

Nomenclature Out the Wazoo!!!

Write the correct name for:

- 1) MgS
- 2) MgF₂
- 3) KBr
- 4) Na₂O
- 5) Ba₃N₂
- 6) SrS
- 7) Al₂O₃
- 8) BN
- 9) NaI
- 10) AlN
- 11) SrF₂
- 12) Cs₂O
- 13) Li₂S
- 14) RbI
- 15) RaCl₂
- 16) MgO
- 17) CaO
- 18) CaBr₂
- 19) AlP
- 20) LiI
- 21) K₂S

22) BeBr_2

23) LiBr

24) K_2O

25) Sr_3P_2

26) SrI_2

27) BaCl_2

28) BF_3

29) NaBr

30) Al_2S_3

Write the correct formula for:

1) magnesium oxide

2) calcium bromide

3) lithium bromide

4) beryllium oxide

5) calcium nitride

6) aluminum sulfide

7) potassium iodide

8) strontium chloride

9) sodium sulfide

10) radium bromide

11) magnesium sulfide

12) aluminum nitride

13) cesium sulfide

14) potassium chloride

15) strontium phosphide

- 16) barium iodide
- 17) sodium fluoride
- 18) strontium sulfide
- 19) boron fluoride
- 20) aluminum phosphide
- 21) rubidium oxide
- 22) calcium iodide
- 23) cesium oxide
- 24) magnesium iodide
- 25) lithium chloride
- 26) beryllium bromide
- 27) sodium oxide
- 28) calcium fluoride
- 29) boron phosphide
- 30) aluminum oxide

Use the Stock system to write the correct name for:

- 1) NiS
- 2) PbBr₄
- 3) Pb₃N₂
- 4) Fe₂O₃
- 5) FeI₂
- 6) Sn₃P₄
- 7) Cu₂S
- 8) SnCl₂
- 9) HgO

10) Hg_2F_2

11) CuCl_2

12) CuBr

13) PbO

14) Fe_2S_3

15) NiCl_2

16) SnO

17) Cu_2O

18) PbO_2

19) NiO

20) SnO_2

21) Hg_2O

22) Hg_2I_2

23) AuCl_3

24) MnO

25) CrCl_3

26) CoO

27) Mn_2O_3

28) Co_2S_3

29) AuF

30) CrBr_2

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) nickel(II) oxide
- 7) chromium(III) oxide
- 8) gold(I) iodide
- 9) manganese(II) nitride
- 10) cobalt(III) phosphide
- 11) iron(III) chloride
- 12) copper(II) sulfide
- 13) lead(II) bromide
- 14) tin(IV) iodide
- 15) mercury(II) fluoride
- 16) nickel(III) oxide
- 17) manganese(III) chloride
- 18) chromium(II) nitride
- 19) gold(III) oxide
- 20) cobalt(II) phosphide
- 21) tin(II) sulfide
- 22) mercury(I) sulfide
- 23) gold(III) bromide
- 24) manganese(II) oxide

25) chromium(II) chloride

26) lead(IV) nitride

27) cobalt(III) oxide

28) copper(II) iodide

29) tin(IV) fluoride

30) iron(II) phosphide

Use the classical system to write the correct name for:

1) NiS

2) PbBr₄

3) Pb₃N₂

4) Fe₂S₃

5) FeI₂

6) Hg₂F₂

7) Cu₂S

8) SnCl₂

9) HgO

10) Sn₃P₄

11) Ni₂S₃

12) PbCl₂

13) Sn₃N₄

14) FeS

15) FeBr₃

16) HgF₂

17) CuS

18) SnI₄

19) Hg_2O

20) Pb_3P_4

21) NiO

22) SnO_2

23) PbO_2

24) Fe_2O_3

25) CuI

26) Hg_2Cl_2

27) CuO

28) Sn_3N_2

29) Hg_2O_2

30) CuCl_2

Write the correct formula for:

1) cupric phosphide

2) plumbic sulfide

3) nickelic chloride

4) ferric bromide

5) mercurous oxide

6) nickelous nitride

7) stannous fluoride

8) ferrous iodide

9) mercuric oxide

10) plumbous bromide

11) cuprous fluoride

12) stannic sulfide

- 13) ferric sulfide
- 14) plumbous oxide
- 15) ferric chloride
- 16) stannic oxide
- 17) cuprous sulfide
- 18) mercurous chloride
- 19) nickelic iodide
- 20) plumbic phosphide
- 21) ferrous nitride
- 22) stannous bromide
- 23) plumbous sulfide
- 24) cupric oxide
- 25) cuprous chloride
- 26) mercurous nitride (requires parenthesis)
- 27) mercuric sulfide
- 28) ferrous phosphide
- 29) plumbic nitride
- 30) cupric chloride

Write the correct name for:

- 1) As_4O_{10}
- 2) BrO_3
- 3) BN
- 4) N_2O_3
- 5) NI_3
- 6) SF_6

- 7) XeF_4
- 8) PCl_3
- 9) CO
- 10) PCl_5
- 11) P_2O_5
- 12) S_2Cl_2
- 13) ICl_2
- 14) SO_2
- 15) P_4O_{10}
- 16) SeO_3
- 17) OF_2
- 18) ClO_2
- 19) SiO_2
- 20) BF_3
- 21) N_2S_5
- 22) CO_2
- 23) SO_3
- 24) XeF_6
- 25) KrF_2
- 26) BrCl_5
- 27) SCl_4
- 28) PF_3
- 29) XeO_3

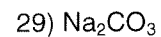
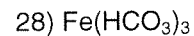
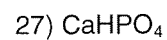
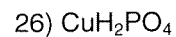
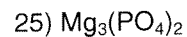
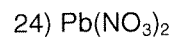
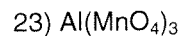
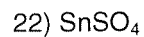
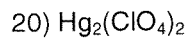
Write the correct formula for:

- 1) chlorine monoxide
- 2) oxygen difluoride
- 3) phosphorus trichloride
- 4) dinitrogen monoxide
- 5) nitrogen trifluoride
- 6) sulfur tetrachloride
- 7) xenon trioxide
- 8) carbon dioxide
- 9) diphosphorus pentoxide
- 10) phosphorus trichloride
- 11) sulfur dioxide
- 12) bromine pentafluoride
- 13) disulfur dichloride
- 14) boron trifluoride
- 15) tetraarsenic decoxide
- 16) silicon tetrachloride
- 17) krypton difluoride
- 18) chlorine monoxide
- 19) silicon dioxide
- 20) boron trichloride
- 21) dinitrogen pentasulfide
- 22) carbon monoxide
- 23) sulfur trioxide
- 24) dinitrogen trioxide

- 25) dinitrogen monoxide
- 26) xenon hexafluoride
- 27) sulfur hexafluoride
- 28) phosphorus pentachloride
- 29) nitrogen monoxide

Write the correct name for:

- 1) AlPO_4
- 2) KNO_2
- 3) NaHCO_3
- 4) CaCO_3
- 5) $\text{Mg}(\text{OH})_2$
- 6) Na_2CrO_4
- 7) $\text{Ba}(\text{CN})_2$
- 8) K_2SO_4
- 9) NaH_2PO_4
- 10) NH_4NO_3
- 11) $\text{Sn}(\text{NO}_3)_2$
- 12) FePO_4
- 13) Cu_2SO_4
- 14) $\text{Ni}(\text{C}_2\text{H}_3\text{O}_2)_2$
- 15) HgCO_3
- 16) $\text{Pb}(\text{OH})_4$
- 17) $\text{Cu}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$
- 18) $\text{Cu}(\text{ClO}_3)_2$
- 19) FeSO_4



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

11) tin(IV) chlorite

12) mercury(II) phosphate

13) nickelic carbonate

- 14) mercurous acetate
- 15) lead(II) chromate
- 16) copper(I) sulfite
- 17) stannous dichromate
- 18) iron(III) nitrate
- 19) ferric sulfate
- 20) ferrous hydroxide
- 21) potassium perchlorate
- 22) lead(IV) hydrogen phosphate
- 23) aluminum sulfate
- 24) iron(II) bicarbonate
- 25) barium iodate
- 26) tin(II) hydrogen sulfide
- 27) magnesium dihydrogen phosphate
- 28) plumbous cyanide
- 29) silver phosphate
- 30) cobalt(III) nitrite
- 31) ammonium sulfate
- 32) ammonium nitrate

Name the following acids:

1) H_3PO_4

2) H_2CO_3

3) H_2SO_4

4) HIO_3

5) HF

6) HNO_2

Write the formula for these acids:

7) hydrobromic acid

8) hydrocyanic acid

9) nitric acid

10) sulfurous acid

11) phosphorous acid

12) acetic acid