

Тема: «Типы химических реакций»

Задание: определить тип реакции и расставить коэффициенты.

1. $\text{Al} + \text{O}_2 \rightarrow \text{Al}_2\text{O}_3$
2. $\text{Cu}(\text{OH})_2 \rightarrow \text{CuO} + \text{H}_2\text{O}$
3. $\text{Ba}(\text{NO}_3)_2 + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{BaSO}_4 + \text{HNO}_3$
4. $\text{F}_2 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{HF} + \text{O}_2$
5. $\text{HCl} + \text{Al}_2\text{O}_3 \rightarrow \text{AlCl}_3 + \text{H}_2\text{O}$
6. $\text{Ba} + \text{S} \rightarrow \text{BaS}$
7. $\text{Al} + \text{Fe}_2\text{O}_3 \rightarrow \text{Al}_2\text{O}_3 + \text{Fe}$
8. $\text{Br}_2 + \text{Al} \rightarrow \text{AlBr}_3$
9. $\text{Mg}(\text{OH})_2 \rightarrow \text{MgO} + \text{H}_2\text{O}$
10. $\text{NH}_4\text{HCO}_3 \rightarrow \text{NH}_3 + \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2$
11. $\text{AlCl}_3 + \text{NaOH} \rightarrow \text{Al}(\text{OH})_3 + \text{NaCl}$
12. $\text{Fe} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{Fe}_2\text{O}_3 + \text{H}_2$
13. $\text{Li} + \text{O}_2 \rightarrow \text{Li}_2\text{O}$
14. $\text{C} + \text{Al} \rightarrow \text{Al}_4\text{C}_3$
15. $\text{CuS} + \text{O}_2 \rightarrow \text{CuO} + \text{SO}_2$
16. $\text{Al} + \text{S} \rightarrow \text{Al}_2\text{S}_3$
17. $\text{NaCl} \rightarrow \text{Na} + \text{Cl}_2$
18. $\text{AgNO}_3 + \text{Na}_3\text{PO}_4 \rightarrow \text{NaNO}_3 + \text{Ag}_3\text{PO}_4$
19. $\text{H}_2\text{SO}_4 + \text{Al} \rightarrow \text{Al}_2(\text{SO}_4)_3 + \text{H}_2$
20. $\text{CH}_4 \rightarrow \text{C} + \text{H}_2$
21. $\text{CaCl}_2 + \text{Na}_2\text{CO}_3 \rightarrow \text{CaCO}_3 + \text{NaCl}$
22. $\text{Al} + \text{HCl} \rightarrow \text{AlCl}_3 + \text{H}_2$
23. $\text{Sb} + \text{Cl}_2 \rightarrow \text{SbCl}_5$
24. $\text{Na}_2\text{CO}_3 \rightarrow \text{Na}_2\text{O} + \text{CO}_2$
25. $\text{K}_2\text{SiO}_3 + \text{HCl} \rightarrow \text{H}_2\text{SiO}_3 + \text{KCl}$
26. $\text{Al}(\text{OH})_3 \rightarrow \text{Al}_2\text{O}_3 + \text{H}_2\text{O}$
27. $\text{H}_2\text{S} + \text{O}_2 \rightarrow \text{H}_2\text{O} + \text{S}$
28. $\text{Na}_2\text{SO}_4 + \text{BaCl}_2 \rightarrow \text{BaSO}_4 + \text{NaCl}$
29. $\text{Fe} + \text{Cl}_2 \rightarrow \text{FeCl}_3$
30. $\text{Mg} + \text{TiO}_2 \rightarrow \text{MgO} + \text{Ti}$
31. $\text{CaSiO}_3 \rightarrow \text{CaO} + \text{SiO}_2$
32. $\text{Al}(\text{OH})_3 + \text{HNO}_3 \rightarrow \text{Al}(\text{NO}_3)_3 + \text{H}_2\text{O}$
33. $\text{S} + \text{O}_2 \rightarrow \text{SO}_3$
34. $\text{AgBr} \rightarrow \text{Ag} + \text{Br}_2$
35. $\text{C} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{CO} + \text{H}_2$
36. $\text{SiO}_2 + \text{HF} \rightarrow \text{SiF}_4 + \text{H}_2\text{O}$
37. $\text{Ca}(\text{HCO}_3)_2 \rightarrow \text{CaCO}_3 + \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2$
38. $\text{CuO} + \text{C} \rightarrow \text{CO}_2 + \text{Cu}$
39. $\text{Na}_2\text{O} + \text{H}_3\text{PO}_4 \rightarrow \text{Na}_3\text{PO}_4 + \text{H}_2\text{O}$
40. $\text{Al} + \text{Cl}_2 \rightarrow \text{AlCl}_3$
41. $\text{Br}_2 + \text{KI} \rightarrow \text{KBr} + \text{I}_2$
42. $\text{Cr}(\text{OH})_3 + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{Cr}_2(\text{SO}_4)_3 + \text{H}_2\text{O}$
43. $\text{Fe} + \text{O}_2 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{Fe}(\text{OH})_3$
44. $\text{H}_2\text{SO}_3 \rightarrow \text{H}_2\text{O} + \text{SO}_2$
45. $\text{Ca}_3\text{P}_2 + \text{HCl} \rightarrow \text{CaCl}_2 + \text{PH}_3$
46. $\text{Na} + \text{Cl}_2 \rightarrow \text{NaCl}$
47. $\text{Fe}_2(\text{CO}_3)_3 \rightarrow \text{Fe}_2\text{O}_3 + \text{CO}_2$
48. $\text{Cl}_2 + \text{NaBr} \rightarrow \text{NaCl} + \text{Br}_2$
49. $\text{C} + \text{O}_2 \rightarrow \text{CO}_2$
50. $\text{MgCl}_2 + \text{Ba}(\text{OH})_2 \rightarrow \text{Mg}(\text{OH})_2 + \text{BaCl}_2$
51. $\text{Fe}(\text{OH})_3 \rightarrow \text{Fe}_2\text{O}_3 + \text{H}_2\text{O}$
52. $\text{Na} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{NaOH} + \text{H}_2$
53. $\text{Cu}(\text{OH})_2 + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{CuSO}_4 + \text{H}_2\text{O}$
54. $\text{Ca} + \text{O}_2 \rightarrow \text{CaO}$
55. $\text{Fe} + \text{CuSO}_4 \rightarrow \text{FeSO}_4 + \text{Cu}$
56. $\text{H}_2\text{CO}_3 \rightarrow \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2$
57. $\text{N}_2 + \text{Al} \rightarrow \text{AlN}$
58. $\text{FeCl}_3 + \text{NaOH} \rightarrow \text{Fe}(\text{OH})_3 + \text{NaCl}$
59. $\text{Cr}_2\text{O}_3 + \text{Al} \rightarrow \text{Al}_2\text{O}_3 + \text{Cr}$
60. $\text{NH}_4\text{Cl} \rightarrow \text{NH}_3 + \text{HCl}$