

Итоговая контрольная работа по предмету «Химия»

9 класс в форме ОГЭ

1. Выберите два утверждения, в которых говорится об алюминии как о химическом элементе.

- 1) Алюминий относится к группе лёгких металлов.
- 2) Алюминий по распространённости в земной коре занимает третье место, уступая только кислороду и кремнию.
- 3) Алюминий образует прочную химическую связь с кислородом.
- 4) Алюминий практически не подвержен коррозии.
- 5) До конца XIX в. алюминий в промышленных масштабах не производился

Запишите в поле ответа номера выбранных утверждений

--	--

2. Расположите химические элементы –

- 1) магний
 - 2) кремний
 - 3) алюминий
- в порядке увеличения их атомного радиуса.

Запишите номера элементов в соответствующем порядке

--	--	--

3. Установите соответствие между формулой вещества и степенью окисления фосфора в данном веществе: к каждой позиции, обозначенной буквой, подберите соответствующую позицию, обозначенную цифрой.

ФОРМУЛА ВЕЩЕСТВА

СТЕПЕНЬ ОКИСЛЕНИЯ ФОСФОРА

А) H_3PO_3

1) -3

Б) $(\text{NH}_4)_2\text{HPO}_4$

2) $+5$

В) Ca_3P_2

3) $+1$

4) $+3$

Запишите в таблицу выбранные цифры под соответствующими буквами

А	Б	В

4. Из предложенного перечня выберите два вещества, содержащие как ионную, так и ковалентную связь.

- 1) H_2SO_4

- 2) K_2O
- 3) $NaOH$
- 4) $(NH_4)_2S$
- 5) P_2O_5

Запишите номера выбранных ответов

--	--

5. Из предложенного перечня веществ выберите основной гидроксид и амфотерный оксид.

- 1) KH 4) MgO
- 2) $NaOH$ 5) $Zn(OH)_2$
- 3) Al_2O_3

Запишите в поле ответа сначала номер основного гидроксида, а затем номер амфотерного оксида

--	--

6. Из предложенного перечня веществ выберите основной гидроксид и амфотерный оксид.

- 1) KH 4) MgO
- 2) $NaOH$ 5) $Zn(OH)_2$
- 3) Al_2O_3

Запишите номера выбранных ответов

--	--

7. Установите соответствие между реагирующими веществами и возможными продуктами их взаимодействия: к каждой позиции, обозначенной буквой, подберите соответствующую позицию, обозначенную цифрой.

РЕАГИРУЮЩИЕ ВЕЩЕСТВА ПРОДУКТЫ ВЗАИМОДЕЙСТВИЯ

- | | |
|----------------------|------------------------|
| А) CO_2 и $NaOH$ | 1) Na_2CO_3 и H_2O |
| Б) HNO_2 и $NaOH$ | 2) $NaNO_2$ и H_2O |
| В) N_2O_5 и $NaOH$ | 3) Na_2CO_3 и H_2 |
| | 4) $NaNO_3$ и H_2O |
| | 5) $NaNO_3$ и H_2 |

А	Б	В

8. Установите соответствие между веществом и реагентами, с каждым из которых оно может вступать в реакцию: к каждой позиции, обозначенной буквой, подберите соответствующую позицию, обозначенную цифрой.

НАЗВАНИЕ ВЕЩЕСТВА РЕАГЕНТЫ

А) гидроксид алюминия

Б) соляная кислота

В) сульфат аммония

1) $Zn(OH)_2$, $AgNO_3$

2) Ca , HNO_3

3) KOH , HCl

4) $Ca(OH)_2$, $BaCl_2$

Запишите в таблицу выбранные цифры под соответствующими буквами.

А	Б	В

9. Из предложенного перечня выберите два вещества, при полной диссоциации 1 моль которых образуется 3 моль ионов?

1) карбонат натрия 4) хлорид магния

2) нитрат калия 5) сульфат алюминия

3) гидроксид лития

Запишите номера правильных ответов.

--	--

10. Установите соответствие между двумя веществами и реактивом, с помощью которого можно различить эти вещества. К каждому элементу первого столбца подберите соответствующий элемент из второго столбца.

ВЕЩЕСТВА РЕАКТИВ

А) H_2SO_4 (разб.) и HNO_3 (разб.)

Б) HCl и HI

В) HCl и KCl

1) лакмус

2) фенолфталеин

3) Cu

4) $AgNO_3$

Запишите в таблицу выбранные цифры под соответствующими буквами

А	Б	В