**Задание:**

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

***Упражнения и задачи***

1. Рассчитайте молярную, нормальную концентрацию 15%-го раствора серной кислоты плотностью 1,10 г/мл.

2. Сколько граммов сульфита натрия потребуется для приготовления 5 л 8%-ного раствора плотностью 1,075 г/мл.

3. Сколько граммов карбоната натрия содержится в 500 мл 0,25н. раствора?

4. Сколько граммов 80%-ной и 20%-ной фосфорной кислоты следует взять для приготовления 3000 г 50%-го раствора?

6. Определите молярную концентрацию (моль/л) хлорида меди (II), если в 200 мл раствора содержится 2,69 г растворенного вещества.