

Демонстрационная версия

Промежуточная аттестация проводится в форме теста. Тест составлен в двух вариантах. Каждый вариант состоит из двух частей и включает в себя 14 заданий.

Часть 1 содержит 12 заданий с кратким ответом.

В тесте предложены задания на выбор и запись одного правильного ответа из предложенного перечня ответов.

Часть 2 содержит 4 задания на установление соответствия и со свободным ответом.

На выполнение экзаменационной работы отводится 1 час (40 минут).

За верное выполнение каждого задания части 1 экзаменуемый получает по 1 баллу. За неверный ответ или его отсутствие выставляется 0 баллов.

Максимальное количество баллов, которое может получить экзаменуемый, правильно выполнивший часть 1 – 12.

За верное выполнение каждого задания части 2 экзаменуемый получает по 4 балла. Если при выполнении каждого задания части 2 экзаменуемый допустил 1 ошибку получает 3 балла за задание. Если при выполнении каждого задания части 2 экзаменуемый допустил 2 ошибки получает 2 балла за задание. Если при выполнении каждого задания части 2 экзаменуемый допустил 3 ошибки получает 1 балл за задание. Если испытуемый допустил 4 ошибки или не выполнил задание выставляется 0 баллов.

Максимальное количество баллов, которое может получить экзаменуемый, правильно выполнивший задание части 2 – 16.

За верное выполнение всех заданий экзаменационной работы можно получить максимально 28 балла.

Промежуточная аттестационная работа по химии

Класс 10

Фамилия, имя _____

Часть 1

1. Название углеводорода, формула которого $\text{CH}_3 - \text{C} \equiv \text{C} - \text{CH}_3$ по систематической номенклатуре
 1. пропан
 2. бутин-1
 3. пропин
 4. бутин-2
2. Гомологами являются
 1. C_2H_6 и C_2H_4
 2. C_3H_8 и C_5H_{12}
 3. C_4H_8 и C_7H_{16}
 4. CH_4 и C_6H_{10}
3. К соединениям, имеющим общую формулу C_nH_{2n} относится
 1. бензол
 2. гексен
 3. гексан
 4. гексин
4. Подсолнечное, льняное, хлопковое масла относятся к классу
 1. углеводы
 2. жиры
 3. белки
 4. фенолы
5. К какому классу принадлежат белки
 1. сложные эфиры
 2. полинуклеотиды
 3. простые эфиры
 4. полипептиды
6. Пропаналь принадлежит к гомологическому ряду
 1. фенолы
 2. сахараиды
 3. амины
 4. альдегиды
7. Реакции, в ходе которых от молекулы вещества отщепляется водород, называют реакциями:
 1. Дегидратации
 2. Дегалогенирования
 3. Дегидрогалогенирования
 4. Дегидрирования

8. Реакцию «серебряного зеркала» дает:
1. фенол
 2. уксусный альдегид
 3. глицерин
 4. бензол
9. Полимер состава $(-CH_2-CH_2-)_n$ получен из
1. этилена
 2. этана
 3. бутана
 4. этина
10. К наркотическим веществам относится
1. этанол
 2. пропанол
 3. метанол
 4. бутанол
11. Выберите вещество, с которым взаимодействует пентан
1. хлор
 2. бромная вода
 3. раствор KOH
 4. хлороводород
12. Какое утверждение верно для крахмала и целлюлозы
1. вступают в реакцию «серебряного зеркала»
 2. имеют одинаковую степень полимеризации
 3. не подвергаются гидролизу
 4. являются природными полимерами

Часть 2

13. Установите соответствие между названием вещества и классом соединений.

Название вещества

Класс органических соединений

- | | |
|-------------|-----------------------|
| 1) пропин | а) альдегиды |
| 2) этаналь | б) алкины |
| 3) бензол | в) карбоновые кислоты |
| 4) ацетилен | г) арены |
| | д) алкены |

14. Установите соответствие между реагентами и типом реакции.

Реагенты

Тип реакции

- | | |
|--------------------|--------------------|
| 1. $C_2H_4 + H_2O$ | а) галогенирование |
| 2. $C_2H_2 + H_2$ | б) гидратация |
| 3. $C_2H_4 + HCl$ | в) гидрирование |



г) гидрогалогенирование

15. Установить соответствие между функциональной группой и классом вещества:

функциональная группа

класс вещества

1. – COOH

а) спирты

2. – OH

б) фенолы

3. – NH₂

в) кетоны

4. – CHO

г) карбоновые кислоты

д) альдегиды

е) амины

16. Напишите данную схему химическими формулами и запишите все уравнения химических реакций, с помощью которых можно осуществить превращения:

Этан → *этилен* → *полиэтилен*

↓

Этиловый спирт

Ключи к тесту

№ задания	
Часть 1	
1	4
2	1
3	2
4	2
5	2
6	2
7	4
8	2
9	4
10	1
11	1
12	4
Часть 2	
13	1б2а3г4б
14	1б2в3г4а
15	1г2а3е4д
16	<p>1. $C_2H_6 \rightarrow C_2H_4 \rightarrow (-CH_2-CH_2-)_n$</p> <p style="text-align: center;">↓</p> <p style="text-align: center;">C_2H_5OH</p> <p>2. $C_2H_6 \rightarrow C_2H_4 + H_2$</p> <p>3. $nCH_2 = CH_2 \rightarrow (-CH_2-CH_2-)_n$</p> <p>4. $C_2H_4 + H_2O \rightarrow C_2H_5OH$</p>