13. Константа скорости химической реакции первого порядка

СH3COСH3 → C2H4 + H2 + CO

протекающей в газовой фазе, равна 2,6 ·10–2 мин–1. Постройте график зависимости парциального давления СH3COСH3 и общего давления всей газовой смеси во времени, если начальное давление ацетона было равно 1 атм.

14. Константа скорости взаимодействия монохлоруксусной кислоты с

водой (вода взята в большом избытке) при 298 К

СH2ClCOOH + H2O → CH2(OH)COOH + HCl

равна 4,2 · 10–2 мин–1. Постройте график зависимости концентрации монохлоруксусной кислоты во времени (*c*0 = 0,1 М). Как будет изменяться объем щелочи, пошедшей на титрование образца реагирующей смеси во времени (изобразить на графике)?