

Compounds Worksheet

Part 1A: Writing ionic formulas

| Compound Name | Formula |
|----------------------|----------------|
| Ammonium carbonate | |
| Lead(II) phosphate | |
| Magnesium nitrite | |
| Copper(I) sulfate | |
| Aluminum chloride | |
| Zinc sulfide | |

7) $Pb(SO_4)_2$ hydroxide

8) $Be(HCO_3)_2$

9) $Sr(U_2H_3O_2)_2$

10) $Al(CN)_3$

11) $Mg(NO_3)_2$

12) $Ca(OH)_2$

13) Li_2CO_3

14) Na_2SO_4

15) $K_2Cr_2O_7$

16) $FeCl_3$

17) $Ca(NO_3)_2$

18) Al_2O_3

19) $Mn_2(SO_4)_3$

20) $Ca(OH)_2$

21) $Ca(NO_3)_2$

22) $Ca(OH)_2$

23) $Ca(NO_3)_2$

24) $Ca(OH)_2$

25) $Ca(NO_3)_2$

26) $Ca(OH)_2$

27) $Ca(NO_3)_2$

28) $Ca(OH)_2$

29) $Ca(NO_3)_2$

30) $Ca(OH)_2$

31) $Ca(NO_3)_2$

32) $Ca(OH)_2$

33) $Ca(NO_3)_2$

34) $Ca(OH)_2$

35) $Ca(NO_3)_2$

36) $Ca(OH)_2$

37) $Ca(NO_3)_2$

38) $Ca(OH)_2$

39) $Ca(NO_3)_2$

40) $Ca(OH)_2$

41) $Ca(NO_3)_2$

42) $Ca(OH)_2$

43) $Ca(NO_3)_2$

44) $Ca(OH)_2$

45) $Ca(NO_3)_2$

46) $Ca(OH)_2$

47) $Ca(NO_3)_2$

48) $Ca(OH)_2$

49) $Ca(NO_3)_2$

50) $Ca(OH)_2$

51) $Ca(NO_3)_2$

52) $Ca(OH)_2$

53) $Ca(NO_3)_2$

54) $Ca(OH)_2$

55) $Ca(NO_3)_2$

56) $Ca(OH)_2$

57) $Ca(NO_3)_2$

58) $Ca(OH)_2$

59) $Ca(NO_3)_2$

60) $Ca(OH)_2$

61) $Ca(NO_3)_2$

62) $Ca(OH)_2$

63) $Ca(NO_3)_2$

64) $Ca(OH)_2$

65) $Ca(NO_3)_2$

66) $Ca(OH)_2$

67) $Ca(NO_3)_2$

68) $Ca(OH)_2$

69) $Ca(NO_3)_2$

70) $Ca(OH)_2$

71) $Ca(NO_3)_2$

72) $Ca(OH)_2$

73) $Ca(NO_3)_2$

74) $Ca(OH)_2$

75) $Ca(NO_3)_2$

76) $Ca(OH)_2$

77) $Ca(NO_3)_2$

78) $Ca(OH)_2$

79) $Ca(NO_3)_2$

80) $Ca(OH)_2$

81) $Ca(NO_3)_2$

82) $Ca(OH)_2$

83) $Ca(NO_3)_2$

84) $Ca(OH)_2$

85) $Ca(NO_3)_2$

86) $Ca(OH)_2$

87) $Ca(NO_3)_2$

88) $Ca(OH)_2$

89) $Ca(NO_3)_2$

90) $Ca(OH)_2$

91) $Ca(NO_3)_2$

92) $Ca(OH)_2$

93) $Ca(NO_3)_2$

94) $Ca(OH)_2$

95) $Ca(NO_3)_2$

96) $Ca(OH)_2$

97) $Ca(NO_3)_2$

98) $Ca(OH)_2$

99) $Ca(NO_3)_2$

100) $Ca(OH)_2$