# Balancing Chemical Equations

1. _____K + _____$I_2$ _____KI

2. _____Al + _____S _____$Al_2S_3$

3. _____Na + _____$H_2O$ _____NaOH + _____$H_2$

4. _____Mg + _____$O_2$ _____MgO

5. _____Al + _____$Cl_2$ _____$AlCl_3$

6. _____$CH_4$ + _____$O_2$ _____$CO_2$ + _____$H_2O$

7. _____ $K_2SO_4$ + _____$BaCl_2$ _____KCl + _____$BaSO_4$

8. _____$KClO_3$ _____ KCl + _____$O_2$

9. _____$C_3H_8$ + _____$O_2$ _____$CO_2$ +_____ $H_2O$

10. _____$Ba(NO_3)_2$ +_____$Na_2SO4$ _____$BaSO_4$ + _____$NaNO_3$

11. _____$N_2$ + _____$H_2$ _____$NH_3$

12. _____$C_8H_{16}$ + _____$O_2$ _____$CO_2$ + _____$H_2O$

13. _____$C_8H_{18}$ + _____$O_2$ _____$CO_2$ + _____$H_2O$

14. _____$PCl_5$ + _____$H_2O$ _____$H_3PO_4$ + _____HCl