8 класс. Составление уравнений химических реакций

Расставьте коэффициенты, преобразовав схемы в уравнения реакций

1. K + O2 → KO2
2. Ca + P → Ca3P2
3. H2 + Br2 → HBr
4. N2 + H2 → NH3
5. Al + Cl2 → AlCl3
6. H2O + P2O5 → HPO3
7. Ca + O2 → CaO
8. B2O3 + H2O → H3BO3
9. Na2O + H2O → NaOH
10. P2O5 + H2O → H3PO4
11. Mg + HCl → MgCl2 + H2
12. HI + O2 → I2 + H2O
13. Al + V2O5 → Al2O3 + V
14. Br2 + KI → I2 + KBr
15. Fe3O4 + CO → Fe + CO2
16. Al + CuSO4 → Al2(SO4)3 + Cu
17. Mg + H3PO4 + Mg3(PO4)2 + H2
18. Al2O3 + HCl → AlCl3 + H2
19. FeCl3 + Fe → FeCl2
20. KNO3 + S + C → K2S + K2SO4 + K2CO3 + CO2 + CO + N2 + O2