Mixed Inorganic Naming Worksheet

Directions: Determine whether each compound is ionic, covalent, or an acid before naming or writing its formula.

Naming Compounds

1. NO_2 _____
2. NaBr _____
3. SiO_2 _____
4. P_2Br_4 _____
5. $FeSO_4$ _____
6. SF_6 _____
7. HNO_3 _____
8. Li_2S _____
9. HCl _____
10. $MgBr_2$ _____
11. N_2S _____
12. SeF_2 _____
13. $AsCl_3$ _____
14. HClO _____
15. $Be(OH)_2$ _____
16. SO_3 _____
17. $KMnO_3$ _____
18. $HClO_4$ _____
19. Cu_2S _____
20. BF_3 _____
21. H_2SO_4 _____

22. CaI_2 _____

23. $Pb_3(PO_4)_2$ _____

24. CH_3COOH _____

25. $Ca(CH_3COO)_2$ _____

26. P_2O_5 _____

27. $BaCl_2$ _____

28. K_2SO_4 _____

29. $Pb(ClO_3)_2$ _____

30. H_3PO_4 _____

31. NF_3 _____

32. $TiCl_2$ _____

33. $Al_2(HPO_4)_3$ _____

34. $HBrO_3$ _____

35. HIO_3 _____

36. H_2S _____

37. Si_3Cl_9 _____

38. Ca_3P_2 _____

39. $Sr(OH)_2$ _____

40. $HClO_2$ _____

41. $HClO_4$ _____

42. H_2SO_3 _____

43. H_3P _____

44. NO _____

45. HBr _____

46. $HClO_2$ _____

47. $Mg(MnO_4)_2$ _____

48. P_4Cl_8 _____

49. Ca_3N_2 _____

50. SnS_2 _____

101. $Cr(OH)_3$ _____

102. $Pb(NO_3)_4$ _____

103. H_2Se _____

104. Na_2CO_3 _____

105. Fe_2O_3 _____

106. $H_2C_2O_4$ _____

107. PBr_5 _____

108. $Sn_3(PO_4)_4$ _____

109. H_2Te _____

110. NH_4ClO_2 _____

111. $Cu_3(PO_4)_2$ _____

112. SF_4 _____

113. HIO _____

114. $Mg(HCO_3)_2$ _____

115. $Ba(IO_3)_2$ _____

116. Si_2Cl_6 _____

117. $Fe(ClO_4)_3$ _____

118. HF _____

119. $NiCO_3$ _____

120. $HBrO_2$ _____