

Впишите правильный ответ.

Определите объём водорода, необходимый для полного гидрирования 17 л бутадиена-1,3. Объёмы газов измерены при одинаковых условиях. (Запишите число с точностью до целых.)

34

л

i

Номер: B4F243

★ ВЕРНО

ОТВЕТИТЬ

Впишите правильный ответ.

В реакцию, термохимическое уравнение которой $\text{MgO}_{(\text{тв.})} + \text{CO}_{2(\text{г})} = \text{MgCO}_{3(\text{тв.})} + 102 \text{ кДж}$, вступило 8,8 г углекислого газа. Какое количество теплоты выделилось при этом? (Запишите число с точностью до десятых.)

20,4

кДж

i

Номер: 9F4B41

★ ВЕРНО

ОТВЕТИТЬ

Впишите правильный ответ.

Разложение нитрита аммония протекает в соответствии с термохимическим уравнением $\text{NH}_4\text{NO}_{2(\text{тв.})} = \text{N}_{2(\text{г})} + 2\text{H}_2\text{O}_{(\text{г})} + 316 \text{ кДж}$. Определите количество теплоты, которое выделяется при разложении 192 г нитрита аммония. (Запишите число с точностью до целых.)

948

кДж

i

Номер: 01B4F6

★ ВЕРНО

ОТВЕТИТЬ

Впишите правильный ответ.

Рассчитайте, какой объём сероводорода необходимо сжечь для образования 112 л оксида серы(IV). Объёмы газов измерены в одинаковых условиях. (Запишите число с точностью до целых.)

112

л

i

Номер: F2F405

★ ВЕРНО

ОТВЕТИТЬ

Впишите правильный ответ.

Определите объём кислорода, необходимый для полного сгорания 7 л пропана. Объёмы газов измерены при одинаковых условиях. (Запишите число с точностью до целых.)

35

л

i

Номер: A73BB2

★ ВЕРНО

ОТВЕТИТЬ

Впишите правильный ответ.

Определите объём оксида серы(IV), который образовался при сжигании 64 л сероводорода в избытке кислорода. Объёмы газов измерены в одинаковых условиях. (Запишите число с точностью до целых.)

64

л

i

Номер: 9A78B3

★ ВЕРНО

ОТВЕТИТЬ

Впишите правильный ответ.

Определите объём кислорода (н.у.), необходимый для получения 120 кДж теплоты в соответствии с термохимическим уравнением реакции $3\text{Fe}_{(\text{тв.})} + 2\text{O}_{2(\text{г})} = \text{Fe}_3\text{O}_{4(\text{тв.})} + 1200 \text{ кДж}$. (Запишите число с точностью до сотых.)

4,48

л

i

Номер: 5CAC29

★ ВЕРНО

ОТВЕТИТЬ

Впишите правильный ответ.

Определите количество теплоты, которое выделится при окислении 8 моль серы в соответствии с термохимическим уравнением реакции $\text{S}_{(\text{тв.})} + \text{O}_{2(\text{г})} = \text{SO}_{2(\text{г})} + 298 \text{ кДж}$. (Запишите число с точностью до целых.)

2384

кДж

i

Номер: 4DF8D9

★ ВЕРНО

ОТВЕТИТЬ

Впишите правильный ответ.

Определите объём кислорода, необходимый для полного сгорания 31 л этилена. Объёмы газов измерены при одинаковых условиях. (Запишите число с точностью до целых.)

93

л

i

Номер: 0E76D7

★ ВЕРНО

ОТВЕТИТЬ

Впишите правильный ответ.

Какой объём кислорода необходим для окисления 250 л оксида азота(II) в оксид азота(IV)? Объёмы газов измерены при одинаковых условиях. Выход продукта считать равным 100%. (Запишите число с точностью до целых.)

125

л

i

Номер: 82F7D7

★ ВЕРНО

ОТВЕТИТЬ