Balancing & Reactions WS

1. $MgBr_2 + Cl_2 \rightarrow MgCl_2 + Br_2$
2. $2Na + 2H_2O \rightarrow 2NaOH + H_2$
3. $2KNO_3 \rightarrow 2KNO_2 + O_2$
4. $Zn + 2HCl \rightarrow ZnCl_2 + H_2$
5. $CaO + 2HCl \rightarrow CaCl_2 + H_2O$
6. $2Mg + O_2 \rightarrow 2MgO$
7. $4Fe + 3O_2 \rightarrow 2Fe_2O_3$
8. $H_2O + N_2O_3 \rightarrow 2HNO_2$
9. $Na_2O + H_2O \rightarrow 2NaOH$
10. $3Fe + 4H_2O \rightarrow Fe_3O_4 + 4H_2$
11. $2KClO_3 \rightarrow 2KCl + 3O_2$
12. $2PbO_2 \rightarrow 2PbO + O_2$
13. $2HgO \rightarrow 2Hg + O_2$
14. $2H_2O \rightarrow 2H_2 + O_2$
15. $2Al + 3Pb(NO_3)_2 \rightarrow 2Al(NO_3)_3 + 3Pb$
16. $Cu + 2Ag(NO_3) \rightarrow Cu(NO_3)_2 + 2Ag$
17. $2K + 2H_2O \rightarrow 2KOH + H_2$
18. $MnO_2 + 4HCl \rightarrow MnCl_2 + Cl_2 + 2H_2O$
19. $Cl_2 + 2LiI \rightarrow 2LiCl + I_2$
20. $Ca(OH)_2 + 2HCl \rightarrow CaCl_2 + 2H_2O$
21. $3KOH + H_3PO_4 \rightarrow K_3PO_4 + 3H_2O$

22) $2Al(NO_3)_3 + 3H_2SO_4 \rightarrow Al_2(SO_4)_3 + 6HNO_3$

23) $Na_2SO_3 + 2HCl \rightarrow 2NaCl + H_2O + SO_2$

24) $(NH_4)_2SO_4 + 2KOH \rightarrow K_2SO_4 + 2NH_3 + 2H_2O$

25) $Pb(NO_3)_2 + K_2S \rightarrow PbS + 2KNO_3$

26) $Al(NO_3)_3 + 3Na(OH) \rightarrow Al(OH)_3 + 3Na(NO_3)$

27) $2KClO_3 \rightarrow 2KCl + 3O_2$

28) $2H_3PO_4 + 3Mg(OH)_2 \rightarrow Mg_3(PO_4)_2 + 6H(OH)$

29) $(NH_4)(NO_2) \rightarrow N_2 + 2H_2O$

30) $4NH_3 + 5O_2 \rightarrow 4NO + 6H_2O$

31) $BaCl_2 + Na_2(SO_4) \rightarrow 2NaCl + Ba(SO_4)$

32) $Fe_2O_3 + 3CO \rightarrow 2Fe + 3CO_2$

33) $3Mg(OH)_2 + 2(NH_4)_3(PO_4) \rightarrow Mg_3(PO_4)_2 + 6NH_3 + 6H(OH)$

34) $2FeBr_3 + 3(NH_4)_2S \rightarrow Fe_2S_3 + 6(NH_4)Br$

35) $3CaO + P_2O_5 \rightarrow Ca_3(PO_4)_2$

36) $MgCl_2 + 2Ag(NO_3) \rightarrow Mg(NO_3)_2 + 2AgCl$

37) $Na_2(CO_3) + H_2(SO_4) \rightarrow Na_2(SO_4) + CO_2 + H_2O$

38) $Al(OH)_3 + 3H(C_2H_3O_2) \rightarrow Al(C_2H_3O_2)_3 + 3H(OH)$

39) $Pb(NO_3)_2 + Cu(SO_4) \rightarrow Pb(SO_4) + Cu(NO_3)_2$

40) $2Al + 3CuCl_2 \rightarrow 2AlCl_3 + 3Cu$

41) $Fe + 2Ag(C_2H_3O_2) \rightarrow Fe(C_2H_3O_2)_2 + 2Ag$

42) $Al(C_2H_3O_2)_3 + 3Na(OH) \rightarrow Al(OH)_3 + 3Na(C_2H_3O_2)$

43) $Br_2 + CaI_2 \rightarrow CaBr_2 + I_2$

44) $Cu + 4H_2(SO_4) \rightarrow Cu(SO_4)_2 + 2SO_2 + 4H_2O$

45) $3Ca(OH)_2 + 2H_3(PO_4) \rightarrow Ca_3(PO_4)_2 + 6H(OH)$

46) $Mg(NO_3)_2 + H_2SO_4 \rightarrow Mg(SO_4) + 2H(NO_3)$

47 $K_2(CO_3) + BaCl_2 \rightarrow 2KCl + Ba(CO_3)$

48 $2AlCl_3 + 3H_2(SO_4) \rightarrow Al_2(SO_4)_3 + 6HCl$

49 $Cd_3(PO_4)_2 + 3(NH_4)_2S \rightarrow 3CdS + 2(NH_4)_3(PO_4)$

50 $2Na(OH) + H_2(SO_4) \rightarrow Na_2(SO_4) + 2H(OH)$

51 $2Mg + O_2 \rightarrow 2MgO$

52 $2Al + 6HCl \rightarrow 2AlCl_3 + 3H_2$

53 SKIP

54 SKIP

55 SKIP

56 $ZnCl_2 + (NH_4)_2S \rightarrow ZnS + 2(NH_4)Cl$

57 SKIP

58 SKIP

59 $Hg(SO_4) + 2(NH_4)(NO_3) \rightarrow Hg(NO_3)_2 + (NH_4)_2(SO_4)$

60 $2Fe + 3Cu(SO_4) \rightarrow Fe_2(SO_4)_3 + 3Cu$ (if Fe^{+3})

61 $Zn + H_2(SO_4) \rightarrow ZnSO_4 + H_2$

62 SKIP

63 $Cl_2 + MgI_2 \rightarrow MgCl_2 + I_2$

64 SKIP

65 $2Fe + 3H_2(SO_4) \rightarrow Fe_2(SO_4)_3 + 3H_2$ (if Fe^{+3})

66 $Co(OH)_3 + 3H(NO_3) \rightarrow Co(NO_3)_3 + 3H(OH)$

67 $Br_2 + 2NaI \rightarrow 2NaBr + I_2$

68 $3Na(OH) + H_3(PO_4) \rightarrow Na_3(PO_4) + 3H(OH)$

69 $(NH_4)_2(SO_4) + Ca(OH)_2 \rightarrow 2(NH_4)(OH) + CaSO_4$

70 $Ag(NO_3) + KCl \rightarrow AgCl + K(NO_3)$

71 $3Mg(OH)_2 + 2H_3(PO_4) \rightarrow Mg_3(PO_4)_2 + 6H(OH)$

72 $FeS + 2HCl \rightarrow FeCl_2 + H_2S$

73 $(NH_4)_2S + Fe(NO_3)_2 \rightarrow 2(NH_4)(NO_3) + FeS$

74 $H_2(SO_4) + 2K(OH) \rightarrow 2H(OH) + K_2(SO_4)$

75 $Al_2(SO_4)_3 + Ca_3(PO_4)_2 \rightarrow 2Al(PO_4) + 3Ca(SO_4)$

76 $Ba(CO_3) + 2HCl \rightarrow BaCl_2 + H_2(CO_3)$

77 $2Ag(C_2H_3O_2) + K_2(CrO_4) \rightarrow Ag_2(CrO_4) + 2K(C_2H_3O_2)$

78 $2(NH_4)_3(PO_4) + 3Ba(OH)_2 \rightarrow 6(NH_4)(OH) + Ba_3(PO_4)_2$

79 $Cr_2(SO_3)_3 + 3H_2(SO_4) \rightarrow Cr_2(SO_4)_3 + 3H_2SO_3$

80 $Ca(OH)_2 + 2H(NO_3) \rightarrow Ca(NO_3)_2 + 2H(OH)$