ФИ \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ дата \_\_\_\_\_\_ число\_\_\_\_\_\_\_\_

 **Реакции ОВР – Вариант 1**

1. Определи реакцию ОВР:

а) N2 + H2 = NH3

б) HNO3 + KOH = KNO3 + H2O

в) Cl2 + O2 = Cl2O7

1. Определи участника и процесс ОВР:

а) Сl0 2 = Cl-

б) S-2  = S+6

в) P-3  = P0

г) F0 2 = F-

ФИ \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ дата \_\_\_\_\_\_ число\_\_\_\_\_\_\_\_

 **Реакции ОВР - Вариант 1**

1. Определи реакцию ОВР:

а) N2 + H2 = NH3

б) HNO3 + KOH = KNO3 + H2O

в) Cl2 + O2 = Cl2O7

1. Определи участника и процесс ОВР:

а) Сl0 2 = Cl-

б) S-2  = S+6

в) P-3  = P0

г) F0 2 = F-

ФИ \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ дата \_\_\_\_\_\_ число\_\_\_\_\_\_\_\_

 **Реакции ОВР – Вариант 2**

1. Определи реакцию ОВР:

а) HNO2 + KOH = KNO2 + H2O

б) O2 + N2 = N2O5

в) H2 + S = H2S

1. Определи участника и процесс ОВР:

а) N0 2 = N-3

б) Br-  = Br0 2

в) S0  = S-2

г) N-3 = N+4

ФИ \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ дата \_\_\_\_\_\_ число\_\_\_\_\_\_\_\_

 **Реакции ОВР – Вариант 2**

1. Определи реакцию ОВР:

а) HNO2 + KOH = KNO2 + H2O

б) O2 + N2 = N2O5

в) H2 + S = H2S

1. Определи участника и процесс ОВР:

а) N0 2 = N-3

б) Br-  = Br0 2

в) S0  = S-2

г) N-3 = N+4