Какую массу соли можно получить при взаимодействии 14,8 грамм гидроксида кальция, содержащего 20 % примесей, с соляной кислотой?

Какая масса гидроксида калия вступит в реакцию с оксидом алюминия массой 10,2 грамма, содержащего 10 % примесей?

Какую массу гидроксида натрия можно получить при взаимодействии 12,4 грамм оксида натрия, в котором массовая доля оксида 75% %

Какая масса серной кислоты необходима для взаимодействия с железом массой 5,6 г, в котором 10 % примесей?

Какой объём водорода выделится при взаимодействии железа с раствором соляной кислоты массой 14, 6 г, в котором массовая доля кислоты 20 %.

Какая масса водорода выделится при взаимодействии 10,8 г алюминия, содержащего 30% примесей с серной кислотой?

Какая масса азотной кислоты необходима для взаимодействия с оксидом железа (II) 6,2 г, в котором 20 % примесей?

Какой объём водорода выделится при взаимодействии 4,8 грамм технического магния, содержащего 60 % магния с фосфорной кислотой?

Какую массу пероксида натрия можно получить при окислении кислородом воздуха натрия массой 4,6 грамм, содержащего 10 % примесей?

Какой объем углекислого газа можно получить при прокаливании 200 г известняка, содержащего 60 % карбоната кальция?

Какой объем углекислого газа можно получить при прокаливании 16, 8 г карбоната магния, содержащего 20 % примесей?

Какой объем водорода необходим для взаимодействия с оксидом железа (III) массой 16 г, содержащего 30 % примесей?