**Химия**

**14 группа**

**02.06.2020**

**Тема занятия:**

**Химические реакции**

Обратимость химических реакций. Обратимые и необратимые реакции. Химическое равновесие и способы его смещения.

**Задание:**

**Изучите литературу и ответьте на вопросы:**

1. Какие реакции называют необратимыми? Приведите при­меры таких реакций из органической и неорганической хи­мии, запишите их уравнения.
2. Какие реакции называют обратимыми? Что такое химиче­ское равновесие? Как его сместить?
3. Дайте характеристику реакции синтеза оксида серы (VI) из оксида серы (IV) и кислорода. Рассмотрите, как нужно из­мерить концентрацию веществ, давление и температуру, чтобы сместить равновесие вправо.
4. Для смещения равновесия в реакции синтеза аммиака вправо необходимо понизить температуру. Почему же на производстве этот процесс проводят при достаточно высо­кой температуре 500—550 °C?
5. Выберите уравнения обратимых реакций, в которых изме­нение давления не вызовет смещения химического равновесия:

а) MgCO3 ⇌ MgO + СО2;

б) НСООН + С2Н5ОН ⇌ НСООС2Н5 + Н2О;

в) 3Fe + 4Н2О(пар) ⇌ Fe2O4 + 4Н2;

г) С2Н4 + Н2 ⇌ С2Н6.

1. Что служит сырьем для синтеза аммиака? Назовите источ­ники этого сырья.

**Литература:**

**Химия 11 кл. Учебник. Габриелян** **О. С.**

**Стр. 137-143**

(PDF – файл прилагается в сообщении).

Ответы на вопросы необходимо выслать на почту **ript.study@gmail.com** в формате Word документа, либо сделать фото тетради с написанными от руки ответами. В теме письма указываем фамилию, группу и дату занятия.

Отсутствие вовремя присланного материала конкретного студента будет расценено, как его неактивность и приравнена к «НБ».

Надеемся на вашу ответственность и серьезность понимания данного регламента работы в сложившихся условиях.