**05.06.20**

**13 группа**

**Естествознание**

**Тема занятия:**

Химическое равновесие и способы его смещения.

**Задание:**

**Изучить литературу и ответить на вопросы:**

1. Какие реакции называют необратимыми? Приведите примеры таких реакций и напишите их уравнения.

2. Какие реакции называют обратимыми? В чем заключается хи­мическое равновесие? Как его сместить?

3. Сформулируйте принцип Ле Шателье. Рассмотрите влияние каждого фактора (температуры, давления, концентрации веществ) на смещение химического равновесия.

4. Дайте характеристику реакции синтеза оксида серы (Vl) из ок­сида cepы (IV) и кислорода. Рассмотрите, как нужно изменить кон­центрацию веществ, давление и температуру, чтобы сместить равно­весие вправо.

5. Как нужно изменить концентрацию веществ, температуру и давление в реакции конверсии метана, чтобы сместить равновесие вправо:

СН4(г.) + Н2О(г.) ⇄  СО(г.) + ЗН2(г.) - *Q*

**Литература:**

Химия для профессий и специальностей технического профиля.

**Стр. 105 - 110**

**Ссылка на учебник прилагается к сообщению.**

Ответы на вопросы необходимо выслать на почту **ript.study@gmail.com** в формате Word документа, либо сделать фото тетради с написанными от руки ответами и прикрепить их к сообщению. 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.