Reaction Types & Predicting Products Practice

Name: _____

Balance and/or predict products of each chemical reaction <u>AND</u> identify its reaction type.

1) ____ Na_2O + ____ H_2O → ____ NaOH _____

2) ___ $BaCl_2$ + ___ $Al_2(SO_4)_3$ → _____

3) ____ Fe + ____ O_2 → ____ Fe_2O_3 _____

4) ____ Ag_2O → _____

5) ____ Al + ____ FeO → ____ Al_2O_3 + ____ Fe _____

6) ____ $Fe(OH)_3$ → _____

7) ____ $Ca(OH)_2$ + ____ H_3PO_4 → ____ $Ca_3(PO_4)_2$ + ____ H_2O _____

8) ____ Ca + ____ $AlCl_3$ → _____

9) ____ Al + ____ O_2 → ____ Al_2O_3 _____

10) ____ NaOH + ____ $Fe(NO_3)_3$ → _____

11) ____ H_2O → ____ H_2 + ____ O_2 _____

12) ____ Cl_2 + ____ NaBr → _____

13) ____ $C_{10}H_8$ + ____ O_2 → ____ CO_2 + ____ H_2O _____

14) ____ $C_{25}H_{52}$ + ____ O_2 → _____

15) ____ Al + ____ Cl_2 → ____ $AlCl_3$ _____

16) ____ Na + ____ Cl_2 → _____

17) ____ C_4H_{10} + ____O_2 → ____ CO_2 + ____ H_2O _____

18) ____ Mg + ____P → _____

19) ____ $Al(OH)_3$ + ____ H_2SO_4 → ____ $Al_2(SO_4)_3$ + ____ H_2O _____

20) ____ C_3H_8 + ____ O_2 → _____