# **Практическое занятие 4. Расчет скорости химических реакций**

# **в факеле**

Цель занятия. Усвоить методику расчета скорости химических реакций.

*Контрольные вопросы*

1 От чего зависит скорость химической реакции?

2 По какой формуле определяют скорость химической реакции?

3 Записать закон Аррениуса.

4 Что называется энергией активации?

5 Что называется тепловым эффектом химической реакции?

6 Зависит ли скорость химической реакции от давления?

7 Как определяется количество теплоты, выделяющееся при горении?

*Задачи*

Задачи выдаются преподавателем на занятии и выполняются студентами по вариантам.

*Методические рекомендации*

Необходимо уяснить какими процессами сопровождается горение топлива, какие виды горения различают. Надо разобраться, как зависит скорость химической реакции от концентрации реагирующих веществ, температуры и давления, как рассчитывается скорость реакции. Изучить закон Аррениуса.