**Итоговый контроль Вариант 1**

1. *(1 балл).* К окислительно-восстановительным относится реакция:

А) CaO+H2O = Ca(OH)2

Б) 2Zn + O2 = 2ZnO

В) Cu(OH)2 + 2HCl = CuCl2 + 2H2O

Г) CaCO3 = CaO + CO2

1. *(2 балла).* Выберите схемы превращений, в которых

углерод является восстановителем:

А) С0 → С+2
Б) С+2 → С-2
В) С+4 → С-4
Г) С-4 → С0

1. *(2 балла).* Выберите уравнения реакций, в которых азот является окислителем:

А) 6Li + N2 = 2Li3N

Б) NH3 + HNO3= NH4NO3

В) 4С + HNO3= СО2 + 4NO2 + 2H2O

Г) N2 + O2 = 2NO

**Итоговый контроль Вариант 2**

1. *(1 балл).* К окислительно-восстановительным относится реакция:

А) MgO + 2HCl = MgCl2 + H2O

Б) AgNO3 + NaCl = AgCl+ NaNO3

В) 2HCl + Zn = ZnCl2 + H2

Г) Na2O + H2O = 2NaOH,

1. *(2 балла).* Выберите схемы превращений, в которых

углерод является окислителем:

А) С-2 → С+2
Б) С+2 → С0
В) С0 → С-4
Г) С-4 → С0

1. *(2 балла).* Выберите уравнения реакций, в которых

азот является восстановителем:

А) 6Na + N2 = 2Na3N

Б) 4NH3 + 5O2 = 4NO+ 6H2O

В) 2NO + O2 = 2NO2

Г) 2NO + C = CO2 + N2