

Name _____

Period _____

Chemical Formulas and Nomenclature #2

Part I: Simple Binary Compounds

Name the following binary compounds:

- | | | | |
|----------------------|-------|----------------------|-------|
| 1) LiF | _____ | 6) AlI ₃ | _____ |
| 2) KBr | _____ | 7) BeI ₂ | _____ |
| 3) Na ₂ S | _____ | 8) BaBr ₂ | _____ |
| 4) MgI ₂ | _____ | 9) Rb ₂ O | _____ |
| 5) SrF ₂ | _____ | 10) K ₂ O | _____ |

Part II: Compounds with polyatomic ions

Write the chemical formulas:

Name the following compounds:

- | | | | |
|---------------------------|-------|--|-------|
| 11) lithium cyanide | _____ | 21) Al ₂ (Cr ₂ O ₇) ₃ | _____ |
| 12) beryllium borohydride | _____ | 22) Ga(SCN) ₃ | _____ |
| 13) sodium hydride | _____ | 23) LiClO ₄ | _____ |
| 14) magnesium nitrite | _____ | 24) Be(ClO ₃) ₂ | _____ |
| 15) potassium nitrate | _____ | 25) NaClO ₂ | _____ |
| 16) calcium sulfate | _____ | 26) Mg(HSO ₃) ₂ | _____ |
| 17) rubidium hypochlorite | _____ | 27) KC ₂ H ₃ O ₂ | _____ |
| 18) strontium carbonate | _____ | 28) NH ₄ HPO ₄ | _____ |
| 19) cesium perchlorate | _____ | 29) RbH ₂ PO ₄ | _____ |
| 20) barium chromate | _____ | 30) SrSO ₄ | _____ |

Part III: Compounds with transition metals

Write the chemical formulas:

Name the following compounds:

31) scandium(II) fluoride _____

41) CdCl_2 _____

32) vanadium(III) oxide _____

42) PdS _____

33) manganese(II) nitride _____

43) $(\text{Hg}_2)_3\text{P}_2$ _____

34) iron(II) bromide _____

44) PtI_2 _____

35) cobalt(II) acetate _____

45) $\text{Au}(\text{H}_2\text{PO}_4)_3$ _____

36) nickel(II) sulfite _____

46) $\text{Zn}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$ _____

37) copper(I) thiocyanate _____

47) $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$ _____

38) titanium(II) chromate _____

48) NiHPO_4 _____

39) zinc(II) dichromate _____

49) $\text{V}(\text{HSO}_4)_3$ _____

40) chromium(III) manganate _____

50) $\text{Zn}(\text{CrO}_4)_3$ _____

Part IV: Covalent Compounds

Name the following compounds:

Write the chemical formulas:

51) OCl_2 _____

56) carbon monoxide _____

52) P_2O_5 _____

57) nitrogen monoxide _____

53) N_2O_5 _____

58) oxygen difluoride _____

54) SF_4 _____

59) sulfur hexafluoride _____

55) SO_2 _____

60) carbon disulfide _____