

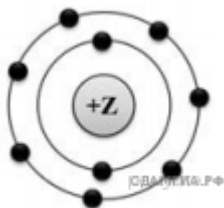
## ПРОМЕЖУТОЧНАЯ АТТЕСТАЦИЯ 9 КЛАСС

### ВАРИАНТ 1

1. Выберите два высказывания, в которых говорится о хлоре как о химическом элементе:

- 1) Хлор — жёлто-зелёный удушающий газ
- 2) Атомная масса хлора составляет 35,453 а. е. м.
- 3) Молекула соляной кислоты содержит один атом хлора
- 4) Хлор использовался как боевое отравляющее вещество
- 5) Хлор при попадании в лёгкие вызывает ожог лёгочной ткани

2. На приведённом рисунке изображена модель атома химического элемента. Запишите в поле ответа номер периода и номер группы, в которых расположен химический элемент, модель которого изображена на рисунке. (Для записи ответа используйте арабские цифры.)



3. Расположите химические элементы –

- 1) сурьма 2) мышьяк 3) фосфор

в порядке уменьшения электроотрицательности. Запишите номера выбранных элементов в соответствующем порядке.

4. Из предложенного перечня выберите два вещества, для которых характерна ионная химическая связь:

- 1) сульфат аммония
- 2) хлороводород
- 3) гидроксид натрия
- 4) оксид углерода(II)
- 5) оксид углерода(IV)

5. Какие два из перечисленных веществ вступают в реакцию с оксидом серы(IV)?

- 1) гидроксидом натрия
- 2) углеродом
- 3) кислородом
- 4) хлоридом железа(II)
- 5) сульфидом меди(II)

6. Признаком протекания химической реакции между растворами нитрата серебра и хлорида кальция является

- 1) выделение газа
- 2) образование осадка
- 3) растворение осадка
- 4) появление запаха

7. Установите соответствие между реагирующими веществами и признаком протекающей между ними реакции: к каждой позиции, обозначенной буквой, подберите соответствующую позицию, обозначенную цифрой.

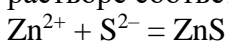
РЕАГИРУЮЩИЕ ВЕЩЕСТВА ПРИЗНАК РЕАКЦИИ

- |  |                              |
|--|------------------------------|
| А) KI и AgNO <sub>3</sub>                | 1) Выделение газа без запаха |
| Б) Al и NaOH (p-p)                       | 2) Выделение газа с запахом  |
| В) HCl и Na <sub>2</sub> SO <sub>3</sub> | 3) Выпадение белого осадка   |
|  | 4) Выпадение жёлтого осадка  |

8. Выберите два вещества, при полной диссоциации 1 моль которых образуется 3 моль анионов.

- 1) фосфата калия
- 2) нитрата алюминия
- 3) нитрата натрия
- 4) сульфата меди(II)
- 5) хлорида железа(III)

9. Из предложенного перечня выберите названия двух веществ, взаимодействию которых в растворе соответствует сокращённое ионное уравнение реакции

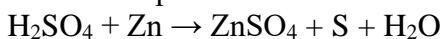


- |                   |     |
|-------------------|-----|
| Сероводород       | (1) |
| Сульфид меди (II) | (2) |
| Хлорид цинка      | (3) |
| Карбонат цинка    | (4) |
| Гидроксид цинка   | (5) |
| Сульфид калия     | (6) |

10. Установите соответствие между двумя веществами и реактивом, с помощью которого можно различить эти вещества: к каждой позиции, обозначенной буквой, подберите соответствующую позицию, обозначенную цифрой.

- |   |                                   |
|---|-----------------------------------|
| А) Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub> и MgO | 1) NaOH                           |
| Б) H <sub>3</sub> PO <sub>4</sub> и KOH | 2) H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub> |
| В) KCl и BaCl <sub>2</sub>              | 3) Лакмус                         |
|   | 4) H <sub>2</sub> O               |

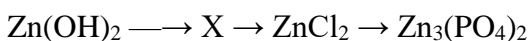
11. Используя метод электронного баланса, расставьте коэффициенты в уравнении реакции, схема которой



Определите окислитель и восстановитель.

12. Дана схема превращений:

t°C



Напишите молекулярные уравнения реакций, с помощью которых можно осуществить указанные превращения.

13. Избыток оксида алюминия добавили к 29,4 г раствора с массовой долей серной кислоты 10%. Вычислите массу соли, образовавшейся в результате реакции.