**Задание:**

1. **Решить упражнения**
2. **Конспект в формате PDF отправить на почту А.П. Лескову до 12.11.20**

***Упражнения и задачи***

1. Составьте уравнения катодного и анодного процессов и уравнение электролиза растворов: 1) хлорида натрия; 2) хлорида меди (II); 3) сульфата меди (II); 4) сульфата натрия; д) ацетата калия.

2. Составьте схемы электролиза водных растворов H2SO4, CuCl2, Pb(NO3)2 с платиновыми электродами.

3. При электролизе раствора KCl (электроды инертные) выделилось 7,2 дм3 водорода при н.у. Вычислите массу образовавшегося КОН.

4. При прохождении через раствор NiSO4 тока силой 5А масса катода увеличилась на 4,11 г. Вычислите время электролиза, зная, что выход по току составляет 70%.