

Муниципальное бюджетное общеобразовательное учреждение
средняя общеобразовательная школа № 68

Демонстрационный вариант контрольных
измерительных материалов для проведения
годовой промежуточной аттестации
по химии
10 класс

Пояснительная записка.

Промежуточная аттестация проводится в соответствии со статьей 58 Федерального закона от 29.12.2012 года № 273-ФЗ «Об образовании в Российской Федерации». Содержание контрольно - измерительных материалов промежуточной аттестации по химии в 10 классе составлена в соответствии с требованиями Федерального компонента государственного стандарта основного общего образования по химии (приказ Минобрнауки России от 31.05.2021 года № 287) и соответствует учебным возможностям данной ступени обучения.

1.Цель: промежуточная аттестация ставит своей целью определить уровень подготовки обучающихся 10 классов средней школы, изучавших органическую химию

2. Характеристика структуры и содержания проверочной работы:

Работа состоит из двух частей, включающих 15 заданий. Часть А. содержит 13 заданий. К каждому заданию 1-9 приводится 4 варианта ответа, из которых один верный. При выполнении заданий 10-13 запишите ответ так, как указано в тексте задания.

А 1. – Изомерия органических соединений. Гомологи.

А 2. – Химические свойства органических соединений.

А 3. - Химические свойства органических соединений.

А 4. – Химические свойства органических соединений.

А 5. - Химические свойства органических соединений.

А 6. – Химические свойства органических соединений.

А 7. – Химические свойства органических соединений.

А 8. – Цепочки превращения органических веществ.

А 9. – Химические свойства органических веществ.

А 10. - Классы органических веществ.

А 11. – Качественные реакции органических веществ.

А 12. – Химические свойства органических веществ.

А 13. – Химические свойства органических веществ.

Часть В. включает 2 задания, на которые следует дать развернутый ответ.

В 1. – Цепочки превращения органических веществ.

В 2. – Задачи на нахождение молекулярной формулы.

3.Оценивание работы:

За правильный ответ А 1. - А 9. – 1 балл

За правильный ответ А 10. - А 13. – 2 балла

За правильный ответ В 1. – 5 баллов

За правильный ответ В 2. – 3 балла

Итого максимально 25 баллов.

Шкала перевода первичного балла в отметку:

Отметка по 5-ной шкале	2	3	4	5
Первичный балл	0-10	11 - 15	16-20	21-25

На выполнение итоговой работы по химии дается 45 минут.

Вариант 0

Часть А. (при выполнении заданий А₁ – А₉ выберите из нескольких вариантов ответа один верный)

А 1. Изомером бутадиена является

- 1) бутаналь; 2) бутин; 3) бутанол; 4) бутен.

А 2. Продуктом реакции пропена с хлором является

- 1) 1,2-дихлорпропен; 2) 2-хлорпропен; 3) 2-хлорпропан; 4) 1,2-дихлорпропан.

А 3. При окислении пропанола-2 образуется

- 1) пропилен; 2) пропанон; 3) пропаналь; 4) пропан.

А 4. Метаналь реагирует с

- 1) Br₂ (вода); 2) KOH; 3) [Ag(NH₃)₂]OH; 4) Na.

А 5. Глюкоза реагирует с

- 1) HCl; 2) CuO; 3) Cu(OH)₂; 4) KOH.

А 6. Ацетилен в лаборатории можно получить реакцией

- 1) дегидрирования этана; 2) карбида кальция с водой;
3) гидрирования этилена; 4) карбида алюминия с водой.

А 7. Аминокислоты реагируют с

- 1) этиленом; 2) кислотами и основаниями;
3) медью; 4) предельными углеводородами.

А 8. В схеме превращений метан → X → бензол веществом «X» является

- 1) HCHO; 2) C₆H₁₄; 3) CH₃–CH₃; 4) C₂H₂.

А9. Мономером для получения полипропилена является

- 1) C_3H_6 ; 2) C_2H_2 ; 3) C_3H_4 ; 4) C_3H_8 ;

А 10. Установите соответствие между названием соединения и его общей формулой

НАЗВАНИЕ СОЕДИНЕНИЯ

ФОРМУЛА ОРГАНИЧЕСКИХ ВЕЩЕСТВ

А) этин

1) C_nH_{2n+2}

Б) пропаналь

2) C_nH_{2n-2}

В) бензол

3) $C_nH_{2n}O$

Г) этанол

4) $C_nH_{2n+2}O$

5) C_nH_{2n-6}

6) C_nH_{2n}

А	Б	В	Г

А 11. Установите соответствие между названиями двух веществ и реактивом, с помощью которого можно различить эти вещества.

НАЗВАНИЯ ВЕЩЕСТВ

РЕАКТИВ

А) гексан и гексен-2

1) Ag_2O (NH_3 p-p)

Б) этин и этен

2) ZnO

В) пропанол-2 и глицерин

3) Br_2 (водн.)

Г) анилин и бензол

4) $Cu(OH)_2$

5) $NaHCO_3$

А	Б	В	Г

А 12. Этен взаимодействует с:

- 1) HCl ; 2) $FeCl_3$; 3) Na ; 4) Br_2 (p-p); 5) CH_3COOH ; 6) $KMnO_4$ (p-p).

--	--	--

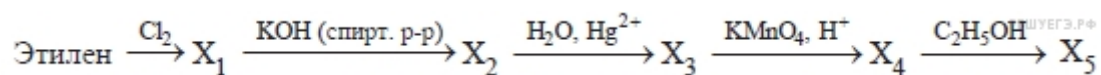
А 13. Глюкоза реагирует с:

- 1) Ag_2O (NH_3 p-p); 2) H_2O ; 3) C_6H_6 ; 4) $Cu(OH)_2$; 5) Al_2O_3 ; 6) O_2 .

--	--	--

Часть В.

В 1. Напишите уравнения реакций, с помощью которых можно осуществить следующие превращения. При написании уравнений реакций используйте структурные формулы органических веществ.



В 2. Определите формулу углеводорода, массовая доля водорода в котором составляет 14,3%. Относительная плотность этого вещества по водороду равна 21.

Вариант 0.

Часть А.

А 1	А 2	А 3	А 4	А 5	А 6	А 7	А 8	А 9	А 10	А 11	А 12	А 13
2	3	2	3	3	2	2	4	1	2354	3143	235	124

Часть В.

В 1. Формат ответа и критериев:

Содержание верного ответа и указания к оцениванию (допускаются иные формулировки ответа, не искажающие его смысл)	Балл
Написаны пять уравнений реакций, соответствующих схеме превращений: 1) $\text{H}_2\text{C}=\text{CH}_2 + \text{Cl}_2 \rightarrow \text{ClCH}_2\text{C}-\text{CH}_2\text{Cl}$ 2) $\text{ClCH}_2\text{C}-\text{CH}_2\text{Cl} + 2\text{KOH}_{(\text{спирт. р-р})} \rightarrow \text{HC}=\text{CH} + 2\text{KCl} + 2\text{H}_2\text{O}$ 3) $\text{HC}=\text{CH} + \text{H}_2\text{O} \xrightarrow{\text{Hg}^{2+}, \text{H}^+, t} \text{CH}_3-\text{CH}=\text{O}$ 4) $5\text{CH}_3-\text{CH}=\text{O} + 2\text{KMnO}_4 + 3\text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow 5\text{CH}_3\text{COOH} + 2\text{MnSO}_4 + \text{K}_2\text{SO}_4 + 3\text{H}_2\text{O}$ 5) $\text{CH}_3\text{COOH} + \text{C}_2\text{H}_5\text{OH} \xrightleftharpoons[t^0, \text{H}^+]{}$ $\text{CH}_3\text{COOC}_2\text{H}_5 + \text{H}_2\text{O}$	
Правильно выполнены пять элементов	5
Правильно выполнены четыре элемента	4
Правильно выполнены три элемента	3
Правильно выполнены два элемента	2
Правильно выполнен один элемент	1

Ответ неправильный	0
Максимальный балл	5

В 2. Формат ответа и критериев:

Содержание верного ответа и указания к оцениванию (допускаются иные формулировки ответа, не искажающие его смысл)	Балл
1) Определены количество вещества углерода, водорода, найдена простейшая формула вещества; 2) Определена молекулярная масса органического вещества по плотности; 3) Найдена истинна формула.	
Правильно выполнены все три элемента	3
Правильно выполнены два элемента	2
Правильно выполнен один элемент	1
Ответ неправильный	0
Максимальный балл	3