Здравствуйте, уважаемые студенты !

 Знакомлюсь с вами заочно. Меня зовут Римма Дмитриевна. По четырем дисциплинам я буду работать с вами. Я высылаю вам задания. От вас необходимо быть дисциплинированными, просто вовремя выполнять задания. Изучив указанный материал в интернете или по учебной литературе, старайтесь выбрать главное, не нужно стремиться к большим объемам. Каждый, изучив весь материал, мне пришлет на электронную почту **только ответы на вопросы ,адресованные ему лично. До 25.05.2020г все задания должны быть выполнены и отправлены на мою эл.почту.Адрес:** **rimmanerubenko@mail.ru** **Работы высылайте по мере выполнения в любой очередности, указав фамилию, имя, отчество и дисциплину. 20.05.2020г каждый из вас получит экзаменационные вопросы по трем дисциплинам(кроме Технологии производств неорганических веществ). До 29.05.2020г. ваши экзаменационные работы должны быть отправлены на мою эл.почту.**

Дисциплина **МДК 05.01 Выполнение работ по профессии « Лаборант химического анализа»**

|  |  |
| --- | --- |
| №п/п | Тематика |
| 1. | Метод выделения. Техника выполнения. Применение метода.Определение золы в почве. |
| 2. | Метод отгонки. Техника выполнения. Применение метода. Прямые и косвенные методы отгонки. |
| 3. | Титриметрические (объемные)методы анализа. Кислотно-основное титрование. Характеристика метода .Приготовление раствора соляной кислоты из концентрированной.Стандартные растворы. |
| 4. | Титриметрические (объемные)методы анализа. Кислотно-основное титрование. Характеристика метода. Приготовление раствора щелочи .Стандартные растворы. |
| 5. | Кривые титрования. Изменение рН в процессе титрования. Вычисление концентрации водородных и гидроксидных ионов. Вычисление рН и рОН в растворах электролитов. Индикаторы. |
| 6. | Вычисления в титриметрическом анализе.Что такое массовая доля вещества в растворе?Что называется молярностью раствора?Что называется титром раствора? |
| 7. | Окислительно-восстановительное титрование. Характеристика методов. Приготовление раствора тиосульфата натрия. |
| 8. | Перманганатометрия и йодометрия, как частный случай окислительно-восстановительного титрования. |
| 9. | Комплексонометрическое титрование. Сущность метода. Определение точки эквивалентности. |
| 10. | Комплексонометрическое титрование Определение комплексонометрическим методом жесткости воды. |
| 11. | Классификация газов по назначению. Методы анализа газов. Газоанализаторы, принципы их работы. |

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| №п/п | Фамилия, имя студента | № задания |
| 1. | Авжян Альберт | 1,6 |
| 2. | Арефьев Василий | 2,6 |
| 3. | Бабанин Дмитрий | 3,6 |
| 4. | Бейкун Александр | 4,6 |
| 5. | Василенко Александра | 5,6 |
| 6. | Владимирова Юлия | 7,6 |
| 7. | Григорян Самвел | 8,6 |
| 8. | Заитов Ефим | 9,6 |
| 9. | Ильиных Ирина | 10,6 |
| 10. | Калайджан Артур | 11,6 |
| 11. | Капустин Евгений | 1,6 |
| 12. | Карахмет оглы Али | 2,6 |
| 13. | Комиссаров Роман | 3,6 |
| 14. | Котова Ирина | 4,6 |
| 15. | Мирошниченко Александр | 5,6 |
| 16. | Мирошниченко Ольга | 7,6 |
| 17. | Найденов Александр | 8,6 |
| 18. | Папазян Сергей | 9,6 |
| 19. | Паршкин Сергей | 10,6 |
| 20. | Сальников Александр | 11,6 |
| 21. | Фрич Роман | 1,6 |
| 22. | Шеин Александр | 2,6 |
| 23. | Щекалова Александра | 3,6 |
| 24. | Эсмер Руслан | 4,6 |