**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 |