

- Смесь порошков алюминия и нитрата алюминия массой 85,8 г прокалили на воздухе. После охлаждения масса образовавшегося твердого остатка составила 91,8 г. Вычислите массовые доли исходных веществ в смеси

- При обработке 7,6 г смеси гидридов натрия и калия водой выделилось 5,6 л водорода (н. у.) Определите массовые доли гидридов натрия и калия в смеси.

- На нейтрализацию 7,6 г смеси муравьиной и уксусной кислот израсходовано 35 мл 20%-ного раствора гидроксида калия (плотность 1,20 г/мл). Рассчитайте массу уксусной кислоты и её массовую долю в исходной смеси кислот.