**Проверочная работа по теме «Азот, аммиак, соли аммония»**

**Вариант 1.**

Задание 1. Закончить уравнения химических реакций. Для реакции №2 написать полное и сокращенное ионные уравнения:

1. N2 + H2 =
2. NH4 OH + H2 SO4 =
3. NH4 Cl + NaOH=

Задание 2. Какой объем (н.у.) аммиака образуется при разложении 120 г 20%-го раствора хлорида аммония?

**Проверочная работа по теме «Азот, аммиак, соли аммония»**

**Вариант 2.**

Задание 1. Закончить уравнения химических реакций. Для реакции №2 написать полное и сокращенное ионные уравнения:

1. N2 + O2 =
2. (NH4 )2CO3 + HNO3=
3. (NH4)2 SO4=

Задание 2. Какой объем (н.у.) аммиака образуется при взаимодействии 250 г хлорида аммония с гидроксидом натрия, если теоретический выход составляет 75%?

**Проверочная работа по теме «Азот, аммиак, соли аммония»**

**Вариант 3.**

Задание 1. Закончить уравнения химических реакций. Для реакции №2 написать полное и сокращенное ионные уравнения:

1. N H3 =
2. NH4 NO3 + NaOH =
3. (NH4)2 CO3 =

Задание 2. Какой объем (н.у.) аммиака образуется при взаимодействии хлорида аммония с 200г 25 %-го раствора гидроксида натрия?

**Проверочная работа по теме «Азот, аммиак, соли аммония»**

**Вариант 4.**

Задание 1. Закончить уравнения химических реакций. Для реакции №2 написать полное и сокращенное ионные уравнения:

1. N2 + Mg =
2. (NH4 )2SO4 + BaCl2=
3. (NH4)2 S +KOH =

Задание 2. Какой объем (н.у.) аммиака образуется при взаимодействии 20 г хлорида аммония с 40 г гидроксида натрия?