

**Подготовка к ГИА**  
**В2. Первоначальные сведения**  
**об органических веществах.**  
**Биологически важные вещества:**  
**белки, жиры, углеводы**

**Химия**  
**Часть В**  
**Тест 17**



## Вопрос 1

Для метана верны следующие утверждения:

- 1) молекула содержит 4 атома водорода
- 2) является непредельным углеводородом
- 3) атом углерода в молекуле соединён с атомами водорода двойной связью
- 4) вступает в реакции присоединения с бромоводородом
- 5) вступает в реакцию замещения с хлором

<b>A</b>	<b>B</b>	<b>C</b>	<b>D</b>
<b>13</b>	<b>24</b>	<b>14</b>	<b>15</b>

## Вопрос 2

Для этана верны следующие утверждения:

- 1) имеет три атома углерода в молекуле
- 2) атомы углерода в молекуле соединены одинарной связью
- 3) хорошо растворим в воде
- 4) вступает с хлором в реакцию замещения
- 5) является негорючим веществом

<b>A</b>	<b>B</b>	<b>C</b>	<b>D</b>
14	24	23	12

### Вопрос 3

Для ацетиленна верны следующие утверждения:

- 1) молекула состоит из двух атомов углерода и четырёх атомов водорода
- 2) является непредельным углеводородом
- 3) атомы углерода в молекуле соединены двойной связью
- 4) вступает в реакции с хлором
- 5) при разложении образуется углекислый газ и водород

A	B	C	D
15	25	24	13

## Вопрос 4

Для метилового спирта верны следующие утверждения:

- 1) является газообразным веществом (н.у.)
- 2) в молекуле имеется гидроксильная группа
- 3) ядовит
- 4) плохо растворим в воде
- 5) вступает в реакцию с серебром

<b>A</b>	<b>B</b>	<b>C</b>	<b>D</b>
<b>23</b>	<b>25</b>	<b>34</b>	<b>13</b>

## Вопрос 5

Для этанола верны следующие утверждения:

- 1) в состав молекулы входит один атом углерода
- 2) атомы углерода в молекуле соединены двойной связью
- 3) является жидкостью (н.у.), хорошо растворимой в воде
- 4) вступает в реакцию с активными металлами

- 5) сгорает с образованием угарного газа и водорода

А	В	С	D
1	34	15	23

## Вопрос 6

Шесть атомов водорода содержит молекула  
каждого из двух веществ:

- 1) ацетилен
- 2) этана
- 3) этиловый спирт
- 4) глицерина
- 5) уксусная кислота

<b>A</b>	<b>B</b>	<b>C</b>	<b>D</b>
<b>23</b>	<b>14</b>	<b>35</b>	<b>12</b>

## Вопрос 7

Только одинарные связи содержатся в молекулах

- 1) метана
- 2) ацетилен
- 3) этилен
- 4) этанола
- 5) уксусной кислоты

A	B	C	D
13	15	14	25



## Вопрос 8

О глицерине можно сказать, что он

- 1) ядовит
- 2) не растворяется в воде
- 3) сиропообразная жидкость
- 4) может быть получен из жиров
- 5) содержит в составе молекулы одну гидроксильную группу

<b>A</b>	<b>B</b>	<b>C</b>	<b>D</b>
23	34	35	24

## Вопрос 9

Об уксусной кислоте можно сказать, что она

- 1) горюча
- 2) сильная кислота
- 3) является продуктом брожения глюкозы
- 4) содержит в составе молекулы два атома кислорода
- 5) не изменяет окраску индикатора

<b>A</b>	<b>B</b>	<b>C</b>	<b>D</b>
14	35	24	12

## Вопрос 10

Об ацетилене можно сказать, что он

- 1) бесцветная жидкость
- 2) хорошо растворим в воде
- 3) обесцвечивает бромную воду
- 4) содержит в молекуле двойную связь
- 5) образует с воздухом взрывоопасную смесь

<b>A</b>	<b>B</b>	<b>C</b>	<b>D</b>
13	24	35	45

## 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