

Name the Covalent Compound

- 1) BF_3
- 2) SiO_2
- 3) SF_6
- 4) PCl_5
- 5) NH_3

Name The Ionic Compound

- 1) NaBr
- 2) BeI_2
- 3) NaCl
- 4) MgBr_2
- 5) CaO

Name the compound that contains a transition metal or polyatomic ion

- 1) $(\text{NH}_4)_2(\text{SO}_4)$
- 2) $\text{Zn}(\text{SO}_4)$
- 3) $\text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3$
- 4) $\text{Li}(\text{OH})$
- 5) ~~Fe₂O₃~~ Fe_2O_3

Write the formula

- 1) Tetraphosphorus decoxide
- 2) Iron (III) hydroxide
- 3) Zinc sulfate
- 4) Calcium chloride
- 5) Iron(III) oxide