

Lecture Worksheet: Names and Formulas of Ionic Compounds

Part 1: Binary Compounds of Metals with Fixed Charges

Write the correct formula for:

- 1) magnesium oxide
- 2) lithium bromide
- 3) calcium nitride
- 4) aluminum sulfide
- 5) potassium iodide
- 6) strontium chloride
- 7) sodium sulfide
- 8) radium bromide
- 9) magnesium sulfide
- 10) aluminum nitride

Write the correct name for:

- 11) K_2S
- 12) $LiBr$
- 13) Sr_3P_2
- 14) $BaCl_2$
- 15) $NaBr$
- 16) MgF_2
- 17) Na_2O
- 18) SrS
- 19) BN
- 20) AlN

Part 2: Ionic Compounds with Polyatomic Ions

Write the correct formula for:

- 1) silver carbonate
- 2) potassium hydrogen phosphate
- 3) aluminum hydroxide
- 4) sodium hydrogen carbonate
- 5) calcium acetate
- 6) potassium permanganate
- 7) calcium perchlorate
- 8) lithium carbonate
- 9) magnesium hydrogen sulfite
- 10) sodium hypochlorite

Write the correct name for:

- 1) $AlPO_4$
- 2) KNO_2
- 3) $NaHCO_3$
- 4) $CaCO_3$
- 5) $Mg(OH)_2$
- 6) Na_2CrO_4
- 7) $Ba(CN)_2$
- 8) K_2SO_4
- 9) NaH_2PO_4
- 10) NH_4NO_3

Part III: Binary Compounds of Metals with Variable Charges (Stock System)

Write the correct formula for:

- 1) iron(II) chloride
- 2) copper(I) sulfide
- 3) lead(IV) iodide
- 4) tin(II) fluoride
- 5) mercury(I) bromide
- 6) tin(II) oxide
- 7) chromium(III) oxide
- 8) copper(II) sulfide
- 9) tin(IV) chlorite
- 10) mercury(II) phosphate

Write the correct name for:

- 1) CuS
- 2) $PbBr_4$
- 3) Pb_3N_2
- 4) Fe_2O_3
- 5) FeI_2
- 6) Sn_3P_4
- 7) Cu_2S
- 8) $SnCl_2$
- 9) $Sn(NO_3)_2$
- 10) $FePO_4$