

## Practice Sheet #2

### I: Name the compounds below:

1.  $\text{H}_2\text{SO}_4(\text{aq})$ : \_\_\_\_\_
2.  $\text{CaCl}_2$ : \_\_\_\_\_
3.  $\text{Na}_2\text{SO}_2$ : \_\_\_\_\_
4.  $\text{HgI}_2$ : \_\_\_\_\_
5.  $\text{Fe}(\text{NO})_2$ : \_\_\_\_\_
6.  $\text{CuBr}_2$ : \_\_\_\_\_
7.  $(\text{NH}_4)_3\text{PO}_4$ : \_\_\_\_\_
8.  $\text{NaH}$ : \_\_\_\_\_
9.  $\text{Al}(\text{NO}_2)_3$ : \_\_\_\_\_
10.  $\text{Na}_2\text{CO}_3$ : \_\_\_\_\_
11.  $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$ : \_\_\_\_\_
12.  $\text{ZnCl}_2$ : \_\_\_\_\_
13.  $\text{KClO}_3$ : \_\_\_\_\_
14.  $\text{MgO}$ : \_\_\_\_\_
15.  $\text{Ca}(\text{ClO})_2$ : \_\_\_\_\_
16.  $\text{Ba}(\text{HSO}_4)_2$ : \_\_\_\_\_
17.  $\text{HBr}(\text{aq})$ : \_\_\_\_\_
18.  $\text{K}_2\text{CO}_3$ : \_\_\_\_\_
19.  $\text{HClO}_4(\text{aq})$ : \_\_\_\_\_
20.  $\text{AlI}_3$ : \_\_\_\_\_
21.  $\text{HNO}_2(\text{aq})$ : \_\_\_\_\_
22.  $\text{Ca}(\text{NO}_2)_2$ : \_\_\_\_\_
23.  $\text{CuCl}$ : \_\_\_\_\_
24.  $\text{NaHCO}_3$ : \_\_\_\_\_
25.  $\text{Cu}(\text{OH})_2$ : \_\_\_\_\_
26.  $\text{Pb}_3(\text{PO}_4)_2$ : \_\_\_\_\_
27.  $\text{MgSO}_3$ : \_\_\_\_\_

28.  $\text{PbCl}_2 \cdot 3\text{H}_2\text{O}$ : \_\_\_\_\_
29.  $\text{Zn}(\text{C}_2\text{H}_3\text{O}_2)_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$ : \_\_\_\_\_
30.  $\text{CuSO}_4 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$ : \_\_\_\_\_
31.  $\text{Na}_2\text{CO}_3 \cdot \text{H}_2\text{O}$ : \_\_\_\_\_
32.  $\text{CaSO}_4 \cdot 10\text{H}_2\text{O}$ : \_\_\_\_\_

### II: Give the formula for:

1. Magnesium Sulphite: \_\_\_\_\_
2. Lead (II) Phosphate: \_\_\_\_\_
3. Cupric Hydroxide: \_\_\_\_\_
4. Sodium Bicarbonate: \_\_\_\_\_
5. Cuprous Chloride: \_\_\_\_\_
6. Calcium Nitrite: \_\_\_\_\_
7. Nitrous Acid: \_\_\_\_\_
8. Aluminum Iodide: \_\_\_\_\_
9. Perchloric Acid: \_\_\_\_\_
10. Potassium Carbonate: \_\_\_\_\_
11. Hydrobromic Acid: \_\_\_\_\_
12. Barium Bisulphate: \_\_\_\_\_
13. Calcium Hypochlorite: \_\_\_\_\_
14. Magnesium Oxide: \_\_\_\_\_
15. Potassium Chlorate: \_\_\_\_\_
16. Zinc Chloride: \_\_\_\_\_
17. Ammonium Sulphate: \_\_\_\_\_
18. Sodium Carbonate: \_\_\_\_\_
19. Aluminium Nitrite: \_\_\_\_\_
20. Sodium Hydride: \_\_\_\_\_
21. Ammonium Phosphate: \_\_\_\_\_
22. Cupric Bromide: \_\_\_\_\_
23. Ferrous Hyponitrite: \_\_\_\_\_
24. Mercury (II) Iodide: \_\_\_\_\_
25. Sodium Hyposulphite: \_\_\_\_\_
26. Calcium Chloride: \_\_\_\_\_
27. Sulphuric Acid: \_\_\_\_\_
28. Calcium Sulphate Decahydrate: \_\_\_\_\_
29. Sodium Carbonate Monohydrate: \_\_\_\_\_
30. Copper (II) Sulphate Pentahydrate: \_\_\_\_\_
31. Zinc Acetate Dihydrate: \_\_\_\_\_
32. Lead (II) Chloride Trihydrate: \_\_\_\_\_

## Practice Sheet #2

### I: Name the compounds below:

1.  $\text{H}_2\text{SO}_4(\text{aq})$ : \_\_\_\_\_
2.  $\text{CaCl}_2$ : \_\_\_\_\_
3.  $\text{Na}_2\text{SO}_2$ : \_\_\_\_\_
4.  $\text{HgI}_2$ : \_\_\_\_\_
5.  $\text{Fe}(\text{NO})_2$ : \_\_\_\_\_
6.  $\text{CuBr}_2$ : \_\_\_\_\_
7.  $(\text{NH}_4)_3\text{PO}_4$ : \_\_\_\_\_
8.  $\text{NaH}$ : \_\_\_\_\_
9.  $\text{Al}(\text{NO}_2)_3$ : \_\_\_\_\_
10.  $\text{Na}_2\text{CO}_3$ : \_\_\_\_\_
11.  $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$ : \_\_\_\_\_
12.  $\text{ZnCl}_2$ : \_\_\_\_\_
13.  $\text{KClO}_3$ : \_\_\_\_\_
14.  $\text{MgO}$ : \_\_\_\_\_
15.  $\text{Ca}(\text{ClO})_2$ : \_\_\_\_\_
16.  $\text{Ba}(\text{HSO}_4)_2$ : \_\_\_\_\_
17.  $\text{HBr}(\text{aq})$ : \_\_\_\_\_
18.  $\text{K}_2\text{CO}_3$ : \_\_\_\_\_
19.  $\text{HClO}_4(\text{aq})$ : \_\_\_\_\_
20.  $\text{AlI}_3$ : \_\_\_\_\_
21.  $\text{HNO}_2(\text{aq})$ : \_\_\_\_\_
22.  $\text{Ca}(\text{NO}_2)_2$ : \_\_\_\_\_
23.  $\text{CuCl}$ : \_\_\_\_\_
24.  $\text{NaHCO}_3$ : \_\_\_\_\_
25.  $\text{Cu}(\text{OH})_2$ : \_\_\_\_\_
26.  $\text{Pb}_3(\text{PO}_4)_2$ : \_\_\_\_\_
27.  $\text{MgSO}_3$ : \_\_\_\_\_

28.  $\text{PbCl}_2 \cdot 3\text{H}_2\text{O}$ : \_\_\_\_\_
29.  $\text{Zn}(\text{C}_2\text{H}_3\text{O}_2)_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$ : \_\_\_\_\_
30.  $\text{CuSO}_4 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$ : \_\_\_\_\_
31.  $\text{Na}_2\text{CO}_3 \cdot \text{H}_2\text{O}$ : \_\_\_\_\_
32.  $\text{CaSO}_4 \cdot 10\text{H}_2\text{O}$ : \_\_\_\_\_

### II: Give the formula for:

33. Magnesium Sulphite: \_\_\_\_\_
34. Lead (II) Phosphate: \_\_\_\_\_
35. Cupric Hydroxide: \_\_\_\_\_
36. Sodium Bicarbonate: \_\_\_\_\_
37. Cuprous Chloride: \_\_\_\_\_
38. Calcium Nitrite: \_\_\_\_\_
39. Nitrous Acid: \_\_\_\_\_
40. Aluminum Iodide: \_\_\_\_\_
41. Perchloric Acid: \_\_\_\_\_
42. Potassium Carbonate: \_\_\_\_\_
43. Hydrobromic Acid: \_\_\_\_\_
44. Barium Bisulphate: \_\_\_\_\_
45. Calcium Hypochlorite: \_\_\_\_\_
46. Magnesium Oxide: \_\_\_\_\_
47. Potassium Chlorate: \_\_\_\_\_
48. Zinc Chloride: \_\_\_\_\_
49. Ammonium Sulphate: \_\_\_\_\_
50. Sodium Carbonate: \_\_\_\_\_
51. Alumnium Nitrite: \_\_\_\_\_
52. Sodium Hydride: \_\_\_\_\_
53. Ammonium Phosphate: \_\_\_\_\_
54. Cupric Bromide: \_\_\_\_\_
55. Ferrous Hyponitrite: \_\_\_\_\_
56. Mercury (II) Iodide: \_\_\_\_\_
57. Sodium Hyposulphite: \_\_\_\_\_
58. Calcium Chloride: \_\_\_\_\_
59. Sulphuric Acid: \_\_\_\_\_
60. Calcium Sulphate Decahydrate: \_\_\_\_\_
61. Sodium Carbonate Monohydrate: \_\_\_\_\_
62. Copper (II) Sulphate Pentahydrate: \_\_\_\_\_
63. Zinc Acetate Dihydrate: \_\_\_\_\_
64. Lead (II) Chloride Trihydrate: \_\_\_\_\_