8 класс. Составление уравнений химических реакций

Расставьте коэффициенты, преобразовав схемы в уравнения реакций

* K + O2 → KO2
* 3Ca + 2P → Ca3P2
* H2 + Br2 → 2HBr
* N2 + 3H2 →2 NH3
* 2Al + 3Cl2 →2 AlCl3
* H2O + P2O5 →2 HPO3
* 2Ca + O2 → 2CaO
* B2O3 + 3H2O → 2H3BO3
* Na2O + H2O → 2NaOH
* P2O5 + 3H2O → 2H3PO4
* Mg + 2HCl → MgCl2 + H2
* 4HI + O2 →2 I2 + 2H2O
* 10Al + 3V2O5 → 5Al2O3 + 6V
* Br2 + 2KI → I2 + 2KBr
* Fe3O4 + 4CO → 3Fe + 4CO2
* Al + 3CuSO4 → Al2(SO4)3 + 3Cu
* 3Mg + 2H3PO4 + Mg3(PO4)2 +3 H2
* Al2O3 + 6HCl → 2AlCl3 +3 H2 O
* 2FeCl3 + Fe → 3FeCl2
* 6KNO3 + 3S +3 C → K2S + K2SO4 + K2CO3 + CO2 + CO + 9N2 +4 O2