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

**Дата** 14.05.2020

**Группа** Т-19

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

**Тема занятия** Окислительно-восстановительные реакции

**Форма** Лекция

**Содержание занятия:**

1. Повторить лекцию по дисциплине «Химия» с подобным названием (тетрадь по теории).

2. Новый материал. Вопросы рассматриваемые в ходе занятия (законспектировать в тетради).

2.1Определение окислительно-восстановительных реакций, окислителя, восстановителя, процесса окисления и восстановления.

2.2 Окислители и восстановители. Окислительно-восстановительная двойственность.

2.3 Типы окислительно - восстановительных реакций (.

1. Задание для обучающихся.

Изучить текст прилагаемого к заданию файла (стр.183-186) по ОВР и ответить на вопросы (в тетради на оценку):

1. Рассчитать степень окисления подчеркнутых элементов. Объяснить какую роль они могут выполнять в ОВР: быть а) только окислителем; б) только восстановителем; в) и окислителем, и восстановителем.

NaBr, NO, Na2S, NO2,Cl2, CO, KMnO4, Na2Cr2O7, PH3, HNO3

1. К какому типу ОВР относится следующие уравнения реакции, расставьте коэффициенты методом электронного баланса:
   1. KClO3 = KCl + O2
   2. SO2 + Br2 + H2O = H2SO4 + HBr
   3. KOH + Cl2 = KCl + KClO + H2O
2. Форма отчета.

Сделать фото конспекта и ответов на вопросы.

1. срок выполнения задания 14.05.2020.
2. Получатель отчета группа в ВК или на электронную почту birychevaTN@yandex.ru