

Неметаллы

Обобщение и систематизация знаний.

- **A1** Электронная формула внешнего энергетического уровня иона S^{2-} :
- А) $3s^23p^2$
- Б) $3s^23p^4$
- В) $3s^23p^6$
- Г) $4s^24p^6$
- **A2.** В ряду химических элементов $Te - Se - S - O$ способность неметаллов присоединять электроны:
- А) Уменьшается
- В) Не изменяется
- Б) Увеличивается
- Г) Изменяется периодически

• **A3.** Оксиды с общей формулой ЭO_2 и летучие водородные соединения с общей формулой ЭH_4 образуют элементы подгруппы:

• А) углерода

• Б) азота

• В) кислорода

• Г) фтора

• **A4.** Сера проявляет степень окисления +4 в соединении:

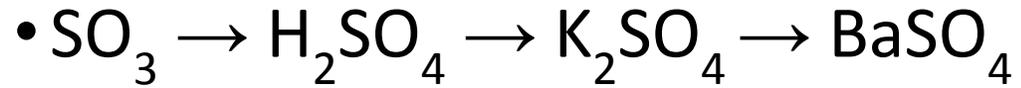
• А) H_2S б) K_2SO_4 В) K_2SO_3 Г) SO_3 .

- **A5.** Коэффициент перед формулой окислителя в уравнении реакции, схема которой
- $\text{NH}_3 + \text{O}_2 \rightarrow \text{N}_2 + \text{H}_2\text{O}$, равен
- А) 6
- Б) 2
- В) 4
- Г) 3
- **A6.** Оксид углерода (II) проявляет восстановительные свойства при нагревании с:
- А) Fe_2O_3 ; Б) N_2 ; В) Fe; Г) CO_2 .

- **A7.** Сумма всех коэффициентов в полном и сокращенном ионных уравнениях реакции между азотной кислотой и карбонатом кальция соответственно равны:
- А) 10 и 3
- Б) 17 и 5
- В) 12 и 4
- Г) 10 и 6

- **Часть С**

- Напишите уравнения реакций, с помощью которых можно осуществить следующие превращения:



- .

Вычислите массу соли, полученной при взаимодействии оксида меди (II) с 10 %-м раствором серной кислоты массой 40 г.