



Впишите правильный ответ.

Какой объём оксида серы(IV) образуется при сгорании серы в 84 л кислорода? Объёмы газов измерены при одинаковых условиях. (Запишите число с точностью до целых.)

84

л

i

Номер: A38852

★ ВЕРНО

ОТВЕТИТЬ

Впишите правильный ответ.

Какой объём водорода потребуется для полного гидрирования 5,6 л пропена? Объёмы газов измерены в одинаковых условиях. (Запишите число с точностью до десятых.)

5,6

л

i

Номер: 48AEAA

★ ВЕРНО

ОТВЕТИТЬ

Впишите правильный ответ.

Определите объём водорода, необходимый для полного гидрирования 50 л ацетилен. Объёмы газов измерены при одинаковых условиях. (Запишите число с точностью до целых.)

100

л

i

Номер: 17C5AB

★ ВЕРНО

ОТВЕТИТЬ

Впишите правильный ответ.

На полное сгорание сероводорода было затрачено 60 л кислорода. Определите объём сгоревшего сероводорода. Объёмы газов измерены при одинаковых условиях. (Запишите число с точностью до целых.)

40

л

i

Номер: 2B2DA7

★ ВЕРНО

ОТВЕТИТЬ

Впишите правильный ответ.

Определите количество теплоты, которое поглощается при разложении 2020 г нитрата калия в соответствии с термохимическим уравнением реакции $2KNO_{3(тв.)} = 2KNO_{2(тв.)} + O_{2(г)} - 255 \text{ кДж}$. (Запишите число с точностью до целых.)

2550

кДж

i

Номер: 7B66CB

★ ВЕРНО

ОТВЕТИТЬ

Впишите правильный ответ.

Определите объём оксида серы(IV), который образовался при сжигании 32 л сероводорода в избытке кислорода. Объёмы газов измерены при одинаковых условиях. (Запишите число с точностью до целых.)

32

л

i

Номер: D998C5

★ ВЕРНО

ОТВЕТИТЬ

Впишите правильный ответ.

Какой объём кислорода потребуется для полного сгорания 16 л ацетилен. Объёмы газов измерены при одинаковых условиях. (Запишите число с точностью до целых.)

40

л

i

Номер: 3BVAC4

★ ВЕРНО

ОТВЕТИТЬ

Впишите правильный ответ.

В результате реакции, термохимическое уравнение которой $2KClO_{3(тв.)} = 2KCl_{(тв.)} + 3O_{2(г)} + 91 \text{ кДж}$, выделилось 273 кДж теплоты. Какая масса хлората калия вступила в реакцию? (Запишите число с точностью до целых.)

735

г

i

Номер: 214B95

★ ВЕРНО

ОТВЕТИТЬ

Впишите правильный ответ.

Определите количество теплоты, которое поглощается при восстановлении оксида железа(III) водородом объёмом 201,6 л (н.у.) в соответствии с термохимическим уравнением реакции $Fe_2O_{3(тв.)} + 3H_{2(г)} = 2Fe_{(тв.)} + 3H_2O_{(г)} - 89,6 \text{ кДж}$. (Запишите число с точностью до десятых.)

268,8

кДж

i

Номер: 12B4E0

★ ВЕРНО

ОТВЕТИТЬ

Впишите правильный ответ.

Определите объём газообразного продукта, который получается при взаимодействии 1 л водорода с избытком хлора. Объёмы газов измерены при одинаковых условиях. (Запишите число с точностью до целых.)

2

л

i

Номер: 42686C

★ ВЕРНО

ОТВЕТИТЬ