



Впишите правильный ответ.

Вычислите объём кислорода, необходимый для полного сгорания 12 л сероводорода. Объёмы газов измерены при одинаковых условиях. (Запишите число с точностью до целых.)

18

л

i

Номер: 73756E★ВЕРНО

ОТВЕТИТЬ

Впишите правильный ответ.

На полное сгорание этилена затратили 21 л кислорода. Определите объём сгоревшего этилена. Объёмы газов измерены при одинаковых условиях. (Запишите число с точностью до целых.)

7

л

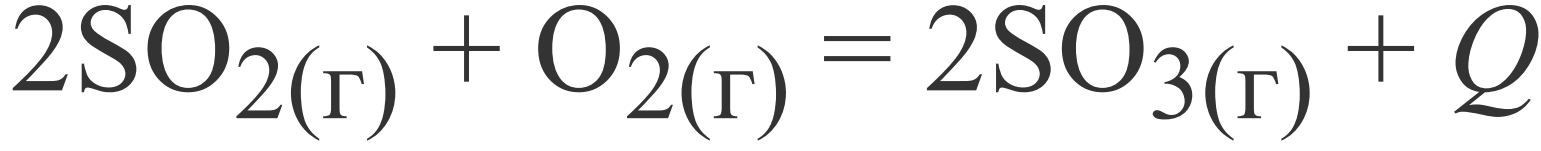
i

Номер: 06BA34★ВЕРНО

ОТВЕТИТЬ

Впишите правильный ответ.

При взаимодействии 5,6 л (н.у.) оксида серы(IV) с избытком кислорода выделилось 19 кДж теплоты. Определите тепловой эффект этой реакции.



(Запишите число с точностью до целых.)

152

кДж

i

Номер: 78DA34★ВЕРНО

ОТВЕТИТЬ

Впишите правильный ответ.

В результате реакции, термохимическое уравнение которой $\text{Fe}_2\text{O}_{3(\text{тв.})} + 2\text{Al}_{(\text{тв.})} = 2\text{Fe}_{(\text{тв.})} + \text{Al}_2\text{O}_{3(\text{тв.})} + 824,3 \text{ кДж}$, выделилось 247,3 кДж теплоты. Определите массу оксида железа(III), вступившего при этом в реакцию. (Запишите число с точностью до целых.)

48

г

i

Номер: 79E931★ВЕРНО

ОТВЕТИТЬ

Впишите правильный ответ.

Определите количество теплоты, которое поглощается при получении 100,8 л (н.у.) углекислого газа в соответствии с термохимическим уравнением реакции



(Запишите число с точностью до десятых.)

796,5

кДж

i

Номер: DAD530★ВЕРНО

ОТВЕТИТЬ

Впишите правильный ответ.

Определите количество теплоты, которое выделится при разложении 735 г KClO_3 согласно термохимическому уравнению реакции



(Запишите число с точностью до целых.)

273

кДж

i

Номер: DE5E3A★ВЕРНО

ОТВЕТИТЬ

Впишите правильный ответ.

На полное сгорание пропана затрачено 15 л кислорода. Определите объём сгоревшего пропана. Объёмы газов измерены при одинаковых условиях. (Запишите число с точностью до целых.)

3

л

i

Номер: 5C9889★ВЕРНО

ОТВЕТИТЬ

Впишите правильный ответ.

Рассчитайте массу меди, которая образуется при взаимодействии 5 моль оксида меди(II) с водородом. (Запишите число с точностью до целых.)

320

г

i

Номер: A0D77B★ВЕРНО

ОТВЕТИТЬ

Впишите правильный ответ.

Рассчитайте, какой объём хлора (н.у.) выделится на аноде при электролизе расплава 223,3 г хлорида калия. (Запишите число с точностью до десятых.)

33,6

л

i

Номер: 5A1727★ВЕРНО

ОТВЕТИТЬ

Впишите правильный ответ.

Рассчитайте, какой объём сероводорода (н.у.) необходимо сжечь для образования 112 л оксида серы(IV) (н.у.). (Запишите число с точностью до целых.)

112

л

i

Номер: 8B7727★ВЕРНО

ОТВЕТИТЬ