

# Answers

## FORMULA WRITING

Name: .....  
Block: .....

1. calcium chloride  $\text{Ca}^{2+} \text{Cl}^{-} \rightarrow \text{CaCl}_2$
2. sodium nitrate  $\text{Na}^{+} \text{NO}_3^{-} \rightarrow \text{NaNO}_3$
3. copper (II) bromide  $\text{Cu}^{2+} \text{Br}^{-} \rightarrow \text{CuBr}_2$
4. aluminum sulfate  $\text{Al}^{3+} \text{SO}_4^{2-} \rightarrow \text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$
5. iron (II) carbonate  $\text{Fe}^{2+} \text{CO}_3^{2-} \rightarrow \text{FeCO}_3$
6. lead (IV) phosphate  $\text{Pb}^{4+} \text{PO}_4^{3-} \rightarrow \text{Pb}_3(\text{PO}_4)_4$
- \* 7. phosphorous pentoxide  $\text{P}_2\text{O}_5$
8. copper (II) hydroxide  $\text{Cu}^{2+} \text{OH}^{-} \rightarrow \text{Cu}(\text{OH})_2$
9. iron (III) oxide  $\text{Fe}^{3+} \text{O}^{2-} \rightarrow \text{Fe}_2\text{O}_3$
10. zinc sulfate  $\text{Zn}^{2+} \text{SO}_4^{2-} \rightarrow \text{ZnSO}_4$
11. silver sulfide  $\text{Ag}^{+} \text{S}^{2-} \rightarrow \text{Ag}_2\text{S}$
12. magnesium hydroxide  $\text{Mg}^{2+} \text{OH}^{-} \rightarrow \text{Mg}(\text{OH})_2$
13. ammonium nitrate  $\text{NH}_4^{+} \text{NO}_3^{-} \rightarrow \text{NH}_4\text{NO}_3$
14. barium carbonate  $\text{Ba}^{2+} \text{CO}_3^{2-} \rightarrow \text{BaCO}_3$
15. lead (IV) carbonate  $\text{Pb}^{4+} \text{CO}_3^{2-} \rightarrow \text{Pb}(\text{CO}_3)_2$
16. potassium hydroxide  $\text{K}^{+} \text{OH}^{-} \rightarrow \text{KOH}$
17. calcium hydroxide  $\text{Ca}^{2+} \text{OH}^{-} \rightarrow \text{Ca}(\text{OH})_2$
18. barium sulfate  $\text{Ba}^{2+} \text{SO}_4^{2-} \rightarrow \text{BaSO}_4$
19. mercury (II) nitrate  $\text{Hg}^{2+} \text{NO}_3^{-} \rightarrow \text{Hg}(\text{NO}_3)_2$
20. zinc sulfide  $\text{Zn}^{2+} \text{S}^{2-} \rightarrow \text{ZnS}$
21. magnesium carbonate  $\text{Mg}^{2+} \text{CO}_3^{2-} \rightarrow \text{MgCO}_3$
22. iron (III) nitrate  $\text{Fe}^{3+} \text{NO}_3^{-} \rightarrow \text{Fe}(\text{NO}_3)_3$
23. ammonium phosphate  $\text{NH}_4^{+} \text{PO}_4^{3-} \rightarrow (\text{NH}_4)_3\text{PO}_4$
24. silver bromide  $\text{Ag}^{+} \text{Br}^{-} \rightarrow \text{AgBr}$
25. potassium chlorate  $\text{K}^{+} \text{ClO}_3^{-} \rightarrow \text{KClO}_3$
26. ammonium bromide  $\text{NH}_4^{+} \text{Br}^{-} \rightarrow \text{NH}_4\text{Br}$
27. iron (III) hydroxide  $\text{Fe}^{3+} \text{OH}^{-} \rightarrow \text{Fe}(\text{OH})_3$
28. barium chloride  $\text{Ba}^{2+} \text{Cl}^{-} \rightarrow \text{BaCl}_2$
29. calcium bromide  $\text{Ca}^{2+} \text{Br}^{-} \rightarrow \text{CaBr}_2$
30. calcium carbonate  $\text{Ca}^{2+} \text{CO}_3^{2-} \rightarrow \text{CaCO}_3$
31. calcium sulfate  $\text{Ca}^{2+} \text{SO}_4^{2-} \rightarrow \text{CaSO}_4$
32. aluminum nitrate  $\text{Al}^{3+} \text{NO}_3^{-} \rightarrow \text{Al}(\text{NO}_3)_3$
33. aluminum hydroxide  $\text{Al}^{3+} \text{OH}^{-} \rightarrow \text{Al}(\text{OH})_3$
34. aluminum oxide  $\text{Al}^{3+} \text{O}^{2-} \rightarrow \text{Al}_2\text{O}_3$
35. copper (II) nitrate  $\text{Cu}^{2+} \text{NO}_3^{-} \rightarrow \text{Cu}(\text{NO}_3)_2$
36. copper (II) sulfide  $\text{Cu}^{2+} \text{S}^{2-} \rightarrow \text{CuS}$
37. copper (II) chloride  $\text{Cu}^{2+} \text{Cl}^{-} \rightarrow \text{CuCl}_2$
38. zinc hydroxide  $\text{Zn}^{2+} \text{OH}^{-} \rightarrow \text{Zn}(\text{OH})_2$
39. magnesium sulfate  $\text{Mg}^{2+} \text{SO}_4^{2-} \rightarrow \text{MgSO}_4$
40. magnesium chlorate  $\text{Mg}^{2+} \text{ClO}_3^{-} \rightarrow \text{Mg}(\text{ClO}_3)_2$
41. potassium carbonate  $\text{K}^{+} \text{CO}_3^{2-} \rightarrow \text{K}_2\text{CO}_3$
42. potassium nitrate  $\text{K}^{+} \text{NO}_3^{-} \rightarrow \text{KNO}_3$
43. potassium sulfate  $\text{K}^{+} \text{SO}_4^{2-} \rightarrow \text{K}_2\text{SO}_4$
44. silver nitrate  $\text{Ag}^{+} \text{NO}_3^{-} \rightarrow \text{AgNO}_3$
45. mercury (II) chloride  $\text{Hg}^{2+} \text{Cl}^{-} \rightarrow \text{HgCl}_2$
46. mercury (II) sulfate  $\text{Hg}^{2+} \text{SO}_4^{2-} \rightarrow \text{HgSO}_4$
47. mercury (II) oxide  $\text{Hg}^{2+} \text{O}^{2-} \rightarrow \text{HgO}$
48. mercury (I) chloride  $\text{Hg}^{+} \text{Cl}^{-} \rightarrow \text{Hg}_2\text{Cl}_2$
49. sodium sulfide  $\text{Na}^{+} \text{S}^{2-} \rightarrow \text{Na}_2\text{S}$
50. sodium phosphate  $\text{Na}^{+} \text{PO}_4^{3-} \rightarrow \text{Na}_3\text{PO}_4$