**29.04.2020г**

**Тема: Тепловой эффект химических реакций. Скорость химических реакций.**

**Уважаемые студенты группы 942!**

Домашнее задание 29 апреля содержит следующий план работы:

1. Прочитать п15.
2. Изучить презентации «Термохимические уравнения», «Скорость химических реакций». Выписать в рабочую тетрадь:

- определение скорости химической реакций;

- определение гомогенной и гетерогенной реакции и привести примеры уравнений реакции;

- факторы, влияющие на скорость химической реакции

- записать формулы для расчета скорости гомогенной и гетерогенной реакции;

- правило Вант-Гоффа.

1. В рабочей тетради решить задачи:

*1. Скорость некоторой реакции при 0⁰С равна 2 моль/л∙ч,*

*температурный коэффициент реакции равен 4. Какой будет скорость данной реакции при 60⁰С?*

*2.* *3. Реакция идет по уравнению А +3В → С. Во сколько раз и как изменится скорость реакции, при увеличении концентрации вещества В в 4 раза?*

Алгоритм решения задач смотрите в презентации!!!

После выполнения до 04 мая прислать фотографию выполненного домашнего задания на почту [ehnliliya@yandex.ru](mailto:ehnliliya@yandex.ru)

**Учебник:** Габриелян, О. С. Химия. 11 класс: учебник для общеобразовательных учреждений: базовый уровень / О. С. Габриелян. – 4-е изд., стер. – Москва: Дрофа, 2017. – 191 с.