

Вариант 1

1. Какая масса фосфора необходима для получения 71 г оксида фосфора (V)?
2. Какой объем водорода (н.у.) необходим для восстановления меди из 40 г оксида меди (II), содержащего 25% примесей?

Вариант 2

1. Сколько граммов серы необходимо для получения 128 г оксида серы (IV)?
2. Какой объем водорода (н.у.) образуется при взаимодействии с соляной кислотой 13,65 г технического цинка, содержащего 5% примесей?

Вариант 3

1. Сколько граммов ртути можно получить при разложении 43,4 г оксида ртути (II)?
2. Какой объем водорода (н.у.) необходим для получения железа при взаимодействии с 25,52 г Fe_3O_4 , содержащего 30% примесей?

Вариант 4

1. Какая масса углерода необходима для получения метана в реакции с 10 г водорода?
2. В реакцию с соляной кислотой вступило 5,9 г железа, содержащего 5% примесей. Какой объем водорода (н.у.) выделился при этом?

Вариант 5

1. Какова масса сульфида алюминия, образующегося при взаимодействии 54 г алюминия с серой?
2. Какой объем водорода (н.у.) потребуется для получения марганца Mn из 78 г оксида марганца (IV), содержащего 9% примесей?

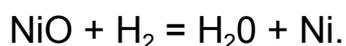
Вариант 6*

1. Какая масса воды образуется при разложении 53,5 г гидроксида железа (III)?
2. Какой объем водорода (н.у.) выделится при взаимодействии соляной кислоты с 337,5 кг технического алюминия, содержащего 80% чистого алюминия?

Вариант 7

1. Составьте задачу и решите ее согласно записанному уравнению реакции:

х л

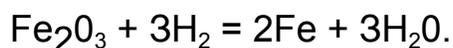


2. Определите массу меди, образовавшейся при взаимодействии железа с 120 г 13,4%-ного раствора сульфата меди (II).

Вариант 8

1. Составьте задачу и решите ее согласно записанному уравнению реакции:

х л

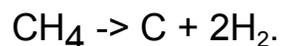


2. Сколько литров водорода (н.у.) образуется при взаимодействии магния с 20 г 2%-ного раствора серной кислоты?

Вариант 9

1. Составьте задачу и решите ее согласно записанному уравнению реакции:

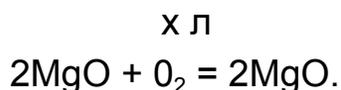
х л



2. Какой объем водорода (н.у.) образуется при взаимодействии цинка с 50 г 12,5%-ного раствора серной кислоты?

Вариант 10

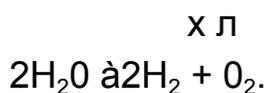
1. Составьте задачу и решите ее согласно записанному уравнению реакции:



2. Какая масса сульфата бария образуется при сливании раствора серной кислоты с 200 г 17,1 %-ного раствора гидроксида бария?

Вариант 11

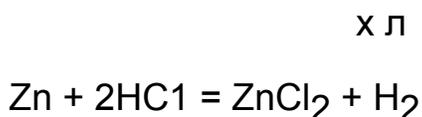
1. Составьте задачу и решите ее согласно записанному уравнению реакции:



2. Какая масса осадка $\text{Al}(\text{OH})_3$ выпадет после сливания раствора хлорида алюминия с 200 г 12%-ного раствора гидроксида натрия?

Вариант12

1. Составьте задачу и решите ее согласно записанному уравнению реакции:



2. К 50 г 16%-ного раствора гидроксида натрия прилили раствор сульфата меди (II). Какова масса образовавшегося осадка гидроксида меди (II)?