Лекция по химии в гр.3 13 апреля 2020г.

Тема: **скорость химических реакций**

**План**

1. Основные понятия химических реакций **.** 2.Скорость химической реакции**.** Определение . 3.Энергия активации. Закон действующих масс.

**Домашнее задание**: стр.60-62,учебник "химия 11 кл",Рудзитис Г.Е.,2016г.

Ответить на вопросы **письменно в тетради** для лекций

1. Дать определения понятиям: скорость гомогенной и гетерогенной реакции, энергия активации.

2.Записать формулировку закона действия масс.

3. Определите, во сколько раз уменьшится скорость реакции npи понижении температуры от 80 до 50 °С, если при понижении температуры на каждые 10 °С скорость реакции уменьшается в 2 раза.

Лекция по химии гр.3 13 апреля 2020г.

Тема: **Факторы влияющие на скорость химических реакций.**

**План**

1Влияние природы реагирующих веществ  2.Влияние температуры. **3.**Концентрация реагирующих веществ

4. Влияние катализатора. 5**.** Степень измельчения твердого вещества

**Домашнее задание**: стр.62-70,учебник "химия 11 кл",Рудзитис Г.Е.,2016г.

Ответить на вопросы **письменно в тетради для лекций**

1. Перечислить факторы, влияющие на скорость химической реакции

2. Что общего в действии всех катализаторов?

3.На что способен влиять катализатор а на что повлиять не может? 4. В чем различие между гомогенным и гетерогенным катализом?

5. Влияет или не влияет катализатор на положение равновесия в обратимых реакциях?

6. Что такое ингибиторы?

7.В чем различие между катализаторами, промоторами и инициаторами?

8.Охарактеризовать гомогенный и гетерогенный катализ