Вариант – 1

1.Элементы 6 группы главной подгруппы называются –

2. Сера – это элемент\_\_\_\_\_\_\_\_\_группы, \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_периода. Заряд атомного ядра серы равен\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_. На внешнем энергетическом уровне сера содержит \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_электронов. Сера, отдавая внешние электроны, проявляет \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ свойства, а, принимая - \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_.

3.Высшая степень окисления серы равна - \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ , нисшая -\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_.

4.Оксиду серы(6) соответствует\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_кислота, а оксиду серы(4) \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ кислота.

5. Правило разбавления серной кислоты: \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_.

6.Нипишите уравнения реакций серы с кислородом, окида серы(6) с гидроксидом натрия, серной кислоты с нитратом бария.

Вариант – 2

1.Азот – это элемент\_\_\_\_\_\_\_\_\_группы, \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_периода. Заряд атомного ядра азота равен\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_. На внешнем энергетическом уровне азот содержит\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_электронов. Азот, отдавая внешние электроны, проявляет \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ свойства, а, принимая - \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_.

2. Высшая степень окисления азота равна - \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ , нисшая -\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_.

3. Азот может проявлять степени окисления: \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_.

4.Водородное соединение азота - \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_, степень окисления азота в нем равна \_\_\_\_\_\_\_\_.

5.Водный раствор аммиака имеет \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_среду раствора.

6. Напишите уравнения реакций азота с литием, аммиака с соляной кислотой, нитрата аммония с гидроксидом калия.