

*Установка титра.* К 10,0 мл приготовленного раствора бария хлорида прибавляют 60 мл воды, 3 мл аммиака раствора концентрированного 25 %, от 0,5 до 1,0 мг фталеинового пурпурного и титруют 0,1 М раствором натрия эдетата. Когда окраска раствора начнет ослабевать, прибавляют 50 мл спирта 96 % и продолжают титрование до исчезновения синевато-фиолетового окрашивания.

1 мл 0,1 М раствора натрия эдетата соответствует 24,43 мг  $\text{BaCl}_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$ .

**0,004 М раствор бензэтония хлорида.**

1,792 г бензэтония хлорида, предварительно высушенного до постоянной массы при температуре от 100 до 105 °С, растворяют в воде и доводят объём раствора водой до 1000,0 мл.

*Установка титра.* Вычисляют молярность раствора, исходя из содержания  $\text{C}_{27}\text{H}_{42}\text{ClNO}_2$  в высушенном бензэтония хлориде, определенного следующим образом. 0,350 г высушенного вещества растворяют в 30 мл уксусной кислоты безводной, прибавляют 6 мл 3,19 % раствора ртути (II) ацетата и титруют 0,1 М раствором хлорной кислоты, используя в качестве индикатора 0,05 мл 0,5 % раствора кристаллического фиолетового. Параллельно проводят контрольный опыт.

1 мл 0,1 М раствора хлорной кислоты соответствует 44,81 мг  $\text{C}_{27}\text{H}_{42}\text{ClNO}_2$ .

**0,0167 М (0,1 н.) раствор бромид-бромата. 0,05 М раствор брома.**

2,7835 г калия бромата  $\text{KBrO}_3$  и 13 г калия бромида растворяют в воде и доводят объём раствора водой до 1000,0 мл.

**0,1 М раствор железа(III) аммония сульфата.**

50,0 г железа(III) аммония сульфата растворяют в смеси 300 мл воды и 6 мл серной кислоты концентрированной и доводят объём раствора водой до 1000,0 мл.

*Установка титра.* К 25,0 мл приготовленного раствора железа(III) аммония сульфата прибавляют 3 мл хлористоводородной кислоты