

## Honors Chemistry

- 1)  $\text{HgF}_2$  \_\_\_\_\_
- 2)  $\text{KMnO}_4$  \_\_\_\_\_
- 3)  $\text{ZnO}$  \_\_\_\_\_
- 4)  $\text{H}_2\text{CO}_3$  \_\_\_\_\_
- 5)  $\text{PF}_5$  \_\_\_\_\_
- 6)  $\text{HClO}$  \_\_\_\_\_
- 7)  $\text{Pb}(\text{C}_2\text{H}_3\text{O}_2)_2$  \_\_\_\_\_
- 8)  $\text{Li}_2\text{O}_2$  \_\_\_\_\_
- 9)  $\text{Ag}_2\text{S}$  \_\_\_\_\_
- 10)  $\text{CaC}_2\text{O}_4$  \_\_\_\_\_
- 11)  $\text{N}_2\text{O}_3$  \_\_\_\_\_
- 12)  $\text{FeCl}_3$  \_\_\_\_\_
- 13)  $\text{NaOH}$  \_\_\_\_\_
- 14)  $\text{HC}_2\text{H}_3\text{O}_2$  \_\_\_\_\_
- 15)  $\text{SrI}_2$  \_\_\_\_\_
- 16)  $\text{CoSO}_3$  \_\_\_\_\_
- 17)  $\text{HI}$  \_\_\_\_\_
- 18)  $\text{CO}$  \_\_\_\_\_
- 19)  $\text{Ni}(\text{H}_2\text{PO}_4)_2$  \_\_\_\_\_
- 20)  $\text{H}_3\text{PO}_4$  \_\_\_\_\_
- 21)  $\text{BaCr}_2\text{O}_7$  \_\_\_\_\_
- 22)  $\text{LiH}$  \_\_\_\_\_
- 23)  $\text{ICl}_3$  \_\_\_\_\_
- 24)  $\text{Rb}_3\text{P}$  \_\_\_\_\_

## Nomenclature Practice Problems

- 26) trisulfur dinitride \_\_\_\_\_
- 27) vanadium (V) oxide \_\_\_\_\_
- 28) perchloric acid \_\_\_\_\_
- 29) cesium bromate \_\_\_\_\_
- 30) barium bromide \_\_\_\_\_
- 31) tetrarsenic decoxide \_\_\_\_\_
- 32) aluminum chloride \_\_\_\_\_
- 33) ammonium nitrate \_\_\_\_\_
- 34) hydrobromic acid \_\_\_\_\_
- 35) tin (IV) chromate \_\_\_\_\_
- 36) dihydrogen monoxide \_\_\_\_\_
- 37) copper (II) hydrogen carbonate \_\_\_\_\_
- 38) hydrochloric acid \_\_\_\_\_
- 39) potassium cyanide \_\_\_\_\_
- 40) cadmium sulfide \_\_\_\_\_
- 41) silicon dioxide \_\_\_\_\_
- 42) manganese (II) oxide \_\_\_\_\_
- 43) sulfurous acid \_\_\_\_\_
- 44) sodium arsenate \_\_\_\_\_
- 45) calcium nitride \_\_\_\_\_
- 46) magnesium fluoride \_\_\_\_\_
- 47) potassium sulfate \_\_\_\_\_
- 48) hydrofluoric acid \_\_\_\_\_
- 49) mercury (I) chlorite \_\_\_\_\_

25)  $P_2O_5$  \_\_\_\_\_

50) sulfur hexafluoride \_\_\_\_\_