Group Members:

Give the formula for...

a) ammonium bromate

b) vanadium (V) selenide

c) lithium nitrite

d) calcium acetate

e) cobalt (III) perbromate

f) magnesium sulfide

g) lithium carbonate

h) aluminum hypofluorite

i) cobalt(II) sulfide

j) potassium hydride

k) cesium peroxide

Give the name for...

a) $Ni(OH)_2$

b) NI_3

c) HFO_4 (aq)

d) $Cr(PO_4)_2$

e) N_2O_5

f) H_2S (g)

g) $Fe(NO_2)_3$

h) Cl_2O

i) H_2SO_4 (aq)

j) $MnCrO_4$

l) $Fe(SCN)_3$

Group Members:

Give the formula for…

a) ammonium bromate

$NH_4^+ \; BrO_3^-$ → NH_4BrO_3

b) vanadium (V) selenide

$V^{5+} \; S^{2-}$ → V_2S_5

c) lithium nitrite

$Li^+ \; NO_2^-$ → $LiNO_2$

d) calcium acetate

$Ca^{2+} \; CH_3COO^-$ → $Ca(CH_3COO)_2$

e) cobalt (III) perbromate

$Co^{3+} \; BrO_4^-$ → $Co(BrO_4)_3$

f) magnesium sulfide

$Mg^{2+} \; S^{2-}$ → MgS

g) lithium carbonate

$Li^+ \; CO_3^{2-}$ → Li_2CO_3

h) aluminum hypofluorite

$Al^{3+} \; FO^-$ → $Al(FO)_3$

i) cobalt(II) sulfide

$Co^{2+} \; S^{2-}$ → CoS

j) potassium hydride

$K^+ \; H^-$ → KH

k) cesium peroxide

$Cs^+ \; O_2^{2-}$ → Cs_2O_2

Give the name for…

a) $Ni(OH)_2$

$2OH^- \; Ni^{2+}$

nickel (II) hydroxide

b) NI_3

nitrogen triiodide

c) HFO_4 (aq)

perfluoric acid

d) $Cr(PO_4)_2$

$2PO_4^{3-} \rightarrow Cr^{6+}$

chromium (VI) phosphate

e) N_2O_5

dinitrogen pentoxide

f) H_2S (g)

hydrogen sulfide as a gas

hydrosulfuric acid in solution

g) $Fe(NO_2)_3$

$3\,NO_2^- \rightarrow Fe^{3+}$

iron(III) nitrite

h) Cl_2O

dichlorine monoxide

i) H_2SO_4 (aq)

sulfuric acid

j) $MnCrO_4$

$CrO_4^- \rightarrow Mn^+$

manganese (I) chromate

l) $Fe(SCN)_3$

$3\,SCN^- \rightarrow Fe^{3+}$

iron(III) thiocyanate

Group Members:

Give the formula for…

a) sodium bromite

b) vanadium (III) nitrite

c) lithium phosphide

d) iron(II) acetate

e) cobalt (II) hypofluorite

f) magnesium sulfide

g) lithium hydrogen sulfite

h) aluminum perbromate

i) cobalt(I) sulfide

j) calcium hydride

k) magnesium peroxide

l) titanium(IV) permanganate

Give the name for…

a) $Ni(CH_3COO)_2$

b) PBr_3

c) H_3AsO_3 (aq)

d) $Cr(PO_4)_2$

e) N_2O

f) H_2Te (g)

g) $Mn(CO_3)_2$

h) SeF_2

i) HIO_2 (aq)

j) $BaCr_2O_7$

k) $Fe(SCN)_3$

l) AgOH

Group Members:

Give the formula for…

a) sodium bromite

$Na^+ \; BrO_2^-$ → $NaBrO_2$

b) vanadium (III) nitrite

$V^{3+} \; NO_2^-$ → $V(NO_2)_3$

c) lithium phosphide

$Li^+ \; P^{3-}$ → Li_3P

d) iron(II) acetate

$Fe^{2+} \; CH_3COO^-$ → $Fe(CH_3COO)_2$

e) cobalt (II) hypofluorite

$Co^{2+} \; FO^-$ → $Co(FO)_2$

f) magnesium sulfide

$Mg^{2+} \; S^{2-}$ → MgS

g) lithium hydrogen sulfite

$Li^+ \; HSO_3^-$ → $LiHSO_3$

h) aluminum perbromate

$Al^{3+} \; BrO_4^-$ → $Al(BrO_4)_3$

i) cobalt(I) sulfide

$Co^+ \; S^{2-}$ → Co_2S

j) calcium hydride

$Ca^{2+} \; H^-$ → CaH_2

k) magnesium peroxide

$Mg^{2+} \; O_2^{2-}$ → MgO_2

l) titanium(IV) permanganate

$Ti^{4+} \; MnO_4^-$ → $Ti(MnO_4)_4$

Give the name for…

$2\,CH_3COO^- \rightarrow Ni^{2+}$

a) $Ni(CH_3COO)_2$ → nickel (II) acetate

b) PBr_3 → phosphorous tribromide

c) H_3AsO_3 (aq) → arsenous acid

d) $Cr(PO_4)_2$ → $2\,PO_4^{3-} \rightarrow Cr^{6+}$ chromium (VI) phosphate

e) N_2O → dinitrogen monoxide

f) H_2Te (g) → hydrogen telluride as gas; hydrotelluric acid in solution

g) $Mn(CO_3)_2$ → $2\,CO_3^{2-} \rightarrow Mn^{4+}$ manganese (IV) carbonate

h) SeF_2 → selenium difluoride

i) HIO_2 (aq) → iodous acid

j) $BaCr_2O_7$ → $Cr_2O_7^{2-}$ Ba^{2+} barium dichromate

k) $Fe(SCN)_3$ → $3\,SCN^- \rightarrow Fe^{3+}$ iron(III) thiocyanate

l) AgOH → silver hydroxide

no roman numerals for cation required

- Ag forms only Ag^+
- Zn forms only Zn^{2+}
- Cd forms only Cd^{2+}