

**Контрольно - оценочные задания для проведения
промежуточной аттестации по химии, 10 класс**

Тестовая работа

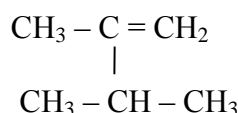
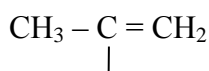
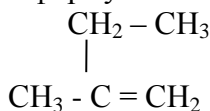
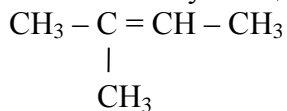
1 вариант

ЧАСТЬ А. Выберите правильный ответ

A1. Атомы углерода в алканах находятся в состоянии гибридизации:

- а) sp б) sp^2 в) sp^3 г) sp^4

A2. Сколько углеводородов изображено формулами:



- а) один б) два в) три г) четыре

A3. Гомологами являются вещества нормального строения:

- а) C_4H_{10} и C_3H_6 б) C_3H_8 и C_5H_{12}
в) C_2H_4 и C_8H_{18} г) CH_4 и C_5H_8

A4. Укажите формулу изомера 2,3-диметилпентена-2:

- а) $\text{CH}_3 - \text{CH} = \text{CH} - \underset{\text{CH}_3}{\text{CH}} - \text{CH}_3$ б) $\text{CH}_2 = \underset{\text{CH}_3}{\text{C}} - \text{CH}_2 - \text{CH}_3$

- в) $\text{CH}_3 - \text{CH} = \text{CH} - \underset{\text{CH}_3}{\text{CH}_3}$ г) $\text{CH}_3 - \text{CH}_2 - \text{CH} = \text{CH} - \text{CH}_2 - \text{CH}_2 - \text{CH}_3$

A5. Пропен можно получить крекингом:

- а) бутана б) пентана в) гексана г) октана

A6. Какой тип реакции характерен для алканов:

- а) замещение б) присоединение в) окисление г) полимеризации

A7. Сумма коэффициентов в уравнении реакции горения бутана равна:

- а) 15 б) 13 в) 21 г) 33

A8. У спиртов отсутствует изомерия:

- а) углеводородного скелета б) геометрическая
в) положение функциональной группы г) верного ответа нет

A9. С помощью какой реакции нельзя получить карбоновую кислоту

- а) окисление альдегида б) гидролиз сложного эфира
в) восстановление альдегида г) окисление алкана

A10. Какое вещество дает реакцию «серебряного зеркала»

- а) глюкоза б) этанол в) фенол г) крахмал

A11.

ЧАСТЬ В. Соотнесите понятия.

B1. Соотнесите

Тип углеводорода:

- 1) Алканы
- 2) Алкены
- 3) Алкины
- 4) Арены

формула:

- а) C_2H_4
- б) C_6H_{10}
- в) $\text{C}_{12}\text{H}_{18}$
- г) CH_4
- д) C_4H_6
- е) C_8H_{16}

Тип у/в	1	2	3	4
Ответ				

B2. Выберите правильный ответ окончания химической реакции:

- | | |
|--|---|
| 1) $2\text{C}_2\text{H}_5\text{OH} + 2\text{Na}$ | а) $2\text{C}_6\text{H}_5\text{ONa} + \text{H}_2$ |
| 2) $2\text{CH}_3\text{COOH} + 2\text{Na}$ | б) $\text{CH}_3 - \text{CH}_2 - \text{OH}$ |
| 3) $2\text{C}_6\text{H}_5\text{OH} + 2\text{Na}$ | в) $\text{C}_2\text{H}_5\text{ONa} + \text{H}_2$ |
| 4) $\text{CH}_3\text{COH} + \text{H}_2$ | г) $\text{CH}_3\text{COONa} + \text{H}_2$ |

1	2	3	4

ЧАСТЬ С. Ответы с развернутым решением

C1. Выведите формулу вещества, содержащего 81,8% углерода и 18,2% водорода.

Относительная плотность паров этого вещества по водороду равна 22.

C2. Какое количество вещества хлорэтана можно получить в результате реакции 2,5 моль этана с хлором?

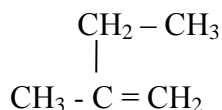
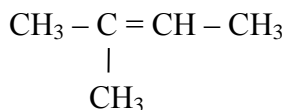
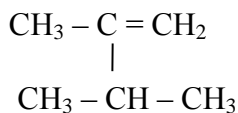
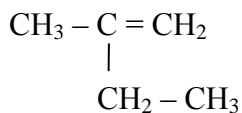
2 вариант

ЧАСТЬ А. Выберите правильный ответ

A1. Атомы углерода в алкенах находятся в состоянии гибридизации:

- а) sp б) sp^2 в) sp^3 г) sp^4

A2. Сколько углеводородов изображено формулами:



- а) три б) два в) четыре г) один

A3. Гомологами являются вещества нормального строения:

- а) C_4H_{10} и C_4H_8 б) C_6H_{14} и C_5H_{12}
в) C_2H_4 и C_8H_{18} г) CH_4 и C_5H_8

A4. Укажите формулу изомера 3,3-диметилбутена-1:

- а) $\text{CH}_3 - \text{CH} = \text{CH} - \underset{\text{CH}_3}{\text{CH}} - \text{CH}_3$ б) $\text{CH}_2 = \underset{\text{CH}_3}{\text{C}} - \text{CH}_2 - \text{CH}_3$

- в) $\text{CH}_3 - \text{CH} = \text{CH} - \text{CH}_3$ г) $\text{CH}_3 - \text{CH}_2 - \text{CH} = \text{CH} - \text{CH}_2 - \text{CH}_2 - \text{CH}_3$

A5. Пропен можно получить крекингом:

- а) октана б) пентана в) гексана г) бутана

A6. Какой тип реакции характерен для алкенов:

- а) замещение б) присоединение в) окисление г) полимеризации

A7. Сумма коэффициентов в уравнении реакции горения пропана равна:

- а) 15 б) 13 в) 21 г) 33

A8. У аминокислот отсутствует изомерия:

- а) углеводородного скелета б) геометрическая
в) положение функциональной группы г) верного ответа нет

A9. С помощью какой реакции можно получить карбоновую кислоту

- а) окисление альдегида б) реакция этерификации
в) восстановление альдегида г) горение алкана

A10. Какое вещество дает реакцию «серебряного зеркала»

- а) этанол б) альдегид в) фенол г) крахмал

A11.

ЧАСТЬ В. Соотнесите понятия.

В1. Соотнесите

Тип углеводорода:

1)Алканы

2)Алкены

3)Алкины

4)Арены

формула:

а) C_2H_6

б) C_6H_{10}

в) $C_{12}H_{18}$

г) CH_4

д) C_4H_6

е) C_8H_{16}

Тип у/в	1	2	3	4
Ответ				

В2. Выберите правильный ответ окончания химической реакции:

___ 1) $2C_2H_5OH + 2Na$

___ 2) $2CH_3COOH + 2Na$

___ 3) $2C_6H_5OH + 2Na$

___ 4) $CH_3COH + H_2$

а) $C_2H_5ONa + H_2$

б) $CH_3 - CH_2 - OH$

в) $2C_6H_5ONa + H_2$

г) $CH_3COONa + H_2$

1	2	3	4

ЧАСТЬ С. Ответы с развернутым решением

С1. Выведите формулу вещества, содержащего 85,7% углерода и 14,3% водорода.

Относительная плотность паров этого вещества по водороду равна 28.

С2. Какое количество вещества хлорметана можно получить в результате реакции 1,5 моль метана с хлором?

Критерии оценивания работы

Проверка работ осуществлялась по следующему ключу: выполнение задания А 1-10 базового уровня оценивается в 1 балл. Выполнение заданий части В (В1,) в зависимости от правильности ответа учащегося оценивается от 0 до 3 баллов, В2 от 0-2 баллов. Задания части С оцениваются: С1 4б, С2-3б Максимальное количество баллов – 22. Все задания показывают уровень владения базовым химическим инструментарием.

Успешность выполнения работы определяется по критериям:

Количество баллов	% от максимального количества баллов	Отметка	Уровень
0 - 7	0 – 30%	«2»	низкий
8-13	31 - 60%	«3»	базовый
14-18	61 - 85%	«4»	повышенный
19 - 22	86-100%	«5»	высокий