1. Опишите открытие иона Sn2+ из смеси катионов всех аналитических групп.
2. Рассчитайте рН водного раствора, содержащего в 500 см3 4,1 г ацетата натрия.
3. Установите формулу соединения, если получены следующие результа­-
ты элементного анализа: Fe 63,64%, S 36,36%.
4. Что такое коллоидная частица? Изобразите схематически коллоидные
частицы: а) гидроксида железа (III); б) кремниевой кислоты; в) иодида серебра.
5. Сколько см3 4 н. НС1 необходимо прибавить к 500 см3 раствора НС1 с
титром по СаО 0,08400, чтобы получить раствор с титром по СаО, рав­
ным 0,09000?
6. Как связана величина рК адсорбционного индикатора с интервалом рН,
в котором возможно титрование с данным индикатором?
7. Постройте кривую титрования и подберите индикаторы для титрования
40 см3 0,2 н. KCN - 0,1 н. раствором НС1.
8. Можно ли оттитровать 0,01 н. СН3СООН 0,01 н. раствором NaOH с
метиловым оранжевым (рТ = 4)?
9. На окисление 0,2 г. Na2C2O4 в кислой среде потребовалось 31 см3КМnО4. Сколько см3 0,1 н. Na2S2O3 израсходовали при иодометриче-
ском титровании 25 см3 того же раствора КМnО4?

10. Построить кривую титрования и подобрать индикаторы для титрования 0,1 н. H3As03 - 0,1 н. раствором 12, если [Н+] = 0,1М.