**ТЕМА «Типы химических реакций»**

Задание: Определите тип химических реакций, расставьте коэффициенты.

|  |  |
| --- | --- |
| **Задание 1** | **Задание 2** |
| 1. Al + O2 →Al2O3
2. CaSiO3 → CaO + SiO2
3. Cu(OH)2 →CuO + H2O
4. Al(OH)3 + HNO3 → Al(NO3)3 + H2O
5. Ba(NO3)2 + H2SO4 →BaSO4 + HNO3
6. S + O2 → SO3
7. F2 + H2O →HF + O2
8. AgBr → Ag + Br2
9. HCl + Al2O3 →AlCl3 + H2O
10. C + H2O → CO + H2
11. Ba + S →BaS
12. SiO2 + HF → SiF4 + H2O
13. CuS + O2 → CuO + SO2
14. Ca3P2 + HCl → CaCl2 + PH3
15. Al + S → Al2S3
16. Na + Cl2 → NaCl
17. NaCl → Na + Cl2
18. Fe2(CO3)3 → Fe2O3 + CO2
19. AgNO3 + Na3PO4 → NaNO3 + Ag3PO4
20. Cl2 + NaBr → NaCl + Br2
21. H2SO4 + Al → Al2(SO4)3 + H2
22. C + O2 → CO2
23. Ca + O2 → CaO
24. K2SiO3 + HCl → H2SiO3 + KCl
25. Fe + CuSO4 → FeSO4 + Cu
26. Al(OH)3 → Al2O3 + H2O
27. H2CO3 → H2O + CO2
28. H2S + O2 → H2O + S
29. N2 + Al → AlN
30. Na2SO4 + BaCl2 → BaSO4 + NaCl
 | 1. Al + Fe2O3 →Al2O3 + Fe
2. Ca(HCO3)2 → CaCO3 + H2O + CO2
3. Br2 + Al →AlBr3
4. CuO + C → CO2 + Cu
5. Mg(OH)2 →MgO + H2O
6. Na2O + H3PO4 → Na3PO4 + H2O
7. NH4HCO3 →NH3 + H2O + CO2
8. Al + Cl2 → AlCl3
9. AlCl3 + NaOH → Al(OH)3 + NaCl
10. Br2 + KI → KBr + I2
11. Fe + H2O → Fe2O3 + H2
12. Cr(OH)3 + H2SO4 → Cr2(SO4)3 + H2O
13. Li + O2 → Li2O
14. Fe + O2 + H2O → Fe(OH)3
15. C + Al → Al4C3
16. H2SO3 → H2O + SO2
17. CH4 → C + H2
18. MgCl2 + Ba(OH)2 → Mg(OH)2 + BaCl2
19. CaCl2 + Na2CO3 → CaCO3 + NaCl
20. Fe(OH)3 → Fe2O3 + H2O
21. Al + HCl → AlCl3 + H2
22. Na + H2O → NaOH + H2
23. Sb + Cl2 → SbCl5
24. Cu(OH)2 + H2SO4 → CuSO4 H2O
25. Na2CO3 → Na2O + CO2
26. FeCl3 + NaOH → Fe(OH)3 + NaCl
27. Fe + Cl2 → FeCl3
28. Cr2O3 + Al → Al2O3 + Cr
29. Mg + TiO2 → MgO + Ti
30. NH4Cl → NH3 + HCl
 |