**Прохождение программы в 11 классе в период реализации обучения**

**с использованием дистанционных технологий.**

**(12-15.05.2020)**

|  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| Дата | Предмет | Тема | Рекомендации, задание | Формат отчета | Сроки сдачи работы |
| 12.05.20 | Химия | **Практическая работа №2.** Решение экспериментальных задач на идентификацию органических и неорганических соединений. | Выполнение практической работы.  <https://www.youtube.com/channel/UChFzxC3Z6YptS1Y96qoIRtQ?view_as=subscriber>  (Идентификация неорганических веществ)  + ответьте на вопрос: [Как с помощью одного реактива определите, в какой из пробирок находятся растворы: глюкозы, глицерина, белка.](https://5terka.com/node/17274) | Фото ответов на листах  WhatsApp  89676577485 или на электронную почту Natashapodgornova@yandex.ru | 12.05.20 |
| **12.05.2020**  **Практическая работа №2.** Решение экспериментальных задач на идентификацию органических и неорганических соединений.  Ход работы.  Посмотрите практическую работу «Идентификация неорганических веществ», оформите, ответьте на вопрос. | | | | | |
| 15.05.20 | Химия | **Контрольная работа №4** по теме «Вещества и их свойства» | Выполнение контрольной работы. | Фото ответов на листах  WhatsApp  89676577485 или на электронную почту Natashapodgornova@yandex.ru | 15.05.20 |

**Контрольная работа №4**

1.Используя метод электронного баланса, уравняйте уравнение

P+ KClO3→ KCl + P2O5

Определите окислитель и восстановитель.

2 .Осуществите цепочки превращений:

С2H6→ С2H4→ СО2→ СаСО3→ СаС12→ Са3(РО4)2

СаС2→ С2Н2→ СН3СНО → СН3СООН → СН3СООNa→CH4

3. К раствору, содержащему 2 г сульфата меди (II), прибавили 3 г железных стружек. Рассчитайте, какая масса меди выделится при этом.

4.При сжигании 4,6 г вещества получили 8,8 г. оксида углерода (IV) и 5,4 г. воды. Относительная плотность вещества по воздуху равна 1,59. Определите молекулярную формулу вещества.

5.Сколько граммов нитробензола можно получить из 234 г. бензола и 200 г. 96%-ного раствора азотной кислоты, если выход нитробензола составляет 94% от теоретического.