П.17 стр.90 – 91.

**Задача № 1** (обязательно).

Вычислите массу и объём аммиака, который потребуется для восстановления меди из оксида меди (II) массой 40 г.

**Задача № 2** (по желанию).

Вычислите объём аммиака (н.у.), который можно получить при взаимодействии гидроксида кальция массой 37г и сульфата аммония массой 33 г.

П.17 стр.90 – 91.

**Задача № 1** (обязательно).

Вычислите массу и объём аммиака, который потребуется для восстановления меди из оксида меди (II) массой 40 г.

**Задача № 2** (по желанию).

Вычислите объём аммиака (н.у.), который можно получить при взаимодействии гидроксида кальция массой 37г и сульфата аммония массой 33 г.

П.17 стр.90 – 91.

**Задача № 1** (обязательно).

Вычислите массу и объём аммиака, который потребуется для восстановления меди из оксида меди (II) массой 40 г.

**Задача № 2** (по желанию).

Вычислите объём аммиака (н.у.), который можно получить при взаимодействии гидроксида кальция массой 37г и сульфата аммония массой 33 г.

П.17 стр.90 – 91.

**Задача № 1** (обязательно).

Вычислите массу и объём аммиака, который потребуется для восстановления меди из оксида меди (II) массой 40 г.

**Задача № 2** (по желанию).

Вычислите объём аммиака (н.у.), который можно получить при взаимодействии гидроксида кальция массой 37г и сульфата аммония массой 33 г.

П.17 стр.90 – 91.

**Задача № 1** (обязательно).

Вычислите массу и объём аммиака, который потребуется для восстановления меди из оксида меди (II) массой 40 г.

**Задача № 2** (по желанию).

Вычислите объём аммиака (н.у.), который можно получить при взаимодействии гидроксида кальция массой 37г и сульфата аммония массой 33 г.

П.17 стр.90 – 91.

**Задача № 1** (обязательно).

Вычислите массу и объём аммиака, который потребуется для восстановления меди из оксида меди (II) массой 40 г.

**Задача № 2** (по желанию).

Вычислите объём аммиака (н.у.), который можно получить при взаимодействии гидроксида кальция массой 37г и сульфата аммония массой 33 г.