

Naming Chemicals

Name - _____

1.) Write either the chemical formula or chemical name for the binary ionic compounds:

a.) strontium sulphide _____

b.) CaCl_2 _____

c.) lithium bromide _____

d.) K_2O _____

e.) beryllium oxide _____

f.) Li_2O _____

g.) potassium phosphide _____

h.) Ca_3N_2 _____

2.) Write the name or formula for these MULTIVALENT metal ionic compounds:

a.) molybdenum (III) sulphide _____

b.) PbCl_2 _____

c.) rhodium (IV) bromide _____

d.) Cu_2O _____

e.) mercury (II) oxide _____

f.) Tl_2Se _____

g.) bismuth (V) phosphide _____

h.) PbF_4 _____

3.) Write the chemical formula or name for the following compounds containing POLYATOMIC IONS:

a.) sodium acetate _____

b.) PbCrO_4 _____

c.) barium acetate _____

d.) CaSO_4 _____

e.) mercury (II) chloride _____

f.) Li_3PO_4 _____

g.) bismuth (V) phosphate _____

h.) $(\text{NH}_4)_2\text{HPO}_4$ _____

4.) Classify each of the following as binary, multivalent or polyatomic (combinations can exist). Then the chemical formula or name for each.

a.) potassium acetate _____

b.) PbF_2 _____

c.) calcium acetate _____

d.) Li_2O _____

e.) copper (II) chlorite _____

f.) Na_3PO_4 _____

g.) lithium phosphide _____

h.) $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$ _____