

Для анализа смеси, состоящей из  $\text{NaCl}$  и  $\text{NaI}$ , провели следующие операции. Навеску смеси массой 2,10 г растворили в воде. К полученному раствору прибавили 34,0 г раствора нитрата серебра(I) с массовой долей  $\text{AgNO}_3$  20%. Выпавший осадок отфильтровали, промыли, высушили и взвесили. Его масса оказалась равной 3,80 г. Вычислите массовую долю (%) ионов натрия в исходной смеси.