**02.06.20**

**13 группа**

**Естествознание**

**Тема занятия:**

Скорость реакции и факторы, от которых она зависит.

**Задание:**

**Изучить литературу и ответить на вопросы:**

1. Охарактеризуйте понятие «скорость химической реакции».

В каких единицах измеряется и от каких факторов зависит скорость химической реакции?

2. Почему костер разжигают с помощью бумаги и небольших щепочек?

3. Почему «кипящий слой» так называется? Какой фактор, влия­ющий на скорость реакции, «работает» при использовании этого ме­тода?

4. За 12 мин концентрация одного из реагентов изменилась от 0,44 до 0,20 моль/л. Рассчитайте среднюю скорость реакции за данный промежуток времени.

5. Во сколько раз возрастает скорость реакции при увеличении температуры от 10 до 40 °C, если температурный коэффициент равен 2?

**Литература:**

Химия для профессий и специальностей технического профиля.

**Стр. 101 - 104**

**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.