**Расписание дистанционного обучения по химии 10классы**

Учебная неделя: 20-25 апреля

Предмет: химия ( 2часа в неделю)

Учитель: Паренко Г.А.

Классы: 10

|  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| № учебного занятия | Тема учебного занятия | Содержание учебного занятия *№ параграфа учебника, стр., № задания;* *таблицы, эталоны, схемы; комментарии учителя.* *Образовательные электронные платформы, видео, аудио материалы для самостоятельного изучения темы учебного занятия учеником (размещается ссылка ресурса)* | Дата учебного занятия.Дата, время проведения онлайн занятия, консультации (размещается ссылка ресурса)  | Задания *№ параграфа учебника, стр., № задания;* *ссылка ресурса; комментарии.* | Дата сдачи заданий. Место размещения заданий учеником (адрес электронной почты учителя, эл. образовательный ресурс…)Сроки выполнения заданий. |
| 1 | Классификация органических соединений и номенклатура | <https://www.youtube.com/watch?v=N1DzbCFCXWE>изучите видеоматериал по теме занятияучебник параграф 3-17 прочтите, ответьте на вопросы | 20.04.2020 | <https://www.youtube.com/watch?v=N1DzbCFCXWE>Тест( приложение) | galina-parenko@bk.ruдо24. 04 2020 |
| 2 | Классификация органических соединений и номенклатура | <https://www.youtube.com/watch?v=N1DzbCFCXWE>изучите видеоматериал по теме занятияучебник параграф 3-17 прочтите, ответьте на вопросы | 20.04.2020 | <https://www.youtube.com/watch?v=N1DzbCFCXWE>Тест( приложение) | до24. 04 2020 |

**Классификация и номенклатура органических соединений**

1.К предельным углеводородам (алканам) относятся соедине­ния,:

1)С6Н12; 2)С6Н14; 3)С7Н8; 4) СбН14

2.К аренам относится вещество, формула которого:

1)С6Н12; 2)С6Н14 ; 3)С7Н8; 4) СбН14.

3.Карбоксильную группу содержат молекулы:

1)карбоновых кислот; 2) альдегидов; 3)многоатомных спиртов; 4) фенолов.

4.К классу предельных одноатомных спиртов относит­ся:

1.этаналь; 2) этанол; 3) глицерин; 4) фенол.

5.Общая формула гомологического ряда углеводоро­дов, к которому относится соединение СН2=СН—СН=СН2:

1)СnН2nO2  2) СnН2n 3)СnН2n-2 4)СnН2n+2

6.Одинаковую формулу СnН2nO2 имеют:

1)простые эфиры и жиры; 2)карбоновые кислоты и жиры; 3)карбоновые кислоты и сложные эфиры; 4)альдегиды и сложные эфиры.

7.Соединения, в состав которых входит функциональ­ная группа —СOH , относятся к классу:

1)альдегидов; 2) спиртов; 4)карбоновых кислот; 4) фенолов.

8.Соединения состава R—NH2 относятся к классу:

1)аминов; 2) карбоновых кислот; 3) нитросоединений; 4) альдегидов.

9.К ароматическим соединениям не относится вещест­во состава:

1)C7H8; 2)C8H10; 3) С9Н16; 4)С10Н14.

10.Вещество, структурная формула которого

называется:

1) н-гексан;3) 3,3-диметилбутан;

2) 2-метил-2-этилбутан; 4) 2,2-диметилбутан.

11. Вещество, структурная формула которого СН3 –СH2— СH2—СOOН; называется:

1) 2-метилпропановая кислота; 2) бутановая кислота; 3) 2-метилбутановая кислота; 4) 2-метилпропаналь

12. Формула пропина:

СН ≡С—СН2—СН3; 2) СН≡ С—СН3; 3)СН2=СН—СН=СН2; 4) СН3—СН=СН2.

13. Установите соответствие между названием соединения и его функциональной группой

|  |  |
| --- | --- |
| НАЗВАНИЕ СОЕДИНЕНИЯ: | ФУНКЦИОНАЛЬНАЯ ГРУППА: |
| анилин; | 1).нитрогруппа;2).альдегидная группа;3).гидроксильная груп­па;4).аминогруппа;5).карбоксильная груп­па |

15. Установите соответствие между названием вещества и классом (группой) органических соединений

|  |  |
| --- | --- |
| НАЗВАНИЕ ВЕЩЕСТВА: | КЛАСС (ГРУППА) СОЕДИНЕНИЙ: |
| толуол | 1)спирты; 2)простые эфиры; 3)кетоны ;4)альдегиды; 5)сложные эфиры; 6)арены. |

16.Функциональную группу —ОН содержат молекулы:

1) альдегидов; 2) фенолов; 3)сложных эфиров; 4) простых эфиров.

17. Тройная связь между атомами углерода образуется в молекулах:

1)алкинов; 2) аренов; 3) алканов; 4) алкенов.

18. Число альдегидов среди веществ, формулы которых:

 Н2СО, С2H4O2, C6H6O, С2Н4O, C2H6CO, C3H8O2, равно:

1. одному; 2) трем; 3) двум; 4) четырем.

19. Соединения, в состав которых входит функциональ­ная группа —COH, относятся к классу:

1) альдегидов;2) карбоновых кислот ; 3) простых эфиров 4) спиртов.

20.. Формула 2-метилпропанола-1:

1)СН3—СН(ОН)—СН2—СН3; 2) СН3—СН2—СН2—СН2—ОН; 3)СН3—СН2—СН2—ОН; 4)СН3-СН(СН3)-СН2-ОН.