**Задание:**

1. **Выполнить упражнения**
2. **Решение в формате PDF отправить на почту Лескову А.П. до 25.11.20.**

***Упражнения и задачи***

Используя метод электронного баланса, составьте уравнение реакции. Определите окислитель и восстановитель.

1. KMnO4 + MnSO4 + H2O → MnO2 + … + … .

2. KNO2 + KMnO4 + H2O → MnO2 + … + KOH.

3. KNO2 + KI + H2SO4 → I2 + NO + … + … .

4. Zn + KMnO4 + H2SO4 → … + MnSO4 + K2SO4 + … .

5. K2MnO4+ HCl → MnCl2 + Cl2 + …+ … .

6. FeCl2 + HNO3 (конц.)→ Fe(NO3)3 + HCl + …+ … .

7. HCOH + KMnO4 + ... → CO2 + K2SO4 + ... + … .