**Задание для обучающихся с применением дистанционных образовательных технологий и электронного обучения**

**Дата** 25.05.2020

**Группа** Т-19

**Учебная дисциплина** (Междисциплинарный курс) Общая и неорганическая химия

**Тема занятия** Метод электронного баланса разбора окислительно-восстановительных реакций (ОВР)

**Форма** Практическое занятие

**Содержание занятия:**

1. Повторить лекцию «Методы составления ОВР»
2. Новый материал. Вопросы рассматриваемые в ходе занятия.

2.1Алгоритм составления уравнений ОВР методом электронного баланса (шаги 1,2,3,4,5,6, 7,8 стр. 187- 188 в отправленном файле)

2.2 Выполнение заданий на конкретно примере (стр.189-190 в отправленном файле).

1. Задание для обучающихся.

Разобрать методом электронного баланса следующие ОВР (расставить степени окислений в уравнении, составить краткие уравнения электронного баланса, расставить коэффициенты, найти окислитель и восстановитель), которые входят в лабораторную работу №5:

KMnO4+Na2SO3+H2SO4 = MnSO4+Na2SO4+K2SO4+H2O

KMnO4+Na2SO3+H2O = MnO2+Na2SO4+KOH

KMnO4+Na2SO3+KOH = K2MnO4+Na2SO4+H2O

1. Форма отчета.

Сделать фото выполненных уравнений

1. Срок выполнения задания 25.05.2020.
2. Получатель отчета группа в ВК или на электронную почту birychevaTN@yandex.ru