

Для анализов смеси хлоридов натрия и аммония провели следующие операции. Навеску смеси массой 5 г растворили в воде. К полученному раствору прибавили 250 г раствора гидроксида калия с массовой долей  $\text{KOH}$  2,8% и нагрели до полного удаления аммиака. В образовавшийся раствор добавили метиловый оранжевый, а затем аккуратно прибавляли соляную кислоту, пока среда раствора не стала нейтральной. Объем израсходованной кислоты равен  $190 \text{ см}^3$ , концентрация  $\text{HCl}$  в кислоте  $0,5 \text{ моль/дм}^3$ . Вычислите массовую долю(%) хлорида аммония в исходной смеси.