

Complete Nomenclature Review

Name the following compounds (IUPAC system preferred)

- | | |
|--|---|
| 1) $\text{Mg}(\text{OH})_2$ _____ | 21) Ba_3N_2 _____ |
| 2) BeF_2 _____ | 22) $\text{H}_2\text{S}_{(\text{aq})}$ _____ |
| 3) KNO_3 _____ | 23) $\text{NaCl}_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$ _____ |
| 4) NH_3 _____ | 24) N_2S_3 _____ |
| 5) LiOH _____ | 25) HNO_3 _____ |
| 6) Na_2CO_3 _____ | 26) $\text{Ca}(\text{ClO}_2)_2$ _____ |
| 7) HgO _____ | 27) CO _____ |
| 8) $\text{HClO}_4_{(\text{aq})}$ _____ | 28) $\text{Al}(\text{OH})_3$ _____ |
| 9) Zn_3P_2 _____ | 29) NaNO_3 _____ |
| 10) BF_3 _____ | 30) BeO _____ |
| 11) AgHSO_3 _____ | 31) $\text{Pb}(\text{HCO}_3)_2$ _____ |
| 12) $\text{Sn}(\text{ClO}_4)_2$ _____ | 32) FePO_4 _____ |
| 13) HgCH_3OOO _____ | 33) $\text{CuSO}_4 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$ _____ |
| 14) $\text{Mg}(\text{OH})_2$ _____ | 34) P_2O_5 _____ |
| 15) FeS _____ | 35) PbBr_2 _____ |
| 16) $\text{HF}_{(\text{g})}$ _____ | 36) Ag_2O _____ |
| 17) CuCl_2 _____ | 37) SnO_2 _____ |
| 18) Na_2S _____ | 38) Fe_2O_3 _____ |
| 19) $\text{HI}_{(\text{aq})}$ _____ | 39) Cu_3P_2 _____ |
| 20) $\text{Zn}(\text{OH})_2$ _____ | 40) $\text{Sn}(\text{ClO}_4)_4$ _____ |

Write the formula for each of the following compounds.

- 1) silver nitrate _____
- 2) stannous chloride _____
- 3) aluminum hydroxide _____
- 4) ammonium dichromate _____
- 5) ammonium hydroxide _____
- 6) ammonium sulphate _____
- 7) perchloric acid _____
- 8) iron (III) carbonate _____
- 9) silver perchlorate _____
- 10) mercury (II) chloride _____
- 11) nitric acid _____
- 12) zinc nitride _____
- 13) boron sulphate _____
- 14) potassium oxide _____
- 15) magnesium sulfide _____
- 16) hydrogen iodide _____
- 17) calcium fluoride _____
- 18) potassium carbide _____
- 19) mercuric oxide _____
- 20) arsenous nitride _____
- 21) copper (I) oxide _____
- 22) nitrous acid _____
- 23) ferric oxide _____
- 24) lead (IV) nitrate _____
- 25) lead (II) acetate _____
- 26) carbon tetraiodide _____
- 27) mercuric iodide _____
- 28) copper (I) acetate _____
- 29) plumbous iodite _____
- 30) potassium acetate _____
- 31) manganese (III) chromate _____
- 32) calcium sulphite _____
- 33) tin (II) nitrate _____
- 34) potassium sulfide _____
- 35) hydrochloric acid _____
- 36) barium nitrate _____
- 37) silver hydride _____
- 38) aluminum oxide _____
- 39) calcium chloride _____
- 40) potassium hydride _____
- 41) sodium sulfide _____
- 42) stannous fluoride _____
- 43) plumbous oxide _____
- 44) calcium phosphate _____
- 45) ferric hydroxide _____
- 46) copper (I) chloride _____
- 47) hydrofluoric acid _____
- 48) magnesium hydroxide _____

Name the following compounds (IUPAC System Preferred)

