Контрольная работа по химии по теме «Азот».9 класс

1 вариант

1. Определите, используя метод электронного баланса, коэффициенты в уравнении реакции, соответствующем схеме: NH3+O2 t, кат NO+H2O
2. Где применяется азот?
3. Перечислите физические свойства аммиака.
4. Запишите примеры уравнений реакций химических свойств азотной кислоты.
5. Какую степень окисления имеет азот: а) в аммиаке; б) в нитрате аммония?
6. Как получают аммиак в промышленности?
7. Напишите уравнение реакции между растворами веществ: сульфат аммония и хлорид бария.

\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

Контрольная работа по химии по теме «Азот».9 класс

2 вариант

1. Определите, используя метод электронного баланса, коэффициенты в уравнении реакции, соответствующем схеме: NH3+O2  N2+H2O
2. Где применяется аммиак?
3. Перечислите физические свойства азота.
4. Запишите примеры уравнений реакций химических свойств солей аммония.
5. Какую степень окисления имеет азот: а) в хлориде аммония; б) в сульфате аммония?
6. Как получают аммиак в лабораторных условиях?
7. Напишите уравнение реакции между растворами веществ: хлорид аммония и нитрат серебра.

\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_