**Задания для удалённого обучения на 20.04.2020 – 24.04.2020**

Наименование дисциплины \_\_химия\_\_\_\_

ФИО преподавателя \_\_\_Недвига О.И.

Курс \_\_1\_\_\_\_\_\_\_\_\_

Группа \_\_\_19 МС-9\_\_

**Вопросы подготовки к промежуточной аттестации**

*(экзамен по химии)*

1. Понятие об органическом веществе и органической химии.
2. Особенности строения органических соединений.
3. Круговорот углеродов в природе.
4. Теория строения органических соединений А.М. Бутлерова.
5. Классификация органических соединений.
6. Классификация реакций в органической химии.
7. Изомерия: структурная, пространственная.
8. Предельные углеводороды. Алканы.
9. Получение алканов.
10. Получение метана, его свойства.
11. Химические свойства алкенов.
12. Применение и способы получения алкенов.
13. Ацетиленовые углеводороды.
14. Основные понятия химии высокомолекулярных соединений. Типы полимерных цепей.
15. Ароматические углеводороды.
16. Алкадиены.
17. Природные источники углеводородов.
18. Нефть: переработка, использование. Топливно-энергетическое значение.
19. Природный и попутный нефтяной газы.
20. Каменный уголь.
21. Экологические аспекты добычи, переработки и использования горючих ископаемых.
22. Строение и классификации спиртов.
23. Способы получения спиртов.
24. Фенол, свойства и применение.
25. Применение и получение карбонильных соединений.
26. Карбоновые кислоты, свойства и значение.
27. Углеводы. Моносахариды.
28. Амины, свойства, применение и получение.
29. Аминокислоты.
30. Белки как природные полимеры.
31. Нуклеиновые кислоты. ДНК и РНК.
32. Биологически активные соединения: ферменты, витамины.
33. Гормоны. Лекарства.
34. Направления в области химии.
35. Химия – наука о веществах. Состав, измерение вещества.
36. Атомно-молекулярное учение. Строение атома.
37. Электронная оболочка атомов.
38. Открытие периодического закона.
39. Периодический закон и периодическая система химических элементов Д.И.Менделеева.
40. Строение вещества. Типы химических связей.
41. Неорганические полимеры: значение неорганических полимеров и их роль в формировании литосферы.
42. Органические полимеры: структура, способы получения.
43. Понятие о дисперсных системах. Грубодисперсные. Тонкодисперсные.
44. Значение дисперсных систем в живой и неживой природе и практической жизни человека.
45. Классификация химических реакций в органической химии.
46. Классификация химических реакций в неорганической химии.
47. Протекание химических реакций.
48. Обратимость химических реакций. Химическое равновесие.
49. Растворы. Теория электролитической диссоциации.
50. Гидролиз как обменный процесс.
51. Окислительно-восстановительные реакции и их классификация.
52. Химические источники тока. Электролиз расплавов и водных растворов электролитов.
53. Классификация неорганических веществ. Металлы.
54. Коррозия металлов. Способы получения металлов.
55. Неметаллы: особенности строения и химические свойства.
56. Основные классы неорганических соединений.
57. Основные классы органических соединений.
58. Химия элементов. Водород.
59. Химия элементов: алюминий, углерод и кремний. Галогены. Аллотропия.
60. Химия в жизни общества. Химическое загрязнение окружающей среды. Химия и повседневная жизнь человека.

Источник информации:

1. Интернет ресурсы.

2. Габриелян О.С. Химия. Базовый уровень. 11 класс Москва, Дрофа 2017.

3. Хомченко Г.П. Пособие по химии. Высшая школа. Москва, 1999.