

Name _____

Period _____

Chemical Formulas and Nomenclature

Part I: Simple Binary Compounds

Name the following binary compounds:

1) NaCl _____

6) AlCl₃ _____

2) NaF _____

7) CaF₂ _____

3) KI _____

8) BeCl₂ _____

4) LiBr _____

9) Na₂O _____

5) MgCl₂ _____

10) Li₂S _____

Part II: Compounds with polyatomic ions

Write the chemical formulas:

Name the following compounds:

11) magnesium sulfate _____

21) Ca(NO₃)₂ _____

12) sodium thiocyanate _____

22) Na₂C₂O₄ _____

13) barium hydroxide _____

23) NaHCO₃ _____

14) sodium hydroxide _____

24) Ca₃(PO₄)₂ _____

15) lithium hydroxide _____

25) NaBH₄ _____

16) aluminum phosphate _____

26) Na₂CO₃ _____

17) hydrogen perchlorate _____

27) Mg(NO₂)₂ _____

18) ammonium hydroxide _____

28) (NH₄)₂SO₃ _____

19) ammonium sulfate _____

29) (NH₄)₃PO₃ _____

20) ammonium phosphate _____

30) NaOH _____

Part III: Compounds with transition metals

Write the chemical formulas:

Name the following compounds:

31) iron(II) carbonate _____

41) CuMnO_4 _____

32) copper(II) chromate _____

42) AgCN _____

33) silver(I) nitrate _____

43) $\text{Ni}(\text{NO}_3)_3$ _____

34) lead(II) nitrate _____

44) HgCl_2 _____

35) zinc(II) nitrate _____

45) V_2O_3 _____

36) chromium(III) sulfate _____

46) CuSCN _____

37) iron(III) dichromate _____

47) AuBr_3 _____

38) copper(II) sulfate _____

48) ZnCl_2 _____

39) cobalt(II) phosphate _____

49) CoPO_4 _____

40) gold(III) acetate _____

50) ZnC_2O_4 _____

Part IV: Covalent Compounds

Name the following compounds:

Write the chemical formulas:

51) CO_2 _____

56) dinitrogen tetroxide _____

52) CO _____

57) sulfur dioxide _____

53) NO_2 _____

58) sulfur trioxide _____

54) N_2O _____

59) dihydrogen monoxide _____

55) N_2O_5 _____

60) diphosphorus tetroxide _____