Name: KEY **Date:** _____

Balancing Equations

Balance the following chemical equations.

1. 2 Fe + 3 H_2SO_4 → 1 $Fe_2(SO_4)_3$ + 3 H_2

2. 2 C_2H_6 + 7 O_2 → 6 H_2O + 4 CO_2

3. 3 KOH + 1 H_3PO_4 → 1 K_3PO_4 + 3 H_2O

4. 1 SnO_2 + 2 H_2 → 1 Sn + 2 H_2O

5. 4 NH_3 + 5 O_2 → 4 NO + 6 H_2O

6. 2 KNO_3 + 1 H_2CO_3 → 1 K_2CO_3 + 2 HNO_3

7. 1 B_2Br_6 + 6 HNO_3 → 2 $B(NO_3)_3$ + 6 HBr

8. 2 BF_3 + 3 Li_2SO_3 → 1 $B_2(SO_3)_3$ + 6 LiF

9. 4 $(NH_4)_3PO_4$ + 3 $Pb(NO_3)_4$ → 1 $Pb_3(PO_4)_4$ + 12 NH_4NO_3

10. 1 $SeCl_6$ + 1 O_2 → 1 SeO_2 + 3 Cl_2