

# Подготовка к ГИА

## А5. Простые и сложные вещества. Основные классы неорганических веществ. Номенклатура неорганических соединений

**Химия**  
**Часть А**  
**Тест 5**



## Вопрос 1

Вещества, формулы которых –  $ZnO$  и  $Na_2SO_4$ , являются соответственно

- |          |                                       |
|----------|---------------------------------------|
| <b>A</b> | <b>основным оксидом и кислотой</b>    |
| <b>B</b> | <b>амфотерным гидроксидом и солью</b> |
| <b>C</b> | <b>амфотерным оксидом и солью</b>     |
| <b>D</b> | <b>основным оксидом и основанием</b>  |

## Вопрос 2

К классу солей относится вещество,  
формула которого

<b>A</b>	$\text{OF}_2$
<b>B</b>	$(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$
<b>C</b>	$\text{Mg}_3\text{N}_2$
<b>D</b>	$\text{HClO}_4$

### Вопрос 3

**Простыми веществами являются каждое  
из веществ**

<b>A</b>	<b>алмаз и озон</b>
<b>B</b>	<b>аммиак и метан</b>
<b>C</b>	<b>сера и сода</b>
<b>D</b>	<b>медь и магнетит</b>

## Вопрос 4

**Хлороводород и водород являются  
соответственно**

<b>А</b>	<b>простыми веществами</b>
<b>В</b>	<b>сложными веществами</b>
<b>С</b>	<b>простым и сложным веществами</b>
<b>Д</b>	<b>сложным и простым веществами</b>

## Вопрос 5

Оксиды, формулы которых  $\text{CrO}_3$  и  $\text{Al}_2\text{O}_3$ , являются соответственно

<b>A</b>	кислотным и амфотерным
<b>B</b>	амфотерным и амфотерным
<b>C</b>	амфотерным
<b>D</b>	амфотерным и основным
	кислотным и основным

## Вопрос 6

Формулам  $\text{NO}_2$  и  $\text{Cu}(\text{OH})_2$  соответствуют названия

- |          |                                       |
|----------|---------------------------------------|
| <b>A</b> | оксид азота(I) и гидроксид меди (I)   |
| <b>B</b> | оксид азота(II) и гидроксид меди (I)  |
| <b>C</b> | оксид азота(II) и гидроксид меди (II) |
| <b>D</b> | оксид азота(IV) и гидроксид меди (II) |

## Вопрос 7

**Карбонат кальция и оксид калия  
являются соответственно**

<b>А</b>	<b>простым и сложным веществами</b>
<b>В</b>	<b>простыми веществами</b>
<b>С</b>	<b>сложным и простым веществами</b>
<b>Д</b>	<b>сложными веществами</b>



## Вопрос 8

**Азот и аммиак являются соответственно**

<b>А</b>	<b>простым и сложным</b>
<b>В</b>	<b>веществами</b>
<b>С</b>	<b>сложным и простым</b>
<b>Д</b>	<b>веществами</b>
	<b>простыми веществами</b>

## Вопрос 9

Кислотным оксидом является

<b>A</b>	$\text{CO}_2$
<b>B</b>	$\text{NO}$
<b>C</b>	$\text{Al}_2\text{O}_3$
<b>D</b>	$\text{Na}_2\text{O}$

## Вопрос 10

Кислотному оксиду и кислоте  
соответствуют формулы

<b>A</b>	$\text{N}_2\text{O}$ и $\text{HNO}_3$
<b>B</b>	$\text{CO}_2$ и $\text{CH}_4$
<b>C</b>	$\text{BeO}$ и $\text{Be}(\text{OH})_2$
<b>D</b>	$\text{SO}_2$ и $\text{H}_2\text{S}$

## Источник:

- Спецификация контрольных измерительных материалов для проведения в 2013 году государственной (итоговой) аттестации (в новой форме) по ХИМИИ обучающихся, освоивших основные общеобразовательные программы основного общего образования <http://www.fipi.ru/view/sections/227/docs/628>
- Демонстрационный вариант контрольных измерительных материалов для проведения в 2013 году государственной (итоговой) аттестации (в новой форме) по ХИМИИ обучающихся, освоивших основные общеобразовательные программы основного общего образования <http://www.fipi.ru/view/sections/227/docs/628>
- ГИА – 2013 по химии <http://ege.yandex.ru/chemistry-gia/>
- ГИА – 2013: Экзамен в новой форме: Химия: 9-й кл.: Тренировочные варианты экзаменационных работ для проведения государственной итоговой аттестации в новой форме/ авт.-сост. Д.Ю. Добротин, А.А. Каверина. – М.: Астрель, 2013. – 59, [5] с.: ил. – (Федеральный институт педагогических измерений).
- ГИА – 2012: Экзамен в новой форме: Химия: 9-й кл.: Тренировочные варианты экзаменационных работ для проведения государственной итоговой аттестации в новой форме/ авт.-сост. Д.Ю. Добротин, А.А. Каверина. – М.: АСТ: Астрель, 2012. – 62, [2] с.: ил. – (Федеральный институт педагогических измерений).

## Иллюстрации:

<http://www.crystalgraphics.com> – макет