

МУНИЦИПАЛЬНОЕ БЮДЖЕТНОЕ ОБЩЕОБРАЗОВАТЕЛЬНОЕ УЧРЕЖДЕНИЕ  
«СРЕДНЯЯ ОБЩЕОБРАЗОВАТЕЛЬНАЯ ШКОЛА п.с. АБЕЗЬ»



УТВЕРЖДЕНО:  
Директор МБОУ «СОШ п.с. Абезь»

И.А. Тырина  
Приказ от 26 марта 2019 г. № 29

**Контрольно-измерительные материалы  
для проведения промежуточной  
аттестации  
по ХИМИИ  
10 класс  
(базовый уровень)**

**Форма проведения:** итоговая контрольная работа  
**Учитель:** Хозяинова Елена Витальевна

## Пояснительная записка

Контрольно – измерительные материалы предназначены для проведения процедуры промежуточной аттестации учащихся 10 класса по учебному предмету «Химия».

Контрольно-измерительные материалы составлены на основе Федерального компонента государственного образовательного стандарта основного общего образования, в соответствии с действующей рабочей программой по учебному предмету «Химия».

Цель промежуточной аттестации - оценить общеобразовательную подготовку учащихся по химии за курс 10 класса.

Форма проведения промежуточной аттестации – контрольная работа.

Итоговая работа по химии за курс 10 класса в форме контрольной работы соответствует содержанию учебника О.С. Gabrielyana по химии для 10 класса.

Итоговая контрольная работа представлена в двух вариантах и рассчитана на 45 минут

## КОДИФИКАТОР

### Контрольно - измерительных материалов для проведения промежуточной аттестации по ХИМИИ в 10 классе

#### 1. Перечень элементов предметного содержания, проверяемых на контрольной работе

КОД	ОПИСАНИЕ ЭЛЕМЕНТОВ ПРЕДМЕТНОГО СОДЕРЖАНИЯ
1.1	Состав и строение спиртов
1.2	Типы связей в молекулах органических веществ
1.3	Гомологи веществ
1.4	Реакции окисления
1.5	Качественная реакция на глицерин
1.6	Свойства органических веществ
1.7	Состав разных классов органических веществ
1.8	Свойства уксусной кислоты
1.9	Задачи на вывод формул

#### 2. Перечень элементов метапредметного содержания, проверяемых на контрольной работе

КОД	ОПИСАНИЕ ЭЛЕМЕНТОВ МЕТАПРЕДМЕТНОГО СОДЕРЖАНИЯ
2.1	Умение делать выбор из предложенных вариантов (познавательное УУД)
2.2	Умение устанавливать соответствие
2.3	Называть вещества, классифицировать их, описывать свойства
2.4	Составлять уравнения химических реакций разных типов
2.5	Проводить вычисления по химическим формулам и уравнениям
2.6	Расставлять коэффициенты в уравнениях
2.7	Решать задачи на нахождение химической формулы

**СПЕЦИФИКАЦИЯ**  
**контрольных измерительных материалов для проведения**  
**промежуточной аттестации по ХИМИИ в 10 классе**

**Предмет:** Химия

**Учебник:** Химия: 10 класс: учебник для учащихся общеобразовательных организаций/О.С. Габриелян.

**Вид контроля:** Промежуточный

**Назначение работы:** Оценить уровень общеобразовательной подготовки по химии учащихся 10 класса общеобразовательной организации за год.

**Цель:** оценить уровень усвоения учащимися 10 класса предметного и метапредметного содержания курса химии за год основной школы, и выявления элементов содержания, вызывающих наибольшие затруднения.

№	Что проверяется	Уровень		Балл
	Элемент содержания	Базовый	Повышенный	
<i>Часть 1.</i>				
1	1.1, 2.1, 2.2	+		1
2	1.2, 2.1	+		1
3	1.3, 2.1	+		1
4	1.4, 2.1	+		1
5	1.5, 2.1	+		1
6	1.6, 2.1, 2.2	+		1
<i>Часть 2.</i>				
1	1.7, 2.2, 2.3	+		1
2	1.8, 2.1, 2.3, 2.4, 2.6	+		1
3	1.9, 2.7	+		1

**Текст промежуточной аттестации для учащихся 10 класса по химии**

**Часть 1**

*Внимательно прочитайте каждое задание (A1 – A7), из четырех предложенных вариантов ответов выберите один правильный*

**1.** Общая формула предельных одноатомных спиртов:

1)  $C_nH_{2n+1}OH$     2)  $R(OH)_n$     3)  $C_nH_{2n+1}COH$     4)  $C_nH_{2n+1}COOH$

**2.** В молекулах алкенов главные связи:

1) только  $\sigma$     2) 1  $\sigma$  и 1  $\pi$     3) 1  $\sigma$  и 2  $\pi$     4)  $\sigma$  и 3  $\pi$  (или единое пи электронное облако)

**3.** Гомолог для этанола:    1) метаналь    2) метан    3) метанол    4) этиловый спирт

4. Вещество, для которого идёт реакция окисления:

- 1) Пропан 2) Циклопропан 3) Метан 4) Ацетилен

5. Реактив для качественного определения глицерина:

- 1) аммиачный раствор оксида серебра (1) 2) спиртовой раствор йода  
3) гидроксид меди (2) 4) раствор перманганата калия

6. Органическое вещество в виде бесцветной жидкости со своеобразным запахом, применяемое для получения эфиров, волокон, свинцовых белил, киноплёнки, для борьбы с вредителями сельского хозяйства: 1)  $C_2H_5OH$  2)  $C_2H_4$  3)  $CH_4$

4)  $CH_3COOH$

### Часть 2

В задании В2 на установление соответствия запишите в таблицу цифры выбранных вами ответов.

В1. Установите соответствие между названием соединения и общей формулой гомологического ряда, к которому оно принадлежит.

#### НАЗВАНИЕ СОЕДИНЕНИЯ

#### ОБЩАЯ ФОРМУЛА

- А) бутин  
Б) циклогексан  
В) пропан  
Г) бутадиен

- 1)  $C_nH_{2n+2}$   
2)  $C_nH_{2n}$   
3)  $C_nH_{2n-2}$   
4)  $C_nH_{2n-4}$   
5)  $C_nH_{2n-6}$

А	Б	В	Г

Ответом к заданию В1 является последовательность цифр, которая соответствует номерам правильных ответов.

В2. Уксусная кислота реагирует с

- 1) кислородом  
2) метанолом  
3) гидроксидом натрия  
4) хлороводородом  
5) натрием  
6) оксидом углерода(IV) Ответ: \_\_\_\_\_

### Часть 3

С1. При сгорании 7,2 г. вещества образовалось 9,9 г. углекислого газа и 8,1 г. воды. Плотность паров этого вещества по водороду равна 16. Определите молекулярную формулу углеводорода.

### Критерии оценивания промежуточной аттестации

Максимальный балл за выполнение работы – 30.

Рекомендации по переводу первичных баллов в отметки по пятибалльной шкале.

Отметка по пятибалльной шкале	«2»	«3»	«4»	«5»
Первичные баллы	0-16	17-21	22-26	27-30

## Ответы

Ответы к заданиям *части 1* (с выбором ответа):

Задание	Ответ
A1	1
A2	2
A3	3
A4	4
A5	3
A6	4

Ответы к заданиям *части 2* (с кратким ответом).

Задание	Ответ
B1	3213
B2	235