

Заполнять ЗАГЛАВНЫМИ ПЕЧАТНЫМИ БУКВАМИ

Регион	08
Название ОО	
Код ОО	
Класс	10
Предмет	ХИМИЯ
Дата	
Фамилия	
Имя	
Отчество	

Инструкция по выполнению работы

Работа по химии состоит из 2-х частей и включает в себя 20 заданий, различающихся формой и уровнем сложности.

Часть 1 содержит 16 заданий с выбором ответа, базового и повышенного уровней. К каждому заданию приводятся четыре варианта ответа, из которых верен только один. Часть 2 содержит 4 задания, к которым требуется дать краткий ответ. Задание с кратким ответом считается выполненным, если верный ответ зафиксирован в той форме, которая предусмотрена инструкцией по выполнению задания.

Выполнять задания можно в любом порядке, главное – сделать правильно как можно больше заданий.

При выполнении работы **нельзя пользоваться учебником, рабочими тетрадями.**

На выполнение работы по химии отводится 45 минут.

Обязательно проверьте в конце выполнения работы, что все ответы внесены на лист с заданиями!

Желаем успеха!

Химия. 10 класс. Демоверсия.

1. Водородные связи образуются между молекулами

- 1) метанола 2) ацетилена 3) метана 4) метилформиата

2. Степень окисления -3 углерод имеет в соединении

- 1) CH_3Cl 2) C_2H_2 3) HCHO 4) C_2H_6

3. Немолекулярное строение имеет каждое из соединений:

- 1) CH_4 , $\text{C}_2\text{H}_5\text{Cl}$ 3) $\text{C}_6\text{H}_5\text{ONa}$, $(\text{HCOO})_2\text{Ca}$
2) CH_3COOH , CH_3COONa 4) $\text{C}_2\text{H}_5\text{NH}_2$, $\text{C}_2\text{H}_5\text{ONa}$

4. Вещество, формула которого C_4H_6 , можно отнести к

- 1) алкадиенам и циклоалканам 3) алкинам и алкенам
2) алкинам и алкадиенам 4) алкенам и алканам

5. Среди перечисленных веществ:

- А) бутаналь
Б) пропантриол-1
В) метилформиат
Г) фенолят натрия
Д) этаналь
Е) метаналь

альдегидами являются

- 1) А, Д, Е 2) Б, В, Д 3) Б, Г, Е 4) А, В, Д

6. Органическое вещество, молекулярная формула которого C_7H_8 , относится к гомологическому ряду

- 1) метана 2) этилена 3) бензола 4) ацетилена

7. Изомером пропанола-2 является

- 1) $\text{CH}_3 - \text{CH}(\text{CH}_3) - \text{CH}_2\text{OH}$ 3) $\text{C}_2\text{H}_5 - \text{O} - \text{CH}_3$
2) $\text{CH}_3 - \text{CH}_2\text{OH}$ 4) $\text{CH}_3 - \text{CH}(\text{OH}) - \text{CH}_2 - \text{CH}_3$

8. При реакции ацетилена с избытком брома образуется

- 1) бромэтан 3) 1,2-дибромэтан
2) 2,3-дибромбутан 4) 1,1,2,2-тетрабромэтан

9. При окислении этанола оксидом меди (II) образуется

- 1) формальдегид 3) муравьиная кислота
2) ацетальдегид 4) диэтиловый спирт

10. Жиры представляют собой сложные эфиры

- 1) этиленгликоля и низших карбоновых кислот
2) этиленгликоля и высших карбоновых кислот
3) глицерина и низших карбоновых кислот

В) CCl_4	3) 0
Г) $HCOOH$	4) -2
	5) -4

19. Для бутана характерны:

- | | |
|--------------------------------|-----------------------------|
| 1) дегидрирование | 4) взаимодействие с натрием |
| 2) гидратация | 5) полимеризация |
| 3) взаимодействие с галогенами | 6) горение |

20. Найдите молекулярную формулу алкена, массовая доля водорода в котором составляет 14,3%. Относительная плотность этого вещества по водороду 21.