

Закончить уравнения возможных реакций:

1. $\text{H}_3\text{PO}_4 + \text{CsOH} \rightarrow$
2. $\text{H}_2\text{SO}_4 + \text{Al}(\text{OH})_3 \rightarrow$
3. $\text{HCl} + \text{Li}_2\text{S} \rightarrow$
4. $\text{HCl} + \text{Al}_2\text{O}_3 \rightarrow$
5. $\text{H}_2\text{SO}_4 + \text{ZnO} \rightarrow$
6. $\text{HCl} + \text{BeO} \rightarrow$
7. $\text{H}_2\text{SO}_4 + \text{NO}_2 \rightarrow$
8. $\text{HCl} + \text{Hg} \rightarrow$
9. $\text{H}_2\text{SO}_4 + \text{O}_2 \rightarrow$
10. $\text{HNO}_3 + \text{MgO} \rightarrow$
11. $\text{H}_3\text{PO}_4 + \text{AgNO}_3 \rightarrow$
12. $\text{H}_2\text{SO}_4 + \text{Ba}(\text{NO}_3)_2 \rightarrow$
13. $\text{HI} + \text{AgNO}_3 \rightarrow$
14. $\text{HCl} + \text{K}_2\text{SO}_3 \rightarrow$
15. $\text{H}_2\text{SO}_4 + \text{Na}_2\text{CO}_3 \rightarrow$
16. $\text{HCl} + \text{Mg} \rightarrow$
17. $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{COOH} + \text{C}_3\text{H}_7\text{OH} \rightarrow$
18. $\text{HCOOH} + \text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH} \rightarrow$
19. $\text{KOH} + \text{Al}_2\text{O}_3 \rightarrow$
20. $\text{RbOH} + \text{Al}_2\text{O}_3 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow$
21. $\text{Mg}(\text{OH})_2 + \text{Be}(\text{OH})_2 \rightarrow$
22. $\text{Ca}(\text{OH})_{2(\text{изб.})} + \text{CO}_{2(\text{изб.})} \rightarrow$
23. $\text{Ba}(\text{OH})_2 + \text{FeCl}_3 \rightarrow$
24. $\text{Ba}(\text{OH})_2 + \text{SO}_{3(\text{изб.})} \rightarrow$
25. $\text{Ba}(\text{OH})_2 + \text{Zn}(\text{OH})_2 \rightarrow$
26. $\text{NaOH} + \text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{COOH} \rightarrow$
27. $\text{NaOH} + \text{KNO}_3 \rightarrow$
28. $\text{Cu}(\text{OH})_2 + \text{H}_2\text{SiO}_3 \rightarrow$
29. $\text{Fe}(\text{OH})_2 + \text{NaCl} \rightarrow$
30. $\text{Al}(\text{OH})_3 + \text{RbOH} \rightarrow$
31. $\text{Cr}(\text{OH})_3 + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow$
32. $\text{Ba}(\text{OH})_2 + \text{Al} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow$
33. $\text{Cr}(\text{OH})_3 \rightarrow$
34. $\text{BaCl}_2 + \text{H}_2\text{O} \xrightarrow{\text{электрич. ток}}$
35. $\text{Ba}(\text{OH})_2 + \text{P} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow$
36. $\text{RbOH} + \text{S} \rightarrow$
37. $\text{Ba}(\text{OH})_{2(\text{хол.})} + \text{Br}_2 \rightarrow$
38. $\text{Ca}(\text{OH})_{2(\text{гор.})} + \text{Cl}_2 \rightarrow$
39. $\text{NaOH} + \text{Si} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow$
40. $\text{Ni}(\text{OH})_2 + \text{NH}_3 \rightarrow$
41. $\text{Ca}(\text{OH})_2 + \text{NH}_4\text{Cl} \rightarrow$