

При частичном разложении 94 г нитрата меди(II) образовалась смесь газов объемом 11,2 л при н. у. К полученному твердому остатку добавили раствор соляной кислоты массой 292 г с массовой долей кислоты 10%. Найдите массовую долю соляной кислоты в полученном растворе.