

1.  $4K(s) + O_2(g) \rightarrow 2K_2O(s)$  *combu.*  
 2.  $N_2(g) + 2O_2(g) \rightarrow 2NO_2(g)$  *combu.*  
 3.  $CoO_2(s) \rightarrow Co(s) + O_2(g)$  *decomp.*  
 4.  $Mg(s) + Br_2(l) \rightarrow MgBr_2$  *combu.*  
 5.  $Cr(HCO_3)_4(s) \rightarrow Cr(CO_3)_2 + 2H_2O(l) + 2CO_2(g)$   
 6.  $PtCO_3(s) \rightarrow PtO(s) + CO_2(g)$   
~~7.  $LiSO_4(aq) + Zn(s) \rightarrow NR$~~   
 8.  $Cd(NO_3)_2(aq) + 2K(s) \rightarrow 2KNO_3(aq) + Cd(s)$  *single-disp.*  
 9.  $Ni(s) + CuNO_3(aq) \rightarrow Ni(NO_3)_2(aq) + Cu(s)$  *single-disp.*  
 10.  $Rb(s) + 2H_2O(l) \rightarrow 2RbOH(aq) + H_2(g)$  *single-disp.*  
 11.  $H_2O(l) + Ba(s) \rightarrow Ba(OH)_2(aq) + H_2(g)$  *single-disp.*  
 12.  $Cu(s) + H_2O(l) \rightarrow NR$  *NR*  
 13.  $HCl(aq) + NaOH(aq) \rightarrow H_2O(l) + NaCl(aq)$  *N*  
 14.  $KOH(aq) + HBr(aq) \rightarrow H_2O(l) + KBr(aq)$  *N*  
 15.  $CoBr_2(aq) + MgCrO_4(aq) \rightarrow CoCrO_4(s) + MgBr_2(aq)$  *dbl. ppt.*  
 16.  $KI(aq) + AgNO_3(aq) \rightarrow KNO_3(aq) + AgI(s)$  *dbl. ppt.*  
 17.  $(NH_4)_3PO_4(aq) + AlCl_3(aq) \rightarrow AlPO_4(s) + 3NH_4Cl(aq)$  *dbl. ppt.*  
 18.  $NaNO_3(aq) + KCl(aq) \rightarrow ~~NaCl(aq) + KNO_3(aq)~~ NR$  *NR*  
 19.  $P(s) + O_2(g) \rightarrow PO_2(g)$  *combu.*  
 20.  $2RhO(s) \rightarrow 2Rh(s) + O_2(g)$  *decomp.*  
 21.  $Ni(HCO_3)_2(s) \rightarrow NiCO_3(s) + CO_2 + H_2O$  *decomp.*  
 22.  $V(CO_3)_2(s) \rightarrow VO_2 + 2CO_2$  *decomp.*