**06.05.2020г**

**Тема: Обратимость химических реакций.**

**Уважаемые студенты группы 942!**

При изучении данной темы предлагаю посмотреть видеоматериал:

<https://resh.edu.ru/subject/lesson/2103/main/>

<https://youtu.be/tEWWWngaRAg>

Домашнее задание 06 мая содержит следующий план работы:

1. Прочитать п. 16 учебника.
2. Ознакомьтесь с предложенной презентацией «Обратимость реакций»

3) В рабочей тетради: впишите пропущенные слова в предложения:

а) если увеличить концентрацию (C) исходного вещества, то равновесие смещается в\_\_\_\_\_\_, в сторону реакции, в которой это вещество\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_;

б) если уменьшить концентрацию (C)исходного вещества, то равновесие смещается в\_\_\_\_\_\_\_, в сторону реакции, в которой это вещество\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_;

в) если увеличить концентрацию (C) продукта реакции, то равновесие смещается в\_\_\_\_\_\_\_, в сторону реакции, в которой это вещество\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_;

г) если уменьшить концентрацию (C) продукта реакции, то равновесие смещается в\_\_\_\_\_\_\_, в сторону реакции, в которой это вещество \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_;

д) при увеличении температуры (t) равновесие смещается в сторону

\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_термической реакции. ( -Q)

е) при уменьшении температуры ( t) равновесие смещается в сторону

\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_термической реакции (+Q);

ё) при увеличении давления (P) равновесие смещается в сторону реакции, в которой объем газов\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_;

ж) при уменьшении давления (P) равновесие смещается в сторону реакции, в которой объем газов\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_;

(пропущенными словами могут быть**: ↓↓↓**

**ВПРАВО, ВЛЕВО, УМЕНЬШАЕТСЯ, УВЕЛИЧИВАЕТСЯ, МЕНЬШЕ, БОЛЬШЕ**)

После выполнения до 07 мая прислать фотографию выполненного домашнего задания на почту ehnliliya@yandex.ru

**Учебник:** Габриелян, О. С. Химия. 10 класс: учебник для общеобразовательных учреждений: базовый уровень / О. С. Габриелян. – 4-е изд., стер. – Москва: Дрофа, 2017. – 191 с.

**ЖЕЛАЮ УСПЕХОВ!**