

Химия
11 класс
Входная контрольная работа
СПЕЦИФИКАЦИЯ

1. Назначение контрольной работы – оценить соответствие знаний, умений и основных видов учебной деятельности, обучающихся требованиям к планируемым результатам обучения в начале 11 класса.

Работа включает 13 заданий. Время проведения работы 40 минут.

2. Проверяемые планируемые результаты.

Умение определять классы органических соединений и их функциональные группы, знание основных свойств углеводов, кислород и азотсодержащих соединений, химических законов и понятий и взаимосвязь органических соединений.

Критерий оценивания:

Работа состоит из 3 частей и включает в себя 13 заданий, различающихся формой и уровнем сложности.

Часть 1 включает 10 заданий базового уровня (1-10). К каждому заданию дается 4 варианта ответа, из которых только один правильный. За выполнение каждого задания-1 балл.

Часть 2 состоит из 2 заданий повышенного уровня (11-12), на которые надо дать краткий ответ в виде числа или последовательности цифр. За выполнение каждого задания - 2 балла. Задание 11 считается выполненным верно, если правильно установлены четыре соответствия. Частично верным считается ответ, в котором установлены два соответствия из трех; он оценивается 1 баллом. Остальные варианты считаются неверным ответом и оцениваются 0 баллов. Задание 12 эксперт оценивает на основе сравнения ответа обучающегося с образцом ответа, приведенным в критериях оценивания, выявляет в ответе обучающегося элементы, каждый из которых оценивается 1 баллом. Максимальная оценка за каждое верно выполненное задание 2 балла.

Часть 3 содержит наиболее сложное объемное задание 13, которое требует полного ответа. Проверка выполнения осуществляется предметной комиссией. При оценивании каждого из заданий эксперт на основе сравнения ответа обучающегося с образцом ответа, приведенным в критериях оценивания, выявляет в ответе обучающегося элементы, каждый из которых оценивается 1 баллом. Максимальная оценка за каждое верно выполненное задание 3 балла.

При выполнении работы можно пользоваться периодической системой химических элементов Д.И. Менделеева и непрограммируемым калькулятором.

Шкала оценивания

Первичные баллы	0-8	9-11	12-15	16-17
оценка	2	3	4	5

Входная контрольная работа
Демонстрационный вариант

Часть 1

1.Общая формула алкинов:

А) C_nH_{2n-2} Б) C_nH_{2n} В) C_nH_{2n+2} Г) C_nH_{2n-6}

2.Название вещества, формула которого: $CH_2 - CH - CH=CH_2$



А) 3-метилпентин-1 Б) 3,4-диметилбутен-1 В) 3-метилпентен-1 Г) 3-метилпентен-4

3. Вещества, формулы которых $\text{CH}_2=\text{CH}-\text{CH}_2-\text{CH}_3$ и $\text{CH}_2=\text{CH}=\text{CH}_2-\text{CH}_3$ являются:

А) гомологами Б) веществами разных классов В) изомерами Г) одним и тем же веществом

4. Окраска смеси белка с гидроксидом меди (II) при нагревании:

А) голубая Б) синяя В) красная Г) фиолетовая

5. Этан из хлорметана можно получить при помощи реакции :

А) Вюрца Б) Зинина В) Лебедева Г) Кучерова

6. Вещество, изомерное циклоалканам, но обесцвечивающее бромную воду, относится к классу:

А) алканов Б) спиртов В) карбоновых кислот Г) алкенов

7. В спелых ягодах брусники и клюквы содержится кислота:

А) бензойная Б) лимонная В) муравьиная Г) уксусная

8. Продуктом реакции полного бромирования пропина является:

А) 1,2-дибромпропен Б) 1,1,2,2-тетрабромпропан В) 1,1,2,2-дибромпропан Г) 2-бромпропан

9. Веществом X в цепочке превращений $\text{этан} \rightarrow \text{X} \rightarrow \text{этанол}$ является:

А) ацетилен Б) хлорметан В) пропан Г) этен

10. Алкан, 1л которого при полном сгорании даёт 4л углекислого газа

А) метан Б) этан В) пропан Г) бутан

Часть 2

11. Установите соответствие

Формула вещества	Класс соединений
1. $\text{CH}_3-\text{CH}_2-\text{COOH}$	А) альдегиды Б) карбоновые кислоты В) многоатомные спирты Г) одноатомные спирты
2. $\text{CH}_2\text{OH}-\text{CHOH}-\text{CH}_2\text{OH}$	
3. CH_3-COH	
4. CH_3COOH	

12. Выведите молекулярную формулу углеводорода, в котором массовая доля углерода и водорода составляют 85,7% и 14,3%. Относительная плотность паров этого вещества по водороду составляет 28.

Часть 3

13. Составьте уравнения реакций по приведённой ниже схеме:

