Контрольная работа по химии на тему: «ОВР и реакции ионного обмена»

9 класс

**1 вариант**

1.Уравняйте следующие уравнения реакции методом электронного баланса:

Cu + HNO3 → Cu(NO3)2 + NO + H2O

2. Запишите уравнения реакции ионного обмена (молекулярные, полные и сокращенные ионные), происходящие между растворами веществ формулы которых приведены ниже.

NaOH и CuSO4

K2CO3 и HCl

3. Составить уравнения диссоциации H3PO4

4. Вычислите массу оксида фосфора (V), полученного при сжигании фосфора в 5,6 л кислорода.

Контрольная работа по химии на тему: «ОВР и реакции ионного обмена»

9 класс

**2 вариант**

1. Уравняйте следующие уравнения реакции методом электронного баланса:

P + HNO3 → H3PO4 + NO2 + H2O

2. Запишите уравнения реакции ионного обмена (молекулярные, полные и сокращенные ионные), происходящие между растворами веществ формулы которых приведены ниже.

BaCl2 и Na2SO4

H2SO4 и KOH

3. Составить уравнения диссоциации H2SO4

4. Вычислите массу оксида углерода (IV), полученного при сжигании углерода в 7,6 л кислорода.