

# Complete Nomenclature Review

Name the following compounds (IUPAC system preferred)

- |                                       |   |
|---------------------------------------|---|
| 1) $\text{Mg}(\text{OH})_2$ _____     | 21) $\text{Ba}_3\text{N}_2$ _____                   |
| 2) $\text{BeF}_2$ _____               | 22) $\text{H}_2\text{S}_{(\text{aq})}$ _____        |
| 3) $\text{KNO}_3$ _____               | 23) $\text{NaCl} \cdot 2\text{H}_2\text{O}$ _____   |
| 4) $\text{NH}_3$ _____                | 24) $\text{N}_2\text{S}_3$ _____                    |
| 5) $\text{LiOH}$ _____                | 25) $\text{HNO}_3$ _____                            |
| 6) $\text{Na}_2\text{CO}_3$ _____     | 26) $\text{Ca}(\text{ClO}_2)_2$ _____               |
| 7) $\text{HgO}$ _____                 | 27) $\text{CO}$ _____                               |
| 8) $\text{HClO}_{4(\text{aq})}$ _____ | 28) $\text{Al}(\text{OH})_3$ _____                  |
| 9) $\text{Zn}_3\text{P}_2$ _____      | 29) $\text{NaNO}_3$ _____                           |
| 10) $\text{BF}_3$ _____               | 30) $\text{BeO}$ _____                              |
| 11) $\text{AgHSO}_3$ _____            | 31) $\text{Pb}(\text{HCO}_3)_2$ _____               |
| 12) $\text{Sn}(\text{ClO}_4)_2$ _____ | 32) $\text{FePO}_4$ _____                           |
| 13) $\text{CH}_3\text{OOO Hg}$ _____  | 33) $\text{CuSO}_4 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$ _____ |
| 14) $\text{Mg}(\text{OH})_2$ _____    | 34) $\text{P}_2\text{O}_5$ _____                    |
| 15) $\text{FeS}$ _____                | 35) $\text{PbBr}_2$ _____                           |
| 16) $\text{HF}_{(\text{g})}$ _____    | 36) $\text{Ag}_2\text{O}$ _____                     |
| 17) $\text{CuCl}_2$ _____             | 37) $\text{SnO}_2$ _____                            |
| 18) $\text{Na}_2\text{S}$ _____       | 38) $\text{Fe}_2\text{O}_3$ _____                   |
| 19) $\text{HI}_{(\text{aq})}$ _____   | 39) $\text{Cu}_3\text{P}_2$ _____                   |
| 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)

