

# 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  $O \square S \square Se \square Te$   
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)  $\text{CaSO}_3$
- Б)  $\text{H}_2\text{SO}_4$
- В)  $\text{SO}_3$
- Г)  $\text{Na}_2\text{S}$

7. Укажите формулу кислотного оксида:

- А)  $\text{CO}_2$
- Б)  $\text{CO}$
- В)  $\text{Na}_2\text{O}$
- Г)  $\text{NO}$



8. Оксид кремния реагирует с  
каждым из двух веществ:

- А)  $\text{NaOH}$  ,  $\text{HF}$
- Б)  $\text{Al}_2\text{O}_3$  ,  $\text{HCl}$
- В)  $\text{C}$  ,  $\text{SO}_2$
- Г)  $\text{HNO}_3$  ,  $\text{H}_2$

9. Раствор хлороводородной кислоты  $\text{HCl}$  взаимодействует с:

- А)  $\text{Zn}$
- Б)  $\text{Hg}$
- В)  $\text{CuO}$
- Г)  $\text{AgNO}_3$

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)  $\text{KNO}_3$
- Б)  $\text{Ca}(\text{NO}_3)_2$
- В)  $\text{KNO}_2$
- 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)  $\text{Na}_2\text{SO}_4$
- Б)  $\text{NaHSO}_4$
- В)  $\text{Na}_2\text{SO}_3$
- Г)  $\text{Na}_2\text{S}$

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

- А) P
- Б) NaOH
- В)  $\text{K}_3\text{PO}_4$
- Г)  $\text{P}_2\text{O}_5$

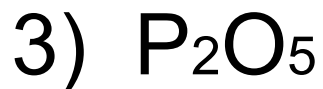
15. Масса серной кислоты,  
полученной из 1 моль  
оксида серы(VI):

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

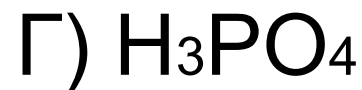
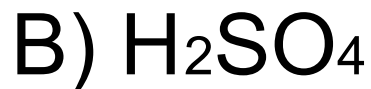
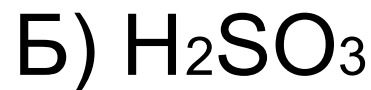


# 16. Найдите соответствие между оксидом и кислотой:

ОКСИД



КИСЛОТА



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

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

- |                              |        |       |
|------------------------------|--------|-------|
| • 1) $\text{Cl}_2\text{O}_7$ | А) +2  | Д) +6 |
| • 2) $\text{SO}_3$           | Б) +3  | Е) +7 |
| • 3) $\text{NO}$             | В) +4  |       |
| • 4) $\text{SiO}_2$          | Г) + 5 |       |

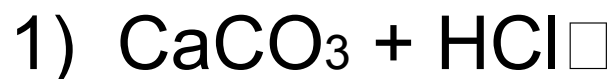
# 18. Определите к какому классу относятся вещества:

- 1)  $\text{H}_2\text{SO}_4$
  - 2)  $\text{P}_2\text{O}_5$
  - 3)  $\text{NaH}_2\text{PO}_4$
  - 4)  $\text{KOH}$
- 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) $\text{HNO}_2$                   | А) +3 | Д) +7 |
| • 2) $\text{HClO}_3$                  | Б) +4 | Е) +8 |
| • 3) $\text{H}_2\text{SO}_3$          | В) +5 |       |
| • 4) $\text{H}_4\text{P}_2\text{O}_7$ | Г) +6 |       |

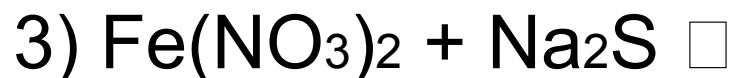
20. Установите соответствие между реагирующими в водном растворе веществами и признаками реакции:



А) только газ



Б) только осадок



В) образование

воды



Г) два осадка

Д) осадок и газ

Е) комплексное

соединение