

Тема «Химические свойства оснований» 8 класс. Тренажер

*Козина Галина Николаевна, учитель
химии МОБУГ № 2 им. И.С.
Колесникова, тьютор*

Вариант 1

1. $\text{NaOH} + \text{HNO}_3 \rightarrow$
2. $\text{NaOH} + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow$
3. $\text{KOH} + \text{H}_3\text{PO}_4 \rightarrow$
4. $\text{Ca}(\text{OH})_2 + \text{H}_3\text{PO}_4 \rightarrow$
5. $\text{LiOH} + \text{HCl} \rightarrow$
6. $\text{Ba}(\text{OH})_2 + \text{HBr} \rightarrow$
7. $\text{NaOH} + \text{SO}_3 \rightarrow$
8. $\text{NaOH} + \text{SO}_2 \rightarrow$
9. $\text{KOH} + \text{N}_2\text{O}_5 \rightarrow$
10. $\text{Ca}(\text{OH})_2 + \text{CO}_2 \rightarrow$
11. $\text{LiOH} + \text{P}_2\text{O}_5 \rightarrow$
12. $\text{Ba}(\text{OH})_2 + \text{Na}_2\text{SO}_4 \rightarrow$
13. $\text{NaOH} + \text{FeCl}_3 \rightarrow$
14. $\text{KOH} + \text{Al}(\text{NO}_3)_3 \rightarrow$
15. $\text{Ca}(\text{OH})_2 + \text{Na}_3\text{PO}_4 \rightarrow$
16. $\text{NaOH} + \text{CuSO}_4 \rightarrow$
17. $\text{LiOH} + \text{ZnBr}_2 \rightarrow$
18. $\text{NaOH} + \text{MgCl}_2 \rightarrow$
19. $\text{Ca}(\text{OH})_2 + \text{K}_2\text{CO}_3 \rightarrow$
20. $\text{KOH} + \text{Cu}(\text{NO}_3)_2 \rightarrow$

Вариант 2

1. $\text{Ca}(\text{OH})_2 + \text{HNO}_3 \rightarrow$
2. $\text{KOH} + \text{H}_2\text{S} \rightarrow$
3. $\text{LiOH} + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow$
4. $\text{Ba}(\text{OH})_2 + \text{HCl} \rightarrow$
5. $\text{NaOH} + \text{H}_3\text{PO}_4 \rightarrow$
6. $\text{NaOH} + \text{H}_2\text{SO}_3 \rightarrow$
7. $\text{KOH} + \text{SO}_2 \rightarrow$
8. $\text{Ba}(\text{OH})_2 + \text{SO}_3 \rightarrow$
9. $\text{Ca}(\text{OH})_2 + \text{N}_2\text{O}_5 \rightarrow$
10. $\text{KOH} + \text{P}_2\text{O}_5 \rightarrow$
11. $\text{NaOH} + \text{CO}_2 \rightarrow$
12. $\text{LiOH} + \text{Mg}(\text{NO}_3)_2 \rightarrow$
13. $\text{NaOH} + \text{FeBr}_2 \rightarrow$
14. $\text{KOH} + \text{Al}_2(\text{SO}_4)_3 \rightarrow$
15. $\text{Ba}(\text{OH})_2 + \text{K}_2\text{CO}_3 \rightarrow$
16. $\text{NaOH} + \text{ZnSO}_4 \rightarrow$
17. $\text{Ca}(\text{OH})_2 + \text{FeCl}_3 \rightarrow$
18. $\text{KOH} + \text{CuSO}_4 \rightarrow$
19. $\text{LiOH} + \text{MgBr}_2 \rightarrow$
20. $\text{NaOH} + \text{Pb}(\text{NO}_3)_2 \rightarrow$