

Отложенные задания (141)

После нитрования 19,5 г бензола по уравнению реакции



образовался нитробензол массой

- 1) 12,3 г 2) 7,8 г 3) 30,75 г 4) 61,5 г

Объем ацетилена (н.у.), необходимый для получения 250 г хлорэтена, равен

- 1) 22,4 л 2) 44,8 л 3) 89,6 л 4) 33,6 л

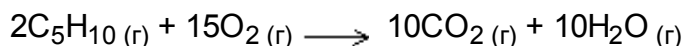
Объем хлороводорода (н.у.), который потребуется для реакции с 186 г анилина, равен

- 1) 89,6 л 2) 77,2 л 3) 44,8 л 4) 22,4 л

К 200 г 10%-ного раствора KCl добавили 50 г воды. Чему равна массовая доля KCl в полученном растворе?

Масса соли, которая вводится в организм при вливании 353 г физиологического раствора, содержащего 0.85% по массе поваренной соли, равна _____ г. (Запишите число с точностью до целых.)

При сгорании пентена в 5,6 л кислорода (н.у.) по уравнению



образовалась вода количеством вещества

- 1) 1,7 моль
2) 0,17 моль
3) 5,4 моль
4) 8 моль

Масса азота, полученного при полном сгорании 5 л аммиака (н.у.), равна

- 1) 11,50 г 2) 7,25 г 3) 9 г 4) 3,125 г

Смешали 120 г раствора серной кислоты с массовой долей 20% и 40 г 50%-ного раствора того же вещества. Массовая доля кислоты в полученном растворе равна _____ %.

(Запишите число с точностью до десятых.)

В какой массе раствора с массовой долей Na_2SO_4 10 % нужно растворить 200 г $\text{Na}_2\text{SO}_4 \times 10\text{H}_2\text{O}$, чтобы получить раствор с массовой долей сульфата натрия 16 %? Какую среду будет иметь полученный раствор?

Какую массу гидроксида лития нужно растворить в 100 мл воды, чтобы получить раствор с массовой долей гидроксида 5%? Какой цвет приобретет лакмус при добавлении его в полученный раствор?

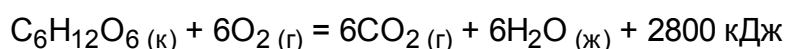
В соответствии с термохимическим уравнением



при образовании 12 моль углекислого газа

- 1) выделяется 2800 кДж теплоты
- 2) поглощается 2800 кДж теплоты
- 3) выделяется 5600 кДж теплоты
- 4) поглощается 5600 кДж теплоты

В соответствии с термохимическим уравнением



при образовании 3 моль жидкой воды

- 1) выделяется 2800 кДж теплоты
- 2) поглощается 2800 кДж теплоты
- 3) выделяется 1400 кДж теплоты
- 4) поглощается 1400 кДж теплоты

В соответствии с термохимическим уравнением



при взаимодействии 3 моль хлора с избытком натрия

- 1) выделяется 411,3 кДж теплоты
- 2) поглощается 411,3 кДж теплоты
- 3) выделяется 1233,9 кДж теплоты
- 4) поглощается 1233,9 кДж теплоты

В соответствии с термохимическим уравнением

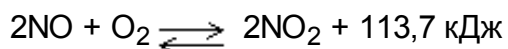


при образовании 1 моль хлорида натрия

- 1) выделяется 411,3 кДж теплоты

- 2) поглощается 411,3 кДж теплоты
- 3) выделяется 205,65 кДж теплоты
- 4) поглощается 205,65 кДж теплоты

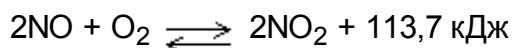
Согласно термохимическому уравнению



при образовании 4 моль NO_2

- 1) выделяется 113,7 кДж теплоты
- 2) поглощается 227,4 кДж теплоты
- 3) выделяется 227,4 кДж теплоты
- 4) поглощается 113,7 кДж теплоты

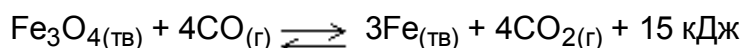
Согласно термохимическому уравнению



при образовании 1 моль NO_2

- 1) выделяется 113,7 кДж теплоты
- 2) поглощается 56,9 кДж теплоты
- 3) выделяется 56,9 кДж теплоты
- 4) поглощается 113,7 кДж теплоты

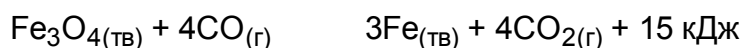
Согласно термохимическому уравнению



при образовании 1 моль CO_2

- 1) выделяется 3,75 кДж теплоты
- 2) поглощается 15 кДж теплоты
- 3) выделяется 15 кДж теплоты
- 4) поглощается 3,75 кДж теплоты

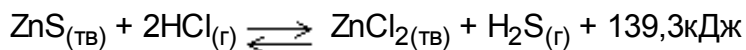
Согласно термохимическому уравнению



при образовании 1 моль Fe

- 1) выделяется 5 кДж теплоты
- 2) поглощается 5 кДж теплоты
- 3) выделяется 15 кДж теплоты
- 4) поглощается 15 кДж теплоты

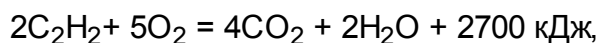
Согласно термохимическому уравнению



при образовании 0,25 моль ZnCl_2

- 1) выделяется 34,825 кДж теплоты
- 2) поглощается 69,65 кДж теплоты
- 3) выделяется 104,475 кДж теплоты
- 4) поглощается 139,3 кДж теплоты

В результате реакции, термохимическое уравнение которой



выделилось 67,5 кДж теплоты. Объем сгоревшего при этом ацетилена равен

- 1) 1,12 л
- 2) 2,24 л
- 3) 11,2 л
- 4) 22,4 л

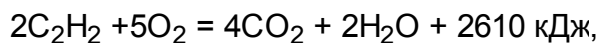
В результате реакции, термохимическое уравнение которой



выделилось 687 кДж теплоты. Количество вещества этанола равно

- 1) 0,5 моль
- 2) 1 моль
- 3) 1,5 моль
- 4) 2 моль

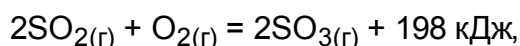
В результате реакции, термохимическое уравнение которой



выделилось 652,5 кДж теплоты. Объем сгоревшего ацетилена равен

- 1) 11,2 л
- 2) 22,4 л
- 3) 44,8 л
- 4) 67,2 л

В результате реакции, термохимическое уравнение которой

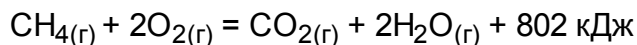


выделилось 297 кДж теплоты. Объем израсходованного оксида серы (IV) равен

- 1) 22,4 л

- 2) 44,8 л
- 3) 67,2 л
- 4) 78,4 л

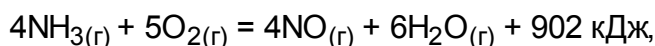
Согласно термохимическому уравнению реакции



количество теплоты, выделившейся при сжигании 24 г метана, равно

- 1) 1604 кДж
- 2) 1203 кДж
- 3) 601,5 кДж
- 4) 401 кДж

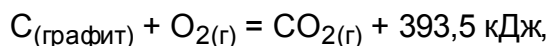
В результате реакции, термохимическое уравнение которой



выделилось 1127,5 кДж теплоты. Объем (н.у.) образовавшегося при этом оксида азота (II) равен

- 1) 112 л
- 2) 11,2 л
- 3) 89,6 л
- 4) 896 л

В результате реакции, термохимическое уравнение которой

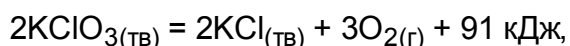


выделилось 1967,5 кДж теплоты. Объем (н.у.) образовавшегося при этом углекислого газа равен

- 1) 11,2 л
- 2) 168 л
- 3) 224 л
- 4) 112 л

К 180,0 г 8%-ного раствора хлорида натрия добавили 20 г NaCl. Массовая доля хлорида натрия в образовавшемся растворе равна _____ %. (Запишите число с точностью до десятых.)

В результате реакции, термохимическое уравнение которой



выделилось 182 кДж теплоты. Масса образовавшегося при этом кислорода равна

- 1) 96 г
- 2) 192 г
- 3) 288 г
- 4) 576 г

Объем воздуха (н.у.), необходимый для полного сжигания 50 л метана (н.у.), равен _____ л. (Запишите число с точностью до целых.)

Объем воздуха (н.у.), необходимый для сжигания 32 л (н.у.) угарного газа, равен _____ л. (Запишите число с точностью до целых.)

Объем воздуха (н.у.), необходимый для полного сгорания 50 л (н.у.) ацетилена, равен _____ л. (Запишите число с точностью до целых.)

Объем воздуха (н.у.), необходимый для полного сгорания 60 л (н.у.) этилена, равен _____ л. (Запишите число с точностью до целых.)

Теплота образования оксида алюминия равна 1676 кДж/моль. Определите тепловой эффект реакции, в которой при взаимодействии алюминия с кислородом получено 25,5 г Al_2O_3 .

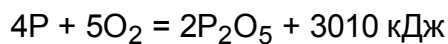
- 1) 140 кДж
- 2) 209,5 кДж
- 3) 419 кДж
- 4) 838 кДж

Какая масса азотной кислоты содержится в 1 л её 20%-ного раствора с плотностью 1,05 г/мл?

Какая масса карбоната натрия потребуется для приготовления 0,5 л 13%-ного раствора плотностью 1,13 г/мл?

Какую массу оксида кальция необходимо взять для приготовления 495 г раствора гидроксида кальция с массовой долей 1,5%?

В соответствии с термохимическим уравнением:



1505 кДж выделится при сгорании фосфора массой

- 1) 31 г 2) 62 г 3) 93 г 4) 124 г

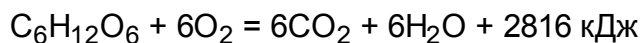
В соответствии с термохимическим уравнением реакции



количество теплоты, выделяющееся при горении 10 г кальция, равно

- 1) 79,4 кДж
2) 635,1 кДж
3) 317,7 кДж
4) 158,8 кДж

В соответствии с термохимическим уравнением



выделится 1408 кДж теплоты, если в реакции участвует кислород количеством вещества

- 1) 1,5 моль
2) 3 моль
3) 4,5 моль
4) 6 моль

В соответствии с термохимическим уравнением реакции



140 кДж теплоты выделяется при сгорании глюкозы массой

- 1) 90 г
2) 180 г
3) 270 г
4) 360 г

При нагревании 200 г 25%-ного раствора аммиака 20 г этого вещества улетучилось. Массовая доля аммиака в растворе после нагревания равна _____%. (Запишите число с точностью до десятых.)

Объем воздуха (н.у.), необходимый для полного сгорания 20 л (н.у.) C_4H_{10} , равен _____ л. (Запишите число с точностью до целых.)

Массовая доля солей в морской воде достигает 3.5%. Определите массу соли, остающейся после выпаривания морской воды объемом 8,93 л с плотностью 1,12 г/мл.

Масса серной кислоты, содержащейся в 196 мл 10%-ного раствора серной кислоты ($\rho = 1.07$ г/мл), равна _____ г. (Запишите число с точностью до целых.)

Масса газа, выделившегося при обработке избытком хлороводородной кислоты 3 моль сульфида натрия, равна _____ г. (Запишите с точностью до целых.)

К 575 г 20%-ного раствора поваренной соли добавили 115 г воды. Рассчитайте массу воды в полученном растворе. (Запишите число с точностью до целых.)

Какую массу нитрата натрия необходимо растворить в 200 г воды для получения раствора с массовой долей 20%? (Запишите число с точностью до целых.)

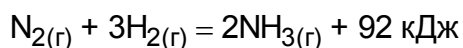
При растворении в 270 г воды сульфата калия был получен раствор с массовой долей 10%. Масса растворённого K_2SO_4 равна _____ г. (Запишите число с точностью до целых.)

Объем (н.в.) оксида углерода (IV), который необходимо пропустить через раствор гидроксида кальция для получения 8.1 г гидрокарбоната кальция, равен _____ л. (Ответ запишите с точностью до сотых.)

Определите массу воды, которую надо добавить к 20 г 70%-ного раствора уксусной кислоты для получения 3%-ного раствора уксуса. (Запишите число с точностью до целых.)

Вычислите массу воды, которую надо выпарить из 1 кг 3%-ного раствора сульфата меди для получения 5%-ного раствора. (Запишите число с точностью до целых.)

При образовании аммиака согласно уравнению реакции



выделилось 230 кДж теплоты. При этом объем (н.у.) вступившего в реакцию водорода составил

1) 44,8 л

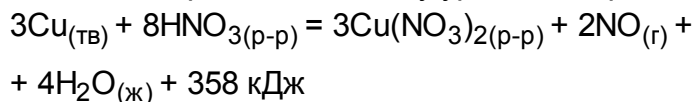
2) 56 л

3) 112 л

4) 168 л

К раствору нитрата кальция массой 80 г с массовой долей 4% добавили 1,8 г этой же соли. Массовая доля соли в полученном растворе равна _____%. (Запишите число с точностью до десятых.)

Согласно термохимическому уравнению реакции



при получении 15,68 л (н.у.) оксида азота (II) количество выделившейся теплоты будет равно

- 1) 358 кДж 2) 716 кДж 3) 125,3 кДж 4) 22,4 кДж

Масса уксусной кислоты, которая содержится в 0,5 л раствора CH_3COOH с массовой долей 80% (плотность 1,1 г/мл), равна _____ г. (Запишите число с точностью до целых.)

В реакцию, термохимическое уравнение которой



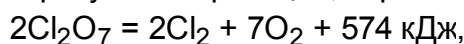
вступило 8 г оксида магния. Количество выделившейся при этом теплоты равно

- 1) 102 кДж 2) 204 кДж 3) 20,4 кДж 4) 1,02 кДж

К раствору сульфида калия массой 60 г с массовой долей 4% добавили 1,6 г этой же соли. Массовая доля соли в полученном растворе равна _____%. (Запишите число с точностью до десятых.)

Какая масса иода выделится при взаимодействии 0,5 моль иодида калия с необходимым количеством хлора? (Запишите число с точностью до десятых.)

В результате реакции, термохимическое уравнение которой



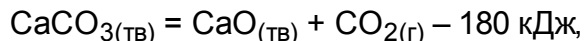
выделилось 5,74 кДж теплоты. Объём (н.у.) получившегося при этом кислорода составил

- 1) 100 л 2) 0,224 л 3) 1,568 л 4) 4,48 л

Смешали 300 г раствора с массовой долей соли 20% и 500 г раствора с массовой долей 40%. Массовая доля соли в полученном растворе равна _____%. (Запишите число с точностью до десятых.)

Какая масса брома выделится при взаимодействии 0,3 моль бромиды калия с избытком хлора? (Запишите число с точностью до целых.)

Для получения 56 л (н.у.) углекислого газа, согласно уравнению реакции

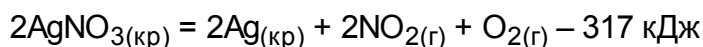


необходимо затратить теплоту количеством

- 1) 90 кДж 2) 180 кДж 3) 450 кДж 4) 540 кДж

К 180 г 4%-ного раствора ацетата калия добавили 120 г 6%-ного раствора этой же соли. Массовая доля соли в полученном растворе равна _____%. (Запишите число с точностью до десятых.)

В соответствии с термохимическим уравнением



для получения 10,8 г серебра необходимо затратить теплоту количеством

- 1) 31,7 кДж 2) 158,5 кДж 3) 5,3 кДж 4) 15,85 кДж

Массовая доля азотной кислоты в растворе, полученном после добавления 20 г воды к 160 г её 5%-ного раствора, равна _____%.

(Запишите число с точностью до десятых.)

Рассчитайте массу осадка, образующегося при взаимодействии избытка раствора хлорида бария с раствором, содержащим 10,26 г сульфата алюминия. Ответ: _____ г.
(Запишите число с точностью до целых.)

В соответствии с термохимическим уравнением



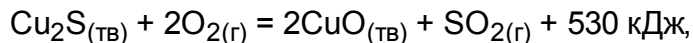
при получении 200 г оксида магния количество выделившейся теплоты будет равно

- 1) 1860 кДж 2) 465 кДж 3) 620 кДж 4) 930 кДж

К 300 г раствора нитрата калия с массовой долей 20% добавили 100 г твердого нитрата калия. Массовая доля нитрата калия в полученном растворе составит _____%.
(Запишите число с точностью до целых.)

Рассчитайте массу осадка, образующегося при взаимодействии избытка раствора нитрата бария с раствором, содержащим 3,92 г серной кислоты. Ответ: _____ г. (Запишите число с точностью до десятых.)

В результате реакции, термохимическое уравнение которой



выделилось 795 кДж теплоты. Масса образовавшегося при этом оксида меди (II) равна

- 1) 30 г 2) 240 г 3) 60 г 4) 90 г

Смешали два раствора, один – массой 130 г и с массовой долей соли 6%, второй – массой 70 г и с массовой долей этой же соли 2%. Масса соли, содержащейся в образовавшемся растворе, равна _____ г.

(Запишите число с точностью до десятых.)

Рассчитайте массу осадка, образующегося при взаимодействии избытка раствора нитрата цинка с раствором, содержащим 11 г сульфида калия. Ответ: _____ г. (Запишите число с точностью до десятых.)

В соответствии с термохимическим уравнением



для получения 2111 кДж теплоты необходимо затратить кислород объемом (н.у.)

- 1) 100 л 2) 110 л 3) 120 л 4) 130 л

Смешали два раствора, один – массой 90 г и с массовой долей соли 5%, другой – массой 125 г и с массовой долей этой же соли 4%. Масса соли, содержащейся в образовавшемся растворе, равна _____ г.

(Запишите число с точностью до десятых.)

При взаимодействии кальция с водой образовался гидроксид кальция количеством 0,3 моль. Какой объём (н.у.) водорода при этом выделился?

Смешали 150 г раствора нитрата калия с массовой долей 12% и 300 г раствора этой же соли с массовой долей 7%. Масса соли в полученном растворе равна _____ г. (Запишите число с точностью до целых.)

Какой объём (н.у.) оксида азота(II) теоретически образуется при каталитическом окислении 120 л (н.у.) аммиака?

- 1) 120 л 2) 60 л 3) 240 л 4) 480 л

Масса осадка, образовавшегося при сливании раствора, содержащего 52 г хлорида бария, и избытка раствора сульфата натрия, равна _____ г. (Запишите число с точностью до сотых.)

Какой объём (н.у.) водорода образуется при полном разложении 220 л (н.у.) метана до простых веществ?

- 1) 22 л 2) 110 л 3) 440 л 4) 220 л

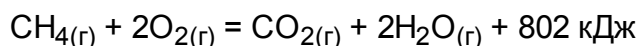
Определите массу воды, которую надо добавить к 20 г раствора уксусной кислоты с массовой долей 70% для получения раствора уксусной кислоты с массовой долей 5%. (Запишите число с точностью до целых.)

Ответ: _____ г.

Масса кислорода, необходимого для полного сжигания 67,2 л (н.у.) сероводорода до SO_2 , равна _____ г.

(Запишите число с точностью до целых.)

Согласно термохимическому уравнению реакции



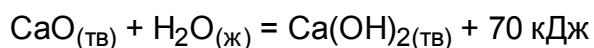
для получения 3580 кДж теплоты потребуется метан (н.у.) объёмом

- 1) 100 л 2) 120 л 3) 140 л 4) 160 л

К 350 г водного раствора этанола с массовой долей 20% добавили 120 мл $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$ (плотность 0.80 г/мл). Рассчитайте массу спирта в полученном растворе. (Запишите число с точностью до целых.)

При растворении карбоната натрия в избытке соляной кислоты выделилось 4,48 л (н.у.) газа. Масса карбоната натрия равна _____ г. (Запишите число с точностью до десятых.)

Согласно термохимическому уравнению реакции



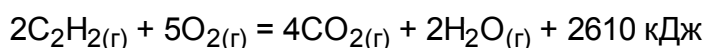
для получения 15 кДж теплоты потребуется оксид кальция массой

- 1) 3 г 2) 6 г 3) 12 г 4) 56 г

Смешали 200 г раствора серной кислоты с массовой долей 20% и 300 г раствора серной кислоты с массовой долей 40%. Массовая доля кислоты в полученном растворе равна _____ %. (Запишите число с точностью до целых.)

Какой объём (н.в.) оксида серы (IV) образуется при обжиге 0,2 моль сульфида цинка? (Запишите число с точностью до сотых.)

Согласно термохимическому уравнению реакции



количество теплоты, выделившейся при сгорании 224 л (н. у.) ацетилена, будет равно

- 1) 2610 кДж 2) 26100 кДж 3) 1305 кДж 4) 13050 кДж

Смешали 250 г раствора гидроксида натрия с массовой долей 16% и 300 мл раствора ($\rho = 1,2 \text{ г/мл}$) с массовой долей того же вещества 20%. Рассчитайте массу гидроксида натрия в полученном растворе. (Запишите число с точностью до целых.)

Объём (н.в.) газа, выделившегося при растворении 21 г карбоната магния в избытке азотной кислоты, равен _____ л. (Запишите число с точностью до десятых.)

Какой объём (н.у.) кислорода необходим для окисления 46 л (н.у.) оксида серы(IV) в оксид серы(VI)?

1) 23 л

2) 46 л

3) 92 л

4) 9,2 л

В 280 г раствора хлорида цинка с массовой долей 15% растворили 12 г этой же соли. Масса хлорида цинка в полученном растворе равна _____ г.
(Запишите ответ целым числом.)

Какой объём (н.у.) углекислого газа выделился при взаимодействии 0,25 моль карбоната натрия с избытком соляной кислоты?

Ответ: _____ л. (Запишите число с точностью до десятых.)

Какой объём (н.у.) кислорода необходим для получения 80 л (н.у.) оксида углерода (IV) из угля?

1) 80 л

2) 40 л

3) 100 л

4) 120 л

Смешали 80 г раствора нитрата натрия с массовой долей 5% и 200 г раствора этой же соли с массовой долей 8%. Масса нитрата натрия в полученном растворе составила _____ г. (Запишите число с точностью до целых.)

При растворении карбоната магния в избытке азотной кислоты выделилось 5,6 л (н.у.) газа. Масса карбоната магния равна _____ г. (Запишите число с точностью до целых.)

Какой объём (н.у.) оксида углерода(II) нужно окислить кислородом для получения 64 л (н.у.) оксида углерода(IV)?

1) 64 л

2) 32 л

3) 96 л

4) 100 л

Массовая доля ацетата натрия в растворе, полученном при добавлении 120 г воды к 200 г раствора с массовой долей соли 8%, равна _____ %. (Запишите число с точностью до целых.)

При сливании раствора хлорида бария и избытка раствора сульфата натрия образовался осадок массой 58,25 г. Масса хлорида бария в исходном растворе равна _____ г. (Запишите число с точностью до целых.)

Какой объём (н.у.) кислорода необходим для окисления 56 л (н.у.) оксида серы(IV) в оксид серы(VI)?

1) 28 л

2) 56 л

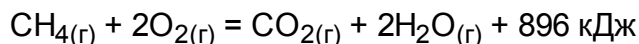
3) 112 л

4) 11,2 л

Смешали 120 г раствора сульфата натрия с массовой долей 2,5% и 10 г раствора той же соли с массовой долей 5%. Массовая доля соли в полученном растворе равна _____ %. (Запишите число с точностью до десятых.)

При растворении оксида меди(II) в избытке серной кислоты образовалась соль массой 40 г. Масса оксида меди равна _____ г. (Запишите число с точностью до целых.)

В соответствии с термохимическим уравнением реакции



89,6 кДж теплоты выделится при горении метана количеством вещества

- 1) 0,1 моль 2) 0,2 моль 3) 0,25 моль 4) 0,5 моль

Смешали 80 г раствора с массовой долей нитрата натрия 25% и 20 г раствора этой же соли с массовой долей 40%. Массовая доля соли в полученном растворе равна _____%. (Запишите число с точностью до целых.)

Карбид алюминия массой 8,64 г растворили в избытке соляной кислоты. Объем (н.у) газа, выделившегося при этом, составил _____ л. (Запишите число с точностью до целых.)

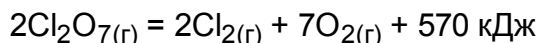
Какой объем (н.у.) оксида азота(II) теоретически образуется при каталитическом окислении 500 л (н.у.) аммиака?

- 1) 250 л 2) 500 л 3) 875 л 4) 125 л

Смешали 140 г раствора с массовой долей нитрата кальция 15% и 60 г раствора этой же соли с массовой долей 20%. Массовая доля соли в полученном растворе равна _____%. (Запишите число с точностью до десятых.)

Карбид кальция массой 16 г растворили в воде. Объем (н.у) газа, выделившегося при этом, составил _____ л. (Запишите число с точностью до десятых.)

В соответствии с термохимическим уравнением реакции



при разложении оксида хлора(VII) массой 3,66 г выделится теплота количеством

- 1) 570 кДж 2) 1140 кДж 3) 11,4 кДж 4) 5,7 кДж

К 130 г раствора с массовой долей хлорида натрия 20% добавили 36 мл воды и 24 г этой же соли. Массовая доля соли в полученном растворе равна _____%. (Запишите число с точностью до целых.)

Через раствор, содержащий 44,1 г серной кислоты, пропустили аммиак до образования средней соли. Объем (н.у.) прореагировавшего газа составил _____ л. (Запишите число с точностью до сотых.)

Какой объем (н.у.) оксида углерода(II) можно окислить кислородом в объеме 27 л (н.у.)?

- 1) 54 л 2) 27 л 3) 13,5 л 4) 50 л

К 70 г раствора с массовой долей хлорида кальция 40% добавили 18 мл воды и 12 г этой же соли. Массовая доля соли в полученном растворе равна _____%. (Запишите число с точностью до целых.)

Через раствор, содержащий 29,4 г серной кислоты, пропустили аммиак до образования средней соли. Объем (н.у.) прореагировавшего газа составил _____ л. (Запишите число с точностью до сотых.)

Объем (н.у.) оксида углерода(IV), который образуется при окислении 2 л (н.у.) оксида углерода(II) кислородом воздуха, равен

- 1) 1 л 2) 2 л 3) 3 л 4) 4 л

Смешали 60 г раствора с массовой долей нитрата кальция 15% и 80 г раствора этой же соли с массовой долей 25%. Массовая доля соли в полученном растворе равна _____%. (Запишите число с точностью до десятых.)

Через раствор, содержащий серную кислоту, пропустили 6,72 л (н.у.) аммиака до образования средней соли. Масса образовавшейся при этом соли равна _____ г. (Запишите число с точностью до десятых.)

В соответствии с термохимическим уравнением реакции



при выделении 259,2 кДж теплоты образуется гидроксид кальция количеством вещества

- 1) 2 моль 2) 2,5 моль 3) 3 моль 4) 4 моль

Смешали 120 г раствора с массовой долей нитрата натрия 25% и 80 г раствора этой же соли с массовой долей 50%. Массовая доля соли в полученном растворе равна _____%. (Запишите число с точностью до целых.)

Масса осадка, образовавшегося при смешивании раствора, содержащего 34 г нитрата серебра, и избытка раствора хлорида натрия, равна _____ г. (Запишите число с точностью до десятых.)

В соответствии с термохимическим уравнением реакции



для получения 160 кДж теплоты используется вода массой

- 1) 9 г 2) 18 г 3) 27,2 г 4) 44,4 г

К 100 г раствора с массовой долей хлорида натрия 15% добавили 35 мл воды и 25 г этой же соли. Массовая доля соли в полученном растворе равна _____%. (Запишите число с точностью до целых.)

При растворении сульфида железа(II) в избытке разбавленной серной кислоты выделилось 11,2 л (н.в.) газа. Масса сульфида железа(II) равна _____ г. (Запишите число с точностью до целых.)

Объем (н.в.) оксида углерода(IV), образовавшегося при сжигании 50 л (н.у.) пропана в избытке кислорода, равен

- 1) 100 л 2) 200 л 3) 55 л 4) 150 л

При сливании раствора нитрата серебра с избытком раствора хлорида натрия образовался осадок массой 28,6 г. Масса нитрата серебра в исходном растворе равна _____ г. (Запишите число с точностью до целых.)

Смешали 70 г раствора с массовой долей нитрата натрия 30% и 130 г раствора этой же соли с массовой долей 20%. Массовая доля соли в полученном растворе равна _____%. (Запишите число с точностью до десятых.)