

Неметаллы

Обобщение

9 класс

1. Сколько электронов на последнем уровне атома хлора?

- А) 1
- Б) 3
- В) 5
- Г) 7

2. Какое вещество состоит из трёхатомных молекул?

- А) алмаз
- Б) графит
- В) кислород
- Г) озон

3. Аллотропные видоизменения не характерны для:

- А) S
- Б) Cl
- В) O
- Г) P

4.Какое вещество состоит из двухатомных молекул:

- А) оксид углерода (IV)
- Б) аргон
- В) водород
- Г) сероводород

5. В ряду O □ S □ Se □ Te
неметаллические свойства:

- А) увеличиваются
- Б) уменьшаются
- В) не изменяются
- Г) нет правильного ответа

6. В каком из предложенных соединений атомы серы имеют минимальную возможную степень окисления:

- А) CaSO_3
- Б) H_2SO_4
- В) SO_3
- Г) Na_2S

7. Укажите формулу кислотного оксида:

- А) CO_2
- Б) CO
- В) Na_2O
- Г) NO

8. Оксид кремния реагирует с
каждым из двух веществ:

- А) NaOH , HF
- Б) Al_2O_3 , HCl
- В) C , SO_2
- Г) HNO_3 , H_2

9. Раствор хлороводородной кислоты HCl взаимодействует с:

- А) Zn
- Б) Hg
- В) CuO
- Г) AgNO_3

10. В РЕЗУЛЬТАТЕ
ВЗАИМОДЕЙСТВИЯ КАКИХ
ВЕЩЕСТВ ОБРАЗУЕТСЯ
ОСАДОК:

- А) $\text{Na}_2\text{SO}_4 + \text{BaCl}_2$
- Б) $\text{Na}_2\text{SO}_4 + \text{KCl}$
- В) $\text{KCl} + \text{HNO}_3$
- Г) $\text{CaCO}_3 + \text{HCl}$

11. Формула нитрата кальция:

- А) KNO_3
- Б) $\text{Ca}(\text{NO}_3)_2$
- В) KNO_2
- Г) $\text{Ca}(\text{NO}_2)_2$

12. В цепочке превращений :

$S \rightarrow X \rightarrow H_2SO_3$ вещество X :

- А) H_2S
- Б) H_2O
- В) SO_2
- Г) SO_3

13. Выберите среди формул формулу сульфата натрия:

- А) Na_2SO_4
- Б) NaHSO_4
- В) Na_2SO_3
- Г) Na_2S

14. Вещество X в цепочке превращений: $\text{PH}_3 \square \text{X} \square \text{Na}_3\text{PO}_4$

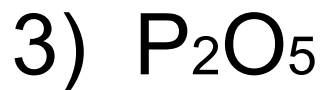
- А) P
- Б) NaOH
- В) K_3PO_4
- Г) P_2O_5

15. Масса серной кислоты,
полученной из 1 моль
оксида серы(VI):

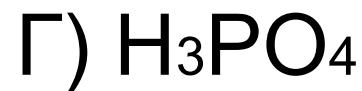
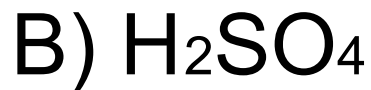
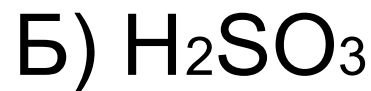
- А) 49 г
- Б) 98 г
- В) 1 моль
- Г) 2 моль

16. Найдите соответствие между оксидом и кислотой:

ОКСИД



КИСЛОТА



17. Найдите соответствие между формулой оксида и степенью окисления элемента:

ФОРМУЛА ОКСИДА	СТЕПЕНЬ ОКИСЛЕНИЯ
----------------	----------------------

- | | | |
|------------------------------|--------|-------|
| • 1) Cl_2O_7 | А) +2 | Д) +6 |
| • 2) SO_3 | Б) +3 | Е) +7 |
| • 3) NO | В) +4 | |
| • 4) SiO_2 | Г) + 5 | |

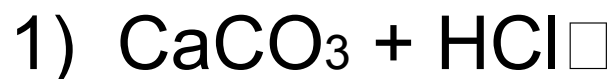
18. Определите к какому классу относятся вещества:

- 1) H_2SO_4
 - 2) P_2O_5
 - 3) NaH_2PO_4
 - 4) KOH
- А) кислотный оксид
 - Б) кислая соль
 - В) основной оксид
 - Г) основание
 - Д) кислота
 - Е) средняя соль

19. Установите соответствие между формулой кислородсодержащей кислоты и степенью окисления центрального атома в молекуле КИСЛОТЫ:

- 1) HNO_2 А) +3 Д) +7
- 2) HClO_3 Б) +4 Е) +8
- 3) H_2SO_3 В) +5
- 4) $\text{H}_4\text{P}_2\text{O}_7$ Г) +6

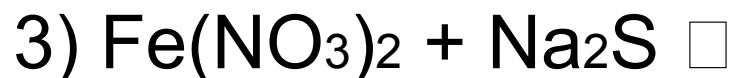
20. Установите соответствие между реагирующими в водном растворе веществами и признаками реакции:



А) только газ



Б) только осадок



В) образование

воды



Г) два осадка

Д) осадок и газ

Е) комплексное

соединение