

# Годовая промежуточная аттестация по химии 10 класс (базовый уровень) <u>демоверсия</u>

(тестовая работа в 2-х вариантах)

*Назначение работы:* проверить остаточные знания курса органической химии, подготовка школьников к итоговой аттестации в 11 классе по химии.

## Структура контрольной работы

В работе выделены три части, которые различаются по содержанию и степени сложности, включаемых в них заданий.

Часть А включает 10 заданий с выбором ответа, содержание которых в целом охватывает основные вопросы органической химии, изучаемые в 10 классе. Их обозначение в работе А 1, А 2, А 3... А10 (уровень сложности базовый). Выполнение этих заданий позволяет оценить подготовку учащихся на базовом уровне.

Часть В включает 3 задания повышенной сложности с кратким свободным ответом. Их обозначение в работе В 1, В 2... В 3.

Часть С содержит 2 задания с развернутым свободным ответом (уровень сложности – высокий).

### Распределение заданий работы по частям:

No	Части работы	Число заданий	Максимальный первичный балл	Тип заданий
1.	A	10	10	Задания с выбором ответа
2.	В	3	12	Задания с кратким ответом
3.	С	2	7	Задания с развернутым ответом

Итого: 15 29

Задания контрольной работы ориентированы на проверку элементов содержания трех содержательных блоков: «Вещество», «Химическая реакция», «Познание и применение веществ человеком». Распределение заданий по данным блокам проведено с учетом того, какой объем занимает содержание каждого из них в

общей структуре курса органической химии, какое время отводится на изучение этого материала, а также со степенью трудности усвоения учащим

#### Проверяемые виды деятельности:

- 1. Называть и определять вещества, их свойства, признаки и классификации веществ, типы реакций и др.
- 2. Составлять формулы веществ, уравнения химических реакций.
- 3. Характеризовать свойства и применение веществ.
- 4. Объяснять закономерности в изменении свойств веществ, сущности химических реакций.
- 5. Проводить вычисления по химическим формулам и уравнениям.

Время выполнения работы – 40 минут.

#### Система оценивания.

Верное выполнение каждого задания части А оценивается 1 баллом, части В –2 баллами. Задание части С имеет 3 элемента содержания, каждый из которых оценивается в 1 балл, а задание 2 в целом – в 4 балла.

#### Оценка за выполнение работы определяется по пятибалльной шкале:

```
от 25 до 29 баллов — оценка 5,
от 21 до 26 баллов — оценка 4,
от 15 до 20 баллов — оценка 3,
менее 14 баллов — оценка 2.
```

## Дополнительные материалы

- 1. Периодическая система химических элементов Д.И.Менделеева.
- 2. Таблица растворимости солей, кислот и оснований в воде.
- 3. Электрохимический ряд напряжений металлов.
- 4. Калькулятор.

# Годовая промежуточная аттестация по химии 10 класс (базовый уровень) демоверсия

 $\frac{\Psi_{\rm ACTL}\;A}{K\;\kappa_{\rm ACMO}\,M_{\rm S}\;a}$  заданию части A даны несколько ответов, из которых только один верный. Выберите верный, по Вашему мнению, ответ. А1 (1 балл) Общая формула алканов.

Ат. (1 оши) Оощая формула алканов.	
1) $C_nH_{2n}$ 2) $C_nH_{2n+2}$	
3) $C_nH_{2n-2}$ 4) $C_nH_{2n-6}$	
А2. (1 балл) Вещества, имеющие формулы	$CH_3 - O - CH_3$ и $CH_3 - CH_2 - OH$ являются
АЗ. (1балл) Ацетилен принадлежит к гомол	огическому ряду:
1) алканов; 2) алкинов; 3) аренов;	4) алкенов
А4. (1 балл) Реакции, в ходе которых от мо-	лекулы вещества отщепляется вода, называют реакциями:
1. Дегидратации	2. Дегалогенирования
3. Дегидрогалогенирования	4. Дегидрирования
А5. (1 балл) Количество атомов водорода в	циклогексане:
1) 8; 2) 10; 3) 12; 4) 14.	
Аб. (1 балл) Реакция среды в водном раство	оре уксусной кислоты:
<ol> <li>нейтральная;</li> <li>кислая;</li> <li>солен</li> </ol>	ая; 4) щелочная.
А7. (1 балл) Уксусная кислота не вступает	и во взаимодействие с веществом
<ol> <li>оксид кальция</li> <li>медь</li> </ol>	
<ol> <li>метанол</li> <li>пищев</li> </ol>	вая сода
А8. (1 балл) Продуктом гидратации этилена	
<ol> <li>спирт;</li> <li>кислота;</li> <li>альдеги</li> </ol>	
А9. (1 балл). Полипропилен получают из ве	
1) $CH_2 = CH_2$ ; 2) $CH = CH$ ; 3) $CH_3 -$	
А10. (1 балл) К ядовитым веществам относ	
1) метанол; 2) этанол; 3) пропанол;	
, , , , , , , , , , , , , , , , , , , ,	, ,
<b>Часть B</b>	
<u> </u>	:
вещество	- нахождение в природе
1) Глюкоза	а) в соке сахарной свеклы
2) Крахмал	б) в зерне
3) Сахароза	в) в виноградном сахаре
4) Целлюлоза	г) в древесине
2. (2 балла). Установите соответствие	, <u> </u>
Реагенты	Тип реакции
1) $C_2H_4 + O_2 \rightarrow$	а) замещение
2) $CH_4 \rightarrow$	б) окисление
3) CH₃COOH + KOH →	в) присоединение
4) CH <sub>4</sub> + Cl <sub>2</sub> →	г) обмена
1) = ==4 : ==2	д) разложение
3. (2 балла) Установите соответствие в	между названием вещества и его формулой.
Название вещества	Формула
1) ацетилен	a) CH <sub>3</sub> - CH <sub>3</sub>
2) метанол	6) CH <sub>3</sub> - OH
3) пропановая кислота	B) $CH \equiv CH$
4) этан	г) CH <sub>3</sub> - CH <sub>2</sub> - COH
., 51411	д) CH <sub>3</sub> -CH <sub>2</sub> -COOH
Часть С Задания со свободным ответом	A) 5113 5112 55 511

#### <u>С</u> Задания со свободным ответом

- 1. (З балла). Объем углекислого газа, который образовался в результате сжигания 10 л ацетилена, равен
- 2. (4 балла). Напишите уравнения химических реакций, с помощью которых можно осуществить превращения:

 $CH_4 \rightarrow C_2H_2 \rightarrow C_6H_6 \rightarrow$  хлорбензол. Дайте названия веществам.