Balancing Chemical Equations Worksheet 2

1)
$$P + O_2 \rightarrow P_2O_5$$

2)
$$_S_8 + _O_2 \rightarrow _SO_3$$

3)
$$_S_8 + _O_2 \rightarrow _SO_2$$

4)
$$_$$
BaCl₂ + $_$ H₂SO₄ \rightarrow $_$ BaSO₄ + $_$ HCl

5)
$$_NH_3 + __H_2SO_4 \rightarrow __(NH_4)_2SO_4$$

6)
$$_Na_3PO_4 + _CaCl_2 \rightarrow _NaCl + _Ca_3(PO_4)_2$$

7)
$$_AIBr_3 + _K_2SO_4 \rightarrow _KBr + _AI_2(SO_4)_3$$

8)
$$_$$
NaNO₃ + $_$ PbO \rightarrow $_$ Pb(NO₃)₂ + $_$ Na₂O

9)
$$_AgNO_3 + _Cu \rightarrow _Cu(NO_3)_2 + _Ag$$

10) __HNO₃ + __NaHCO₃
$$\rightarrow$$
 __NaNO₃ + __H₂O +__ CO₂

11)
$$\text{Li}_2SO_4 + \text{K}_3PO_4 \rightarrow \text{Li}_3PO_4 + \text{K}_2SO_4$$

12)
$$_$$
HCN + $_$ CuSO₄ \rightarrow $_$ H₂SO₄ + $_$ Cu(CN)₂

13)
$$P_4 + O_2 \rightarrow P_2O_3$$

14) __Fe₂(SO₄)₃ + __KOH
$$\rightarrow$$
 __K₂SO₄ + __Fe(OH)₃

15)
$$__H_3PO_4 \rightarrow __H_4P_2O_7 + __H_2O$$