

Дистанционное домашнее задание 1.

Тема: Углеводороды.

ИНСТРУКЦИЯ ПО ВЫПОЛНЕНИЮ ДИСТАНЦИОННОГО ДОМАШНЕГО ЗАДАНИЯ

1. Выполните задания для самостоятельной работы.
2. **Обучающиеся, дистанционно выполнив задание, сразу могут отправить результаты.**

Адрес электронной почты:

Пузикова Наталья Ивановна nata_puzikova@mail.ru

В теме письма обязательно указать фамилию студента и номер группы. Не высылайте задание частями!

3. Для индивидуального общения необходимо использовать личные сообщения.

Задание для самостоятельной работы.

1. Повторить по рабочему конспекту характеристику углеводов.
2. Выполнить контрольную работу 3.
1 вариант выполняют учащиеся с нечетной нумерацией по списку, 2 вариант- с четной нумерацией.

Контрольная работа 3 по теме «Углеводороды».

Вариант 1

Часть А. Тестовые задания с выбором 1 ответа(1 балл).

1. Укажите общую формулу алканов.

- 1) C_nH_{2n+2} 2) C_nH_{2n} 3) C_nH_{2n-2} 4) C_nH_{2n-6}

2. Укажите к какому классу относится УВ с формулой $CH_3 - CH_3$

- 1) алканов 2) алкенов 3) алкинов 4) аренов

3. Укажите название вещества, формула которого $CH_2 = CH - CH_2 - CH_3$

- 1) 2-метилбутен-2 2) бутен-1 3) бутан 4) бутин-1

4. Укажите название гомолога для пентадиена-1,3

- 1) бутадиев-1,2 2) бутадиев-1,3 3) пропадиен-1,2 4) пентадиен-1,2

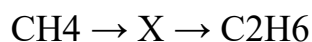
5. Укажите название вещества, для которого характерна реакция замещения

- 1) бутан 2) бутен-1 3) бутин 4) бутадиев-1,3

6. Укажите название вещества, для которого характерна реакция гидрирования.

- 1) пропен 2) пропан 3) этан 4) бутан

7. Укажите формулу вещества X в цепочке превращений



- 1) CO_2 2) C_2H_2 3) C_3H_8 4) C_2H_6

8. Укажите формулы веществ, которые вступают в реакцию друг с другом.

- 1) C_2H_4 и CH_4 2) C_3H_8 и H_2 3) C_6H_6 и H_2O 4) C_2H_4 и H_2

9. Определите, сколько молей углекислого газа образуется при полном сгорании метана.

- 1) 1 моль 2) 2 моль 3) 3 моль 4) 4 моль

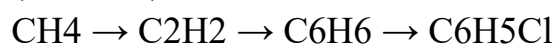
Часть Б. Задания со свободным ответом

10. Перечислите области применения алкенов – 5 примеров. (2 балла).

11. Сколько литров углекислого газа образуется при сжигании 4,2 г пропена. (2 балла).

12. Напишите уравнения химических реакций для следующих превращений

(3 балла).



Дайте названия продуктам реакции.

13. Установите соответствие между формулой вещества и классом углеводов, к которому оно принадлежит (2 балла).

ФОРМУЛА ВЕЩЕСТВА КЛАСС УГЛЕВОДОРОДОВ

А) C_5H_{12}

Б) C_3H_6

В) C_6H_6

Г) C_4H_6

1) арены

2) алканы

3) алкины

4) алкены

14. Выведите молекулярную формулу УВ, массовая доля углерода в котором составляет 83,3%. Относительная плотность паров этого вещества по водороду составляет 29. (4 балла).

Критерии 20-22---5

16-20---4

11-15---3

Контрольная работа 3 по теме «Углеводороды».

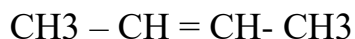
Вариант 2

Часть А. Тестовые задания с выбором 1 ответа(1 балл).

1. Укажите общую формулу алкенов

- 1) C_nH_{2n+2} 2) C_nH_{2n} 3) C_nH_{2n-2} 4) C_nH_{2n-6}

2. Укажите, к какому классу относится УВ с формулой



- 1) алканов 2) алкенов 3) алкинов 4) аренов

3. Укажите название вещества, формула которого $CH_3 - CH = CH - CH_3$

- 1) пентин-2 2) бутан 3) бутен-2 4) бутин-1

4. Укажите название гомолога для бутана.

- 1) бутен 2) бутин 3) пропан 4) пропен

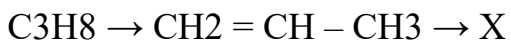
5. Укажите название вещества, для которого характерна реакция замещения.

- 1) гексан 2) гексен-1 3) гексин-1 4) гексадиен-1,3

6. Укажите название вещества, для которого характерна реакция гидрирования.

- 1) метан 2) пропан 3) пропен 4) этан

7. Укажите формулу вещества X в цепочке превращений



- 1) $CH_2Cl - CHCl - CH_3$ 2) $CH_3 - CCl_2 - CH_3$ 3) $CH_3 - CHCl - CH_3$
4) $CH_2Cl - CH_2 - CH_3$

8. Укажите формулы веществ, которые вступают в реакцию друг с другом

- 1) C_3H_8 и O_2 2) C_2H_4 и CH_4 3) C_4H_{10} и HCl 4) C_2H_6 и H_2O

9. Определите, сколько молей углекислого газа образуется при полном сгорании этана

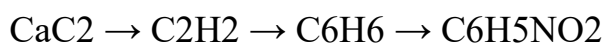
- 1) 1 моль 2) 2 моль 3) 3 моль 4) 4 моль

Часть Б. Задания со свободным ответом

10. Перечислите области применения алканов – 5 примеров. (2 балла).

11. Сколько в граммах паров воды образуется при сжигании 5,8 г бутана (2 балла).

12. Напишите уравнения химических реакций для следующих превращений: (3 балла).



Дайте названия продуктам реакции

13. Установите соответствие между формулой вещества и классом углеводородов, к которому оно принадлежит (2 балла).

ФОРМУЛА ВЕЩЕСТВА

КЛАСС УГЛЕВОДОРОДОВ

А) C_6H_{14}

1) арены

Б) C_6H_{12}

2) алканы

В) C_6H_6

3) алкины

Г) C_6H_{10}

4) алкены

14. Выведите молекулярную формулу УВ, массовая доля углерода и водорода в котором составляют 92,31% и 7,69%. Относительная плотность паров этого вещества по водороду составляет 13. (4 балла).

Критерии 20-22---5

16-20---4

11-15---3

3. Работу оформить в текстовом редакторе Word.

К оформлению работы предъявляются следующие требования:

1. Работа представляется в *электронном виде*. Рекомендуемый формат файла - *.rtf*. Параметры страниц:
 - верхнее и нижнее поля по 2,5 см;
 - левое поле – 3 см;
 - правое поле – 1,5 см
2. Параметры всех абзацев в тексте:
 - выравнивание – по ширине;
 - отступ первой строки – 1,25 см;
 - межстрочный интервал – Полуторный;
 - интервалы до и после абзаца – 0.
3. В тексте могут иметься:
 - гиперссылки;
 - сноски, примечания;
 - маркированные и нумерованные списки;
 - гарнитура шрифта текста – Times New Roman, размер шрифта – 14 пт.
4. Текст не должен содержать орфографических ошибок.
5. Правая граница текста должна быть выровнена за счет переноса слов и выравнивания текста по ширине.