Assumption College Ubonratchathani
English for Science 3

Name:..... Class:..... No. .....

Balancing Chemical Equations and Conservation of Mass

(สมดุลสมการเคมีและการอนุรักษ์มวล)

Tick the balanced chemical equations.



1. a. $2Na + Cl_2 \rightarrow 2NaCl$
   b. $4Na + 2Cl_2 \rightarrow 4NaCl$

2. a. $C_3H_8 + 5O_2 \rightarrow 3CO_2 + 4H_2O$
   b. $2C_3H_8 + 10O_2 \rightarrow 6CO_2 + 6H_2O$

3. a. $2NH_3 + 5O_2 \rightarrow 2NO + 3H_2O$
   b. $4NH_3 + 5O_2 \rightarrow 4NO + 6H_2O$

4. a. $2P + 5O_2 \rightarrow P_2O_5$
   b. $4P + 5O_2 \rightarrow 2P_2O_5$

5. a. $2Mn + 6HI \rightarrow 3H_2 + 2MnI_3$
   b. $3Mn + 3HI \rightarrow 4H_2 + 3MnI_3$

6. a. $3CO_2 + 3H_2O \rightarrow C_6H_{12}O_6 + 3O_2$
   b. $6CO_2 + 6H_2O \rightarrow C_6H_{12}O_6 + 6O_2$

7. a. $SiCl_4 + 4H_2O \rightarrow H_4SiO_4 + 4HCl$
   b. $SiCl_4 + 2H_2O \rightarrow 2H_4SiO_4 + 3HCl$

8. a. $2Al + 6HCl \rightarrow 2AlCl_3 + 3H_2$
   b. $3Al + 3HCl \rightarrow 3AlCl_3 + H_2$

9. a. $C_7H_6O_2 + 8O_2 \rightarrow 7CO_2 + 3H_2O$
   b. $2C_7H_6O_2 + 15O_2 \rightarrow 14CO_2 + 6H_2O$

10. a. $2H_2SO_4 + 4HI \rightarrow 2H_2S + 2I_2 + 2H_2O$
    b. $H_2SO_4 + 8HI \rightarrow H_2S + 4I_2 + 4H_2O$

LIVEWORKSHEETS