

You Try!

A) Give the formula for:

1. calcium sulphate hexahydrate_____
2. sodium phosphate tetrahydrate_____
3. aluminum hypochlorite octahydrate_____
4. cesium carbonite dihydrate_____
5. magnesium sulphate heptahydrate_____

6. barium chloride dihydrate_____
7. sodium perchlorate monohydrate_____
8. nickel (II) nitrate hexahydrate_____
9. iron (III) sulphate nonahydrate_____
10. calcium nitrate trihydrate_____

11. zinc sulphate heptahydrate_____
12. copper (I) sulphite monohydrate_____
13. cobalt (II) fluoride tetrahydrate_____
14. lithium nitrate trihydrate_____
15. sodium sulphate decahydrate_____

B) Give the name for:

- 1) $\text{Na}_2\text{SO}_4 \cdot 10\text{H}_2\text{O}$ _____
- 2) $\text{LiNO}_3 \cdot 3\text{H}_2\text{O}$ _____
- 3) $\text{CoF}_2 \cdot 4\text{H}_2\text{O}$ _____
- 4) $\text{Cu}_2\text{SO}_3 \cdot \text{H}_2\text{O}$ _____
- 5) $\text{ZnSO}_4 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$ _____

- 6) $\text{Ca}(\text{NO}_3)_2 \cdot 3\text{H}_2\text{O}$ _____
- 7) $\text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3 \cdot 9\text{H}_2\text{O}$ _____
- 8) $\text{Ni}(\text{NO}_3)_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$ _____
- 9) $\text{NaClO}_4 \cdot \text{H}_2\text{O}$ _____
- 10) $\text{BaCl}_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$ _____

- 11) $\text{MgSO}_4 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$ _____
- 12) $\text{Cs}_2\text{CO}_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$ _____
- 13) $\text{Al}(\text{ClO})_3 \cdot 8\text{H}_2\text{O}$ _____
- 14) $\text{Na}_3\text{PO}_3 \cdot 4\text{H}_2\text{O}$ _____
- 15) $\text{CaSO}_4 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$ _____

You Try!

A) Give the formula for:

1. calcium sulphate hexahydrate_____
2. sodium phosphate tetrahydrate_____
3. aluminum hypochlorite octahydrate_____
4. cesium carbonite dihydrate_____
5. magnesium sulphate heptahydrate_____

6. barium chloride dihydrate_____
7. sodium perchlorate monohydrate_____
8. nickel (II) nitrate hexahydrate_____
9. iron (III) sulphate nonahydrate_____
10. calcium nitrate trihydrate_____

11. zinc sulphate heptahydrate_____
12. copper (I) sulphite monohydrate_____
13. cobalt (II) fluoride tetrahydrate_____
14. lithium nitrate trihydrate_____
15. sodium sulphate decahydrate_____

B) Give the name for:

- 1) $\text{Na}_2\text{SO}_4 \cdot 10\text{H}_2\text{O}$ _____
- 2) $\text{LiNO}_3 \cdot 3\text{H}_2\text{O}$ _____
- 3) $\text{CoF}_2 \cdot 4\text{H}_2\text{O}$ _____
- 4) $\text{Cu}_2\text{SO}_3 \cdot \text{H}_2\text{O}$ _____
- 5) $\text{ZnSO}_4 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$ _____

- 6) $\text{Ca}(\text{NO}_3)_2 \cdot 3\text{H}_2\text{O}$ _____
- 7) $\text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3 \cdot 9\text{H}_2\text{O}$ _____
- 8) $\text{Ni}(\text{NO}_3)_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$ _____
- 9) $\text{NaClO}_4 \cdot \text{H}_2\text{O}$ _____
- 10) $\text{BaCl}_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$ _____

- 11) $\text{MgSO}_4 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$ _____
- 12) $\text{Cs}_2\text{CO}_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$ _____
- 13) $\text{Al}(\text{ClO})_3 \cdot 8\text{H}_2\text{O}$ _____
- 14) $\text{Na}_3\text{PO}_3 \cdot 4\text{H}_2\text{O}$ _____
- 15) $\text{CaSO}_4 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$ _____