

Тема урока: **Итоговая контрольная работа.**

1. Теория химического строения органических соединений была создана:
 - 1) М.В.Ломоносовым
 - 2) Д.И.Менделеевым
 - 3) А.М.Бутлеровым
 - 4) Я.Берцелиусом
2. Названия «органические вещества» и «органическая химия» ввел в науку:
 - 1) М.В.Ломоносов
 - 2) Д.И.Менделеев
 - 3) А.М.Бутлеров
 - 4) Я.Берцелиус
3. В каком ряду органических соединений находятся только углеводороды:
 - 1) C_2H_6 , C_4H_8 , C_2H_5OH ;
 - 2) CH_3COOH , C_6H_6 , CH_3COH ;
 - 3) C_2H_2 , C_3H_8 , $C_{17}H_{36}$;
 - 4) $C_6H_5NO_2$, CH_2Cl_2 , $C_3H_7NH_2$
4. В каком ряду органических соединений находятся только алканы:
 - 1) C_2H_6 , C_3H_8 , C_4H_{10} ;
 - 2) C_2H_2 , C_4H_8 , C_6H_6 ;
 - 3) $C_{10}H_{20}$, C_8H_{16} , C_3H_6 ;
 - 4) CH_4 , C_2H_4 , C_4H_6 .
5. К соединениям, имеющим общую формулу C_nH_{2n} , относится
 - 1) бензол
 - 2) циклогексан
 - 3) гексан
 - 4) гексин
6. Вещество, структурная формула которого
$$\begin{array}{c} CH_3-CH-CH_2-C \equiv C-CH_2-CH_3 \\ | \\ CH_3 \end{array}$$
, называется
 - 1) 6-метилгептин-3
 - 2) 2-метилгептин -4
 - 3) 2-метилгексин -3
 - 4) 2-метилгептен -3
7. Формула метилциклобутана соответствует общей формуле
 - 1) C_nH_{2n+2}
 - 2) C_nH_{2n}
 - 3) C_nH_{2n-2}
 - 4) $C_nH_{2n}O$
8. К классу алкинов относится
 - 1) C_2H_4
 - 2) CH_4
 - 3) C_2H_6
 - 4) C_2H_2
9. Химическая связь, характерная для алканов
 - 1) двойная
 - 2) одинарная
 - 3) σ -связь
 - 4) π -связь
10. Длина связи С-С и валентный угол в молекулах алканов
 - 1) 0,120 нм, 120°
 - 2) 0,154 нм, $109^\circ 28'$
 - 3) 0,140 нм, 120°
 - 4) 0,134 нм, $109^\circ 28'$
11. Вид гибридизации электронных облаков атомов углерода в алканах
 - 1) sp
 - 2) $-sp^2$
 - 3) $-sp^3$
 - 4) s-s и p-p
12. Геометрическая форма молекулы метана
 - 1) тетраэдрическая
 - 2) линейная
 - 3) объемная
 - 4) плоская
13. Общая формула гомологического ряда аренов
 - 1) C_nH_{2n}
 - 2) C_nH_{2n-2}
 - 3) C_nH_{2n-6}
 - 4) C_nH_{2n+2}
14. Общая формула гомологов ряда алкадиенов
 - 1) C_nH_{2n+2}
 - 2) C_nH_{2n}
 - 3) C_nH_{2n-2}
 - 4) C_nH_{n-2}
15. Реакция получения каучуков
 - 1) гидрогенизация
 - 2) полимеризация
 - 3) изомеризация
 - 4) поликонденсация

16. Тип характерных для алкенов реакций, обусловленных наличием π-связи в молекулах

- 1) замещения 2) разложения 3) обмена 4) присоединения

17. Изомеры отличаются

- 1) химическими свойствами 2) химической активностью
3) физическими свойствами 4) химическим строением

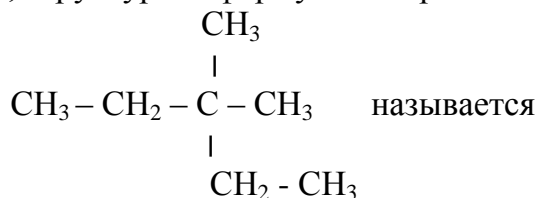
18. Сходство изомеров между собой

- 1) в составе 2) в строении 3) в свойствах 4) в способах получения

19. Гомологи отличаются друг от друга:

- 1) числом атомов углерода 2) химической структурой
3) качественным и количественным составом
4) общей формулой гомологического ряда

20. Вещество, структурная формула которого

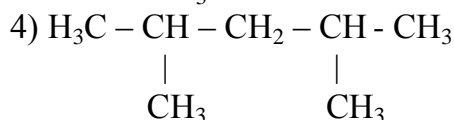
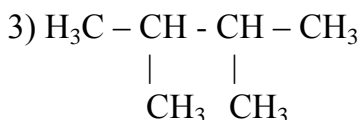
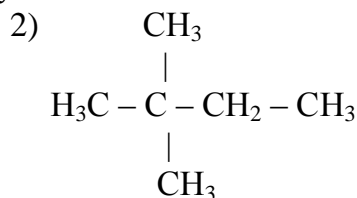
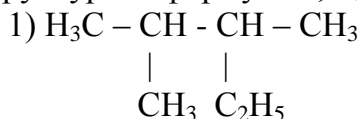


- 1) гептан 2) 3,3-диметилпентан 3) 3-метил-3-этилбутан
4) 2-метил-2-этилбутан

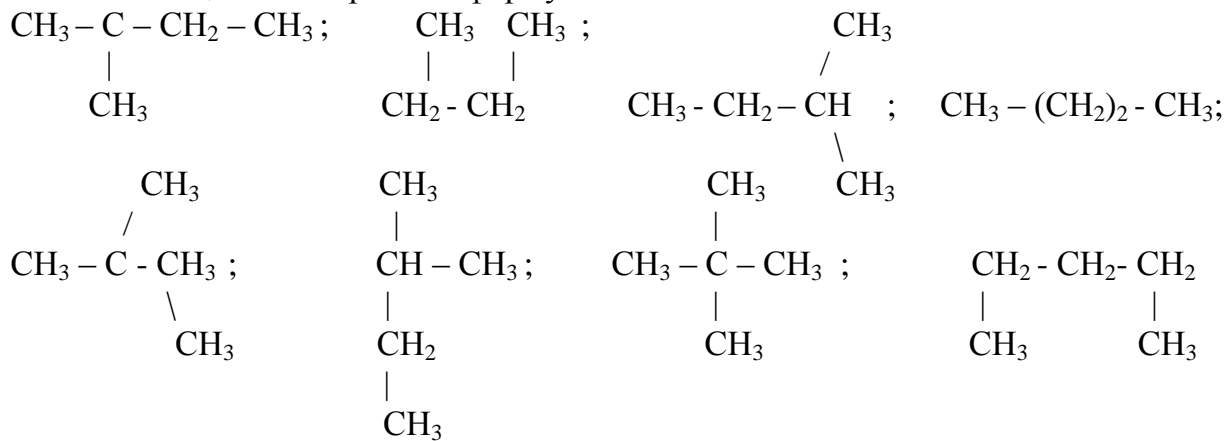
21. Бутадиен-1,3 принадлежит к классу углеводородов

- 1) предельные 2) непредельные 3) ароматические 4) циклопарафины

22. Структурная формула 2,3-диметилбутана

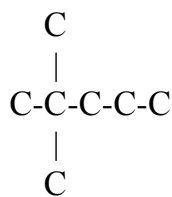
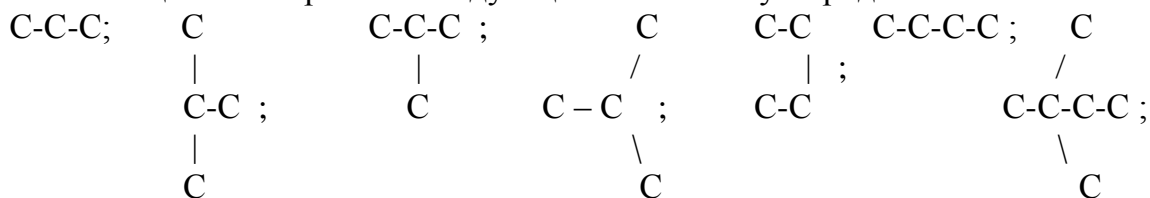


23. Сколько веществ изображено формулами:



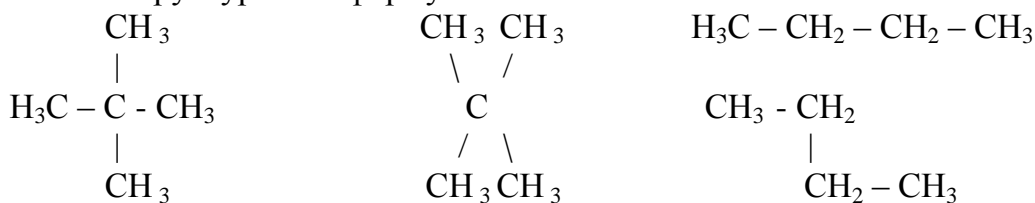
- 1) 2 2) 3 3) 4 4) 5

24. Сколько веществ изображено следующими схемами углеродного скелета



- 1) 2 2) 3 3) 4 4) 5

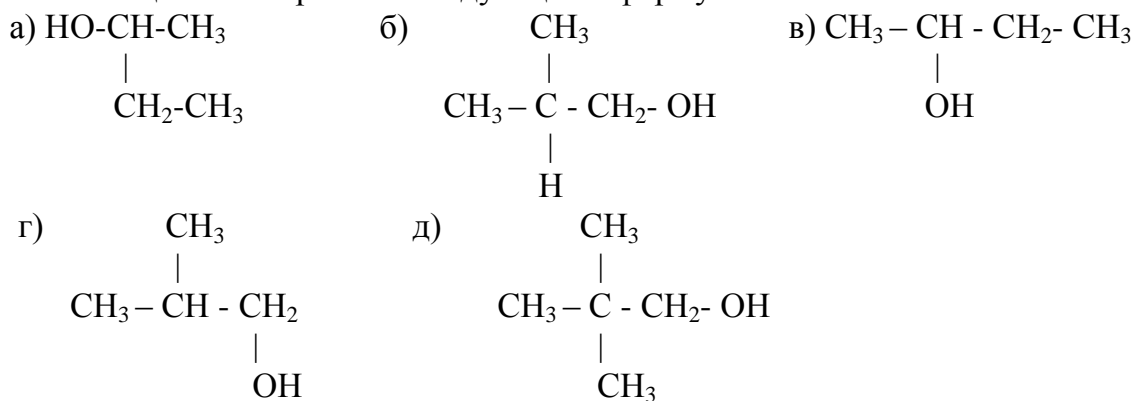
25. Данными структурными формулами



изображено

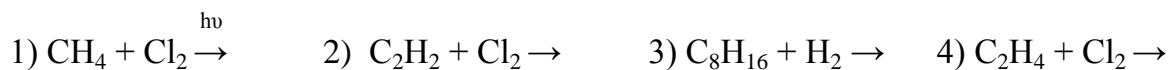
- 1) 4 гомолога 2) 2 вещества 3) 3 гомолога 4) 4 изомера

26. Сколько веществ изображено следующими формулами:

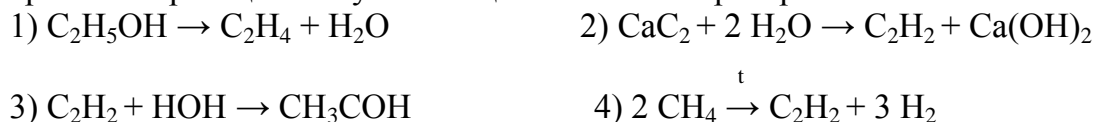


- 1) 5 2) 2 3) 3 4) 4

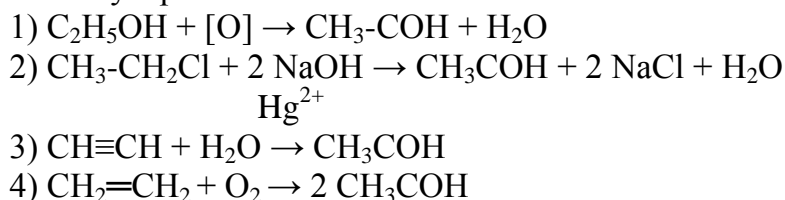
27. Реакцией замещения является:



28. Уравнение реакции получения ацетилена в лаборатории:



29. Уравнение реакции, отражающее получение ацетилена по методу М.Г.Кучерова:



30. При полном окислении 1 Моль пропана кислородом воздуха образуется:
1) 1 Моль CO_2 и 1 Моль H_2O 2) 3 Моль CO_2 и 4 Моль H_2O
3) 2 Моль CO_2 и 3 Моль H_2O 4) 4 Моль CO_2 и 6 Моль H_2O
31. При горении 1 Моль этана образуются вещества количеством
1) 1 Моль CO_2 и 1 Моль H_2O 2) 1 Моль CO_2 и 2 Моль H_2O
3) 2 Моль CO_2 и 3 Моль H_2O 4) 2 Моль CO_2 и 4 Моль H_2O
32. Реакция с участием галогеналканов, в результате которой происходит увеличение цепи углеродных атомов:
1) крекинг 2) реакция Вюрца 3) реакция Коновалова 4) реакция галогенирования
33. Название одновалентного радикала декана
1) декил 2) декан 3) децил 4) деценил
34. Продуктом реакции бутена-1 с хлором является
1) 2-хлорбутен-1 2) 1,2-дихлорбутан 3) 1,2-дихлорбутен-1
4) 1,1-дихлорбутан
35. Число σ -связей в молекуле бутена – 2
1) 4 2) 6 3) 9 4) 11
36. Относительная плотность ацетилена по водороду равна
1) 13 2) 16 3) 24 4) 26
37. Относительная плотность пропана по кислороду равна
1) 1 2) 1,5 3) 2 4) 2,5
38. Экологически чистым топливом является
1) водород 2) нефть 3) бензин 4) природный газ
39. Относительная плотность этана (н.у.) по водороду равна:
1) 16 2) 15 3) 32 4) 30
40. Относительная плотность метана (н.у.) по воздуху равна
1) 1 2) 0,55 3) 1,5 4) 2

Выполненное задание отправить Шиловой Н.Н. на электронную почту yflzibkjdf@yandex.ru

Пишите аккуратней и четче, указывайте дату!!!