 \rightarrow \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$
- 10) $\text{FeS}_2 + \text{O}_2 \rightarrow \text{Fe}_2\text{O}_3 + \text{SO}_2$
- 11) $\text{Fe}_2\text{O}_3 + \text{H}_2 \rightarrow \text{Fe} + \text{H}_2\text{O}$
- 12) $\text{K} + \text{Br}_2 \rightarrow \text{KBr}$
- 13) $\text{C}_2\text{H}_2 + \text{O}_2 \rightarrow \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$
- 14) $\text{H}_2\text{O}_2 \rightarrow \text{H}_2\text{O} + \text{O}_2$
- 15) $\text{C}_7\text{H}_{16} + \text{O}_2 \rightarrow \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$
- 16) $\text{SiO}_2 + \text{HF} \rightarrow \text{SiF}_4 + \text{H}_2\text{O}$
- 17) $\text{KClO}_3 \rightarrow \text{KCl} + \text{O}_2$
- 18) $\text{KClO}_3 \rightarrow \text{KClO}_4 + \text{KCl}$
- 19) $\text{P}_4\text{O}_{10} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{H}_3\text{PO}_4$
- 26) $\text{N}_2 + \text{H}_2 \rightarrow \text{NH}_3$
- 27) $\text{N}_2 + \text{O}_2 \rightarrow \text{N}_2\text{O}$
- 28) $\text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6 + \text{O}_2$
- 29) $\text{SiCl}_4 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{H}_4\text{SiO}_4 + \text{HCl}$
- 30) $\text{H}_3\text{PO}_4 \rightarrow \text{H}_4\text{P}_2\text{O}_7 + \text{H}_2\text{O}$
- 31) $\text{CO}_2 + \text{NH}_3 \rightarrow \text{OC}(\text{NH}_2)_2 + \text{H}_2\text{O}$
- 32) $\text{Al}(\text{OH})_3 + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{Al}_2(\text{SO}_4)_3 + \text{H}_2\text{O}$
- 33) $\text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3 + \text{KOH} \rightarrow \text{K}_2\text{SO}_4 + \text{Fe}(\text{OH})_3$
- 34) $\text{H}_2\text{SO}_4 + \text{HI} \rightarrow \text{H}_2\text{S} + \text{I}_2 + \text{H}_2\text{O}$
- 35) $\text{Al} + \text{FeO} \rightarrow \text{Al}_2\text{O}_3 + \text{Fe}$
- 36) $\text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{HCl} \rightarrow \text{NaCl} + \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2$
- 37) $\text{P}_4 + \text{O}_2 \rightarrow \text{P}_2\text{O}_5$
- 38) $\text{K}_2\text{O} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{KOH}$
- 39) $\text{Al} + \text{O}_2 \rightarrow \text{Al}_2\text{O}_3$
- 40) $\text{Na}_2\text{O}_2 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{NaOH} + \text{O}_2$
- 41) $\text{C} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{CO} + \text{H}_2$
- 42) $\text{H}_3\text{AsO}_4 \rightarrow \text{As}_2\text{O}_5 + \text{H}_2\text{O}$
- 43) $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3 + \text{Ca}(\text{OH})_2 \rightarrow \text{Al}(\text{OH})_3 + \text{CaSO}_4$
- 44) $\text{FeCl}_3 + \text{NH}_4\text{OH} \rightarrow \text{Fe}(\text{OH})_3 + \text{NH}_4\text{Cl}$



Answers

- | | |
|----------------------|------------------------|
| 1. 2, 1 ----> 2 | 26. 1, 3 ----> 2 |
| 2. 1, 12 ----> 8 | 27. 2, 1 ----> 2 |
| 3. 2 ----> 2, 1 | 28. 6, 6 ----> 1, 6 |
| 4. 1, 2 ----> 1, 1 | 29. 1, 4 ----> 1, 4 |
| 5. 2, 2 ----> 2, 1 | 30. 2 ----> 1, 1 |
| 6. 1, 8 ----> 10, 16 | 31. 1, 2 ----> 1, 1 |
| 7. 4, 11 ----> 8, 6 | 32. 2, 3 ----> 1, 6 |
| 8. 4, 3 ----> 2 | 33. 1, 6 ----> 3, 2 |
| 9. 2, 15 ----> 14, 6 | 34. 1, 8 ----> 1, 4, 4 |
| 10. 4, 11 ----> 2, 8 | 35. 2, 3 ----> 1, 3 |
| 11. 1, 3 ----> 2, 3 | 36. 1, 2 ----> 2, 1, 1 |
| 12. 2, 1 ----> 2 | 37. 1, 5 ----> 2 |
| 13. 2, 5 ----> 4, 2 | 38. 1, 1 ----> 2 |
| 14. 2 ----> 2, 1 | 39. 4, 3 ----> 2 |
| 15. 1, 11 ----> 7, 8 | 40. 2, 2 ----> 4, 1 |
| 16. 1, 4 ----> 1, 2 | 41. 1, 1 ----> 1, 1 |
| 17. 2 ----> 2, 3 | 42. 2 ----> 1, 3 |
| 18. 4 ----> 3, 1 | 43. 1, 3 ----> 2, 3 |
| 19. 1, 6 ----> 4 | 44. 1, 3 ----> 1, 3 |
| 20. 4, 3 ----> 1 | 45. 2, 6 ----> 1, 6 |
| 21. 1, 5 ----> 3, 4 | 46. 1, 1 ----> 2 |
| 22. 1, 3 ----> 2, 3 | 47. 2, 6 ----> 2, 3 |
| 23. 1, 4 ----> 5, 1 | 48. 6 ----> 1, 7 |
| 24. 8, 8 ----> 1, 16 | 49. 3, 1 ----> 1 |
| 25. 3, 4 ----> 1, 4 | 50. 2, 1 ----> 1, 1, 1 |