

Balancing Equations B

Chapter 7

Name _____
Hour _____

1. $\text{___ PbO}_2 \rightarrow \text{___ PbO} + \text{___ O}_2$
2. $\text{___ CO}_2 + \text{___ C} \rightarrow \text{___ CO}$
3. $\text{___ H}_2\text{O} \rightarrow \text{___ H}_2 + \text{___ O}_2$
4. $\text{___ Al} + \text{___ Pb(NO}_3)_2 \rightarrow \text{___ Al(NO}_3)_3 + \text{___ Pb}$
5. $\text{___ Cu} + \text{___ AgNO}_3 \rightarrow \text{___ Cu(NO}_3)_2 + \text{___ Ag}$
6. $\text{___ K} + \text{___ H}_2\text{O} \rightarrow \text{___ KOH} + \text{___ H}_2$
7. $\text{___ MnO}_2 + \text{___ HCl} \rightarrow \text{___ MnCl}_2 + \text{___ Cl}_2 + \text{___ H}_2\text{O}$
8. $\text{___ Cl}_2 + \text{___ LiI} \rightarrow \text{___ LiCl} + \text{___ I}_2$
9. $\text{___ Ca(OH)}_2 + \text{___ HCl} \rightarrow \text{___ CaCl}_2 + \text{___ H}_2\text{O}$
10. $\text{___ KOH} + \text{___ H}_3\text{PO}_4 \rightarrow \text{___ K}_3\text{PO}_4 + \text{___ H}_2\text{O}$
11. $\text{___ Al(NO}_3)_3 + \text{___ H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{___ Al}_2(\text{SO}_4)_3 + \text{___ HNO}_3$
12. $\text{___ Na}_2\text{SO}_3 + \text{___ HCl} \rightarrow \text{___ NaCl} + \text{___ H}_2\text{O} + \text{___ SO}_2$
13. $\text{___ Fe} + \text{___ Cu(NO}_3)_2 \rightarrow \text{___ Fe(NO}_3)_2 + \text{___ Cu}$
14. $\text{___ CaCO}_3 + \text{___ HCl} \rightarrow \text{___ CaCl}_2 + \text{___ H}_2\text{CO}_3$
15. $\text{___ KNO}_3 + \text{___ H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{___ K}_2\text{SO}_4 + \text{___ HNO}_3$
16. $\text{___ C}_4\text{H}_{10} + \text{___ O}_2 \rightarrow \text{___ CO}_2 + \text{___ H}_2\text{O}$
17. $\text{___ CO}_2 + \text{___ Na}_2\text{O} \rightarrow \text{___ Na}_2\text{CO}_3$
18. $\text{___ P}_2\text{O}_5 + \text{___ BaO} \rightarrow \text{___ Ba}_3(\text{PO}_4)_2$
19. $\text{___ SO}_2 + \text{___ MgO} \rightarrow \text{___ MgSO}_3$
20. $\text{___ KClO}_3 \rightarrow \text{___ KCl} + \text{___ O}_2$

Challenge Problems!!

21. $\text{___ NH}_3 + \text{___ O}_2 \rightarrow \text{___ NO} + \text{___ H}_2\text{O}$
22. $\text{___ C}_2\text{H}_6 + \text{___ O}_2 \rightarrow \text{___ CO}_2 + \text{___ H}_2\text{O}$
23. $\text{___ F}_2 + \text{___ Al}_2\text{O}_3 \rightarrow \text{___ AlF}_3 + \text{___ O}_2$
24. $\text{___ C}_{10}\text{H}_{22} + \text{___ O}_2 \rightarrow \text{___ CO}_2 + \text{___ H}_2\text{O}$
25. $\text{___ Cl}_2\text{O} + \text{___ H}_3\text{N} \rightarrow \text{___ NH}_4\text{Cl} + \text{___ N}_2 + \text{___ H}_2\text{O}$