

**Муниципальное бюджетное общеобразовательное учреждение
«Ирбейская средняя общеобразовательная школа №1»
имени Героя Советского Союза С.С. Давыдова**

**Промежуточная аттестация по химии
за курс 10 класса 2022-2023 уч. год (базовый уровень)**

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.

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

В 1. – Цепочки превращения органических веществ.

3.Оценивание работы:

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

За правильный ответ А 10. - А 11. – 2 балла

За правильный ответ В 1. – 5 баллов

Итого максимально 18 баллов.

Шкала перевода первичного балла в отметку:

Отметка по 5-ной шкале	2	3	4	5
Первичный балл	0-7	7-10	11-15	16-18

На выполнение итоговой работы по химии дается 40 минут.

Вариант 1

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

А 1. Гомологом формальдегида является

- 1) пропаналь; 2) этилацетат; 3) пропанол; 4) этанол.

А 2. Продуктом гидратации ацетиленов является

- 1) этанол; 2) этилен; 3) этаналь; 4) уксусная кислота.

А 3. При окислении пропанола-1 образуется

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

А 4. Ацетальдегид реагирует с

- 1) Br₂ (вода); 2) Cu(OH)₂; 3) KOH; 4) Na.

А 5. Глюкоза реагирует с

- 1) Cu(OH)₂;
2) Br₂ (вода);
3) NaOH;
4) CuO.

А 6. Бензол из ацетиленов в одну стадию можно получить реакцией

- 1) дегидрирования;
2) тримеризации;
3) гидрирования;
4) гидратации.

А 7. Анилин реагирует с

- 1) этиловым спиртом; 2) соляной кислотой;
3) карбонатом натрия; 4) гидроксидом калия.

А 8. В схеме превращений

этен ⇒ X ⇒ этаналь веществом X является:

- 1) HCHO;
2) CH₃-O-CH₃;
3) C₂H₅OH;
4) C₂H₆.

А 9. Основным компонентом природного газа является

- 1) C₂H₆; 2) C₂H₂; 3) CH₄; 4) C₆H₆.

А 10. Установите соответствие между названием соединения и его принадлежностью к определенному классу органических веществ.

НАЗВАНИЕ СОЕДИНЕНИЯ**КЛАСС ОРГАНИЧЕСКИХ ВЕЩЕСТВ**

- А) этанол
 Б) анилин
 В) этилформиат
 Г) дихлорметан

- 1) галогенопроизводные углеводородов
 2) амины
 3) карбонильные соединения
 4) спирты
 5) сложные эфиры
 6) простые эфиры

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) этанол и фенол (р-р)
 Б) крахмал и сахароза
 В) пропанол-2 и глицерин
 Г) анилин и бензол

- 1) KMnO_4 (р-р)
 2) ZnO
 3) Br_2 (водн.)
 4) $\text{Cu}(\text{OH})_2$
 5) I_2 (р-р)

А	Б	В	Г

Часть В.

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

С акт

**Ключи**

Вариант 1

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
1	3	3	2	1	2	2	3	3	4251	3543	235	124

Часть В.

В 1. Формат ответа и критериев:

Содержание верного ответа и указания к оцениванию

Балл

(допускаются иные формулировки ответа, не искажающие его смысл)	
<p>Написаны пять уравнений реакций, соответствующих схеме превращений:</p> <p style="text-align: center;">С_{акт}, t</p> <p>1. $3 \text{CH}\equiv\text{CH} \rightarrow \text{C}_6\text{H}_6$</p> <p style="text-align: center;">AlCl₃, t</p> <p>2. $\text{C}_6\text{H}_6 + \text{CH}_3\text{Cl} \rightarrow \text{C}_6\text{H}_5 \text{CH}_3 + \text{HCl}$</p> <p>3. $5\text{C}_6\text{H}_5 \text{CH}_3 + 6\text{KMnO}_4 + 9\text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow 5\text{C}_6\text{H}_5 \text{COOH} + 6\text{MnSO}_4 + 3\text{K}_2\text{SO}_4 + 14\text{H}_2\text{O}$</p> <p>4. $\text{C}_6\text{H}_5 \text{COOH} + \text{NaOH} \rightarrow \text{C}_6\text{H}_5 \text{COONa} + \text{H}_2\text{O}$</p> <p style="text-align: center;">t</p> <p>5. $\text{C}_6\text{H}_5 \text{COOH}_{\text{ТВ.}} + \text{NaOH}_{\text{ТВ.}} \rightarrow \text{C}_6\text{H}_6 + \text{Na}_2\text{CO}_3$</p>	
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
<p>1) Определены количество вещества углерода, водорода, найдена простейшая формула вещества;</p> <p>2) Определена молекулярная масса органического вещества по плотности;</p> <p>3) Найдена истинная формула.</p>	
Правильно выполнены все три элемента	3
Правильно выполнены два элемента	2
Правильно выполнен один элемент	1
Ответ неправильный	0
Максимальный балл	3

