**Шпоргалка по химии ЕНТ**

СН3СОН взаимодействует с:(Сu(OH)2)

SO2взаимодействует с водой и образует:(сернистую кислоту)

CaO-1-Ca(OH)2-2-CaCO3-3-Ca(HCO3)2-4-CaCO3-5-CaOНомер реакции,с помощью которой уменьшают жесткость воды:(4)

1,26 алкена при каталической гидратации образует1,8г спирта.Наз.продукта реакции:(пропанол-2)

4,6г натрия взаимодействует с 200мл воды.Массовая доля получ. вещ-ва в растворе:(3,9%)

2г водорода из воды вытеснит кальций массой:(40г)

5г образца стали при сжигании в токе кислорода дали 0,22г углекислого газа.Массовая доля углерода в стали:(1,2%)

5,6г оксида кальция обработали0,6моль азотной кислоты.Масса получ. соли,при условии 80%выхода: (13,1г)

5,6л хлора взаимодействуют с водородом и выделяют46кДж теплоты.Теплота образования1мольHCl:(92)

10л 2-метилбутадиена-1,3 тяжелее10л водорода в:(34раза)

12,1г смеси цинка и железа обработали избытком хлороводородной кислоты и собрали4,48л газа.Масса цинка:(6,5г)

12,04\*1022 атомов кальция обработали водой и получ.газ объёмом 3,6л.Выход газа:(80%)

14г железа сплавили с 6,4г серы.При обработке продук.соляной кислотой образ. газы объёмом(5,6)

90г глюкозы подверглось спиртовому брожению.Газ,получ.при этом,полностью поглотился200г 20%-го раствора едкого натра.Масса получ.соли:(84г)

180г глюкозы подверглось спиртовому брожению.Газ, полученный при этом,полностью поглотился 800г20%-ного раствора едкого натра.Масса получ. соли:(212г)

300мл0,1М раствораZnCl2полностью вступило в реакцию с200мл раствора Na3PO4с образованием осадка.Молярность второго раствора:(0,1М)

Азот реагирует при высокой температуре с веществами:(O2,H2,Mg)

Агрегатное состояние водорода совпадает с:(Не)

Алкин массой13г занимает объём11,2л а массовая доля водорода в нем составляет7,7%.Молекулярная формула вещ.:(С2Н2)

Алкины имеют общую формулу:(СnH2n-2)

Алюминотермией получают металл:(хром)

Аммиак в промышленности получ.взаимодействием:(N2+H2)

Аминокислота составаCH3-(NH2)C(CH3)-CH2-CH2-COOH наз.:(4-метил-4-аминопентановая кисл.)

Атомы серебра вытеснят из растворов солей:(золото)

Ацетальдегид-это:(этаналь)

Ацетилен не используют:(в холодильных установках)

Ацетилен,получ.из1,28г карбида кальция,обесцветит3,2% бромную воду массой:(200г)

Ацетон является межклассовым изомером:(С2Н5СОН)

Бараний и коксовый жиры относятся к жирам:(твердым)

Белки-:(полимеры)

Бензол и продукт его хлорирования(в присутствии FeCl3)имеют одинаковую массу,следовательно практический выход продукта реакции:(69%)

Бинарное соединение железа,если наименьшее соотношение масс железа и элемента7:3:(Fe2O3)

Ближайший гомолог глицина называется:(аланин)

Боевое отравляющее вещество фосгенCOCl2получ. по реакции СО+Cl2-COCl2.При взаимодействии оксида углерода(2)с 224мл хлора получ.168мл фосгена.Его выход:(75%)

Больше протонов в ядре атома:(Кальция)

Большее число катионов образуется при диссоциации:(сульфата железа(3))

Бромоводород(выход85%от теорет.),получ. взаимод.23,4г бензола с бромом,пропустили через10%(1,1г/мл)раствор гидроксида натрия.Необходимый объём раствора щелочи:(92,7мл)

Бромоводород(выход85%от теорет.),получ. взаимод.23,4г бензола с бромом,пропустили через10%(1,2г/мл)раствор гидроксида натрия.Необходимый объём раствора щелочи:(85мл)

Бутан массой 580г подвергся симметричному крекингу.Для реакции присоединения с продуктами потребуется бром массой:(1,6кг)

Бутаналь реагирует с:(водородом)

Бутен-1 и бутен-2 отличаются:(местом расположения двойной связи)

Быстро окисляются на воздухе:(Cs,K,Na)

Быстро подвергается коррозии:(железо,покрытое медью)

В MgCl2 и AlBr3тип гибридизации соотвественно:(sp,sp2)

В 2л воды растворяется5,6л сероводорода.Массовая доляH2S в получ.растворе:(0,42%)

В 100г 9,8%-ного раствора фосфорной кислоты растворили 14,2г оксида фосфора(5).Массовая доля фосфорной кислоты в получ.растворе:(25,7%)

В 125г раствора содержится25г уксусной кислоты,массовая доля её в растворе:(0,2)

В 176мл воды растворили 24г гидроксида натрия.Массовая доляNaOHв получ.растворе:(12%)

В 250мл раствора содержится6,3гHNO3.Молярная концентр.в растворе(0,4М)

В 340г пероксида водорода содер.столько же моль атомов кислорода,сколько их содер.в воде массой:(360г)

В 420г 60%-ной серной кислоты добавили1моль триоксида серы.Мас-я доля вещества в конечном растворе:(70%)

В атоме азота электронами заполняются:(2р-подуровень)

В атомах элементов лантаноидов идет заполнение подуровня:(4f)

В воде массой 60г растворили 1моль формальдегида.Массовая доля формальд.в растворе:(33,3%)

В водном растворе не могут сущест. совместно:(Хлорид алюминия и гидроксид натрия)

В состав белков обязательно входит элемент:(углерод)

В составе этаналя число атомов водорода равно:(4)

В молекуле белка содер. один атом серы и массовая доля серы в белке0,32%.Молярная масса белка:(10000)

В молекуле воды кислород имеет конфигурацию:(1s22s22p6)

В молекуле дейтерия химическая связь:(ковалентная неполярная)

В образовании осадка при сливании водных растворов карбоната калия и хлорида кальция принимают участие ионы:Ca2+ и СО32-

В основе молекулы белка находятся:(аминокислоты)

В отличие от гидроксида железа(3)гидроксида железа(2)реагирует с:(кисло-м во влажном воздухе)

В периоде с возрастанием порядкового номера:(заряд ядра возрастает)

В переходеFe—Fe2O3число отданных восстановителем электронов(в расчете на1атомFe):(3)

В промышленности водород получают:(СН4--)

В промышленности кислород получ.:(сжижением воздуха)

В раствор гидроксида натрия массой 80г с массовой долей 0,05 добавили воду массой 20г.Массовая доля гидроксида натрия в получ.растворе:(Изменилась,стала равной 0,04)

В раствор,содержащий по 0,01моль нитратов серебра(1)и свинца(2),погружена железная пластина массой6г.Масса пластины после окончания реакции: (8,31г)

В реакции 56г железа и 16г серы,если взятое железо используется лишь на 90%,образуется сульфид железа(2)массой:(44г)

В реакции между оксидом калия и сернистым газом образуется:(сульфат калия)

В реакции Zn+H2SO4(разб)--..восстанавливается:(Н+1)

В реакции Cl2+H2O=HCl+HClOстепень окисления хлора:(уменьш. от0до -1и увеличится от1до+1)

В реакцию полимеризации вступает:(С2Н2)

В реакцию «серебряного зеркала»вступает:(глюкоза)

В реакцию соединения может вступать:(несколько простых или сложных веществ)

В результате брожения глюкозы образуется С3Н6О3.Оно наз.:(молочная кислота)

В результате гидролиза 16,2г целлюлозы получ.4,5г глюкозы.Выход глюкозы:(25%)

В результате межмолекулярной дегидратации552г этилового спирта получ.333г диэтилового эфира.Массовая доля спирта в растворе:(75%)

В результате окисления0,5моль глюкозы в клетках организма выделяется вода массой:(54г)

В результате окисления45г глюкозы в клетках организма выдел.углекислый газ объёмом:(33,6л)

В результате полного взаимодействия1моль гидроксида алюминия и1моль серной кислоты получ.соль:(гидроксосульфат алюминия)

В результате превращений Ca3(PO4)2-SiO2+C-X1-+HCl-X2-t-X3+X4

+NaOH

X5 образуется конечный продуктХ5:(Na2SiO3)

В результате превращений Ca3(PO4)2-SiO2+C-X1-Са-Х2-HCl-X3-O2-X4-Ca3(PO4)2+6H2O-X5образуется конечный продуктХ5:(Са(Н2РО4)2)

В результате превращений FeS2-+O2-X1-+02—X2-+H2O-X3-+FeO-X4из 0,25моль FeS2 получ. масса X4 равная:(76г ) V2O5 -H2O

В результате превращений FeS2-+O2-X1-+02—X2-+H2O-X3-+CuO-X4из 0,5моль FeS2 получ. масса X4 равная:(160г) V2O5 -H2O

В результате превращенийNH3-O2-Pt-X1-O2-X2-H2O+O2-X3-NH3-X4из224л аммиака получ.масса веществаХ4:(800г)

В результате сгорания8,4г углеводорода с плотностью по гелию10,5 образов.13,44л углекислого газа и 10,8г паров воды.Молек.формула этого вещ.:(С3Н6)

В результате пропускания через известковую воду1л смеси моно- и диоксида углерода выпал осадок массой 1,5г.Объёмная доля СО2 в смеси равна:(33,6%)

В результате реакции поликонденсации может образов.:(Фенолформальдегидная смола)

В рядуN-P-As-Sb-Bi:(электроотрицательность уменьшается)

В рядуH2S-H2SO3-H2SO4кислотные свойства:(увеличиваются)

В рядуС5Н10—С8Н16—С12Н24температура кипения веществ:(увеличивается)

В системе 2SO2+O2=2SO3 концентрацию оксида серы(4)увеличили с 0,4до 0,8моль/л,а концентрацию кислорода с 0,4до1,2.Скорость прямой реакции возросла в:(12раз)

В соединении Na2SO3сера имеет элект.форм.:(1s22s22p63s2)

В соответствии с кратким ионным уравнением Ba+2+SO42-=BaSO4 в реакции обмена с хлоридом бария участ.:(H2SO4)

В состав атомного ядра входят:(нейтроны и протоны)

В состав белков обязательно входят элементы:(углерод и водород)

В состав белков организма человека входят:(L-аминокислоты)

В состав газового бензина в основном входят:(пентан и гексан)

В состав гексанола входит:(6 атомов углерода,14атомов водорода,1атом кислорода)

В состав гемоглобина входит ион металла:(Fe(2))

В состав минеральных удобрений входит питательный элемент:(калий)

В состав мономера изопренового каучука входят:(5атомов углерода и 8атомов водорода)

В состав оксидаЭО2может входить элемент:(германий)

В составе пропаналя число атомов водорода:(6)

В стакан с 490г10%ной серной кислоты опустили цинковую пластину.Через некоторое время масса пластины изменилась на13г.Объём,выделив.газа:(4,48л)

В схемеС2Н4—С2Н5Cl—X—C2H5OC2H5веществоХ:(С2Н5ОН)

В схемеСа—Са(ОН)2—СаО—СаF2—F2—HF требуется провести электр.распл. на этапе:( СаF2—F2)

В схемеFe—X—Fe(OH)2—Y—FeCl2,веществаХиУ:(Fe(NO3)2-X,FeO-Y)

В схеме превращений веществаА,Г,Д Ca(PO4)2—C+SiO2-A-Mg-Б-HСl-В+Г-HCl-Д:(фосфор,фосфин,йодид фосфония)

В схеме превращенийAl-+HCl1-AlCl3-+NaOH-2-Al(OH)3-t-3Al2O3стадия,на которой сумма всех коэффициентов наибольшая:(1)

В схеме превращенийAl4C3-H2O-X1-1500—H2X2-C(АКТ)-Х3-Br2-AlCl3-X4-NH3-X5образуется конечный продукт Х5:(фениламин)

В схеме превращенийFe-Cl2-A-NaOH-Б-t-B-HCl-ГвеществаА,В,Г:(FeCl3,Fe2O3,FeCl3)

В схеме превращенийFe-Cl2-Х1-NaOH-Х2-+HNO3-X3-t-X4 веществами Х1иХ4:(FeCl3,Fe2O3,)

В схеме превращений Пентан-t,C----AlCl3-X-t,Ni-2H2---Y-2Cl2—Z конечный продукт Z будет наз.:(1,2,3,4-тетрахлор-2-метилбутан)

В схеме превращений СН2=СН2-HCl-X1-t Na-X2- tAlCl3-X3-tNi—H2—X4-HBr-X5 конеч.прод.:(1-бром,2-метилпропан)

В схеме превращенийS-1-SO2-2-SO3-3-H2SO4-4+KOH-K2SO4-5-BaSO4окислительно-восстан.реак.:(1,2)

В схеме превращ.Ag-1-AgNO3-2-AgCl номер реакц.разлож.и сумма коэф.в урав.:(3и7) 3 Ag 4

В схеме превращений К-1-КОН-2-КСlO3-3-O2-4-K2O участие катализатора необходимо на стадии:(3)

В схеме превращенийMg(OH)2-CO2-MgCO3-t-?-CO2-?-H2O+CO2-?-t-MgCO3 кисл.соль образ.на стадии:(4)

В схеме превращений Pb+HNO3—Pb(NO3)2+NO+H2O сумма коэф.в полном ионном урав равна:(22)

В схеме превращенийС6Н12О6-1-С2Н5ОН-2-С2Н5Сl-3-C2H5OH-4-HCOOC2H5сумма всех коэф.в уравнениях,где образуется спирт:(9)

В схеме превращенийCa-1-CaO-2-CaCl2-3элект.распл-Са-4-СаSO4невозможна реакция:(3)

В схеме превращенийCu-X-CuO-Y-Cu-Z-Cu(NO3)2-E-Cu(OH)2 вещест.X,Y,Z,E:(О2,Н2,HNO3,KOH)

В схеме превращений СН3СОН-[O]-X1-NaOH(р-р) Х2-NaOH(сплавл)-Х3-Cl2свет-1HCl-X4-tNa-X5 конечный продуктХ5:(этан)

В схеме превращений FeS2-+O2-А+В =О2=В-+КОН-Г-+КОН-Д веществамиБ,Д,Е будут:(оксид серы(4),сульфат калия,сульфат железа(3))

В схеме превращений Ацетилен-H2-X-HCl-Y-2Na;--2NaCl-Zконечным продук.Z:(бутан)

В схеме превращенийАцетат натрия-+NaOH-X1-1500C-H2-X2-t,C(akm)-X3-CH3Cl-AlCl3-X4-3HNO3 -3H2O-X5:(2,4,6-тринитротолуол)

В схеме превращений этилацетат-+Х-ацетат натрия-+У-уксус. кислота форм.ХиУ(Х-NaOH;Y-H2SO4)

В схеме реакции HNO3+I2—NO2+HIO3+H2Oкоэф.перед формулой оксида азота(4):(10)

В уравнении реакции взаимодействия фенола с азотной кислотой сумма всех коэффициентов:(8)

В химических превращенияхCaC2—X—C6H6—Y—C6H5NH2—Z вещ.X,Y,Z:(ацетилен,нитробензол,триброманилин)

Все атомы углерода находятся в одинаковом гибридном состоянии в соединении:(СН2=СН-СН=СН-СН=СН2)

Валентность железа в соединении,содерж.70%железа и30%кислорода:(3)

Валентность и степень окисления азота в азотной кислоте равны:(4и+5)

Валентность кислотного остатка ортофосфорной кислоты:(3)

Валентность элемента минимальна в оксиде:(Cu2O)

Валентный угол в алканах(109028)

Вещества с ковалентной связью в группе:(H2O,CS2,HI,PH3)

Вещества,не относящиеся к углеводородам:(альдегиды)

Вещества А и Б:А+Н2О=пропанол-2=Б+ NaOH:(пропен,2-хлорпропан)

Вещества А и В в схеме превращенийCu—A—CuSO4—B—CuO:(оксид меди(2) и гидрок.меди(2))

Вещества В и Д в схеме превращений Fe3O4-+Al-A-+HCl-B-+Cl2-C-электр.расплава-Д:(FeCl2, Fe)

Вещества с металлической связью:(Fe,Cu)

Вещества Х,У в схеме превращенийAl-+H2O-Al(OH)3-t-X-+HNO3-Y-t-X:(Al2O3,Al(NO3)3)

Вещества X,Y в схеме превращений Zn(OH)2-+HCl-X-+HCl-Y:(Zn(OH)Cl,ZnCl2)

Вещества Х,Y в схеме превр. Mg-O2-MgO-+HCl-MgCl2-+NaOH-X-+NaOH-Y:(MgOHCl,Mg(OH)2)

Вещества Х и У в схеме превращенийCaC2-+H2O-X-+HCl-H2C=CHCl-полимеризация-У:(ацетилен,поливинилхлорид)

Вещества Х и У в схеме превращенийХ—SO2—H2SO3-+NaOH-Y:(S,NaHSO3)

Вещества Х иY в схеме реакции Mg—MgO—Mg(OH)2-+HNO3-X-+HNO3-Y:(MgOHNO3;Mg(NO3)2

Вещества Х и У в схемах превращений явл.С6Н10О5+СН3СООН—Х; С6Н10О5+HNO3-H2SO4-Y:(Х-ацетилцеллюлоза,У-нитроцеллюлоза)

Вещества н-декан и пропан по отношению к друг другу явл.:(гомологами)

Вещества,общие формулы которыхR-O-R1,Me(OH)2относятся к:(простым эфирам и основаниям)

Вещества являющиеся первыми представителями в своем гомологич.ряду:(НСОН,СН3СОСН3)

Вещество А в схеме превращенийCH3-CH2-C=O-H+2Cu(OH)2—A+2CuOH+H2O:(СН3-СН2-СООН)

Вещество А в результате превращенийЭтан-Cl2-хлорэтан-+НОН-Х--НОН-Х-+НВr-A:(бромэтан)

Вещество А в результате реакции(C6H10O5)n—C6H12O6-брожение-Х1-+HCl-A:(хлорэтан)

Вещество А в схемеR-COO-R-+HOH--RCOOH-X1-+O2-X2-+Cl2-X3-+NH3-X4-+X4-A:(дипептид)

Вещество А в схеме превращений Cr—Cr2O3-+HCl-X-+3NaOH-Y-+NaOH(р-р)-А:(Na[Cr(OH)4])

Вещество А в схеме превращенийСН3-СН2-СН2-СН2-СН3-1-AlCl3-X1-2—H2-X2-3—H2-X3-nX3-A:(изопреновый каучук)

Вещество А,которое образуется в результ.превращенийСО2+Н2О-фотосинтез-Х1-дрожжи-Х2-О2-Х3-+Сl2-А:(монохлоруксусная кислота)

Вещество А в цепочке превращенияCH3-CH3-+Br2-X2-+H2O (ЩЕЛОЧ,РАСТ)-Х2-+[O]-X3-+Ag2O-A:(карбоновая кислота)

Вещество В в результате превращенийМетан—ацетилен-Н2О-Hg2+-X-[+O]-X-+Na-[-H2]-B:(ацетат натрия)

Вещество Х в схеме превращений СН4—Х—С2Н4—С2Н5Сl:(ацетилен)

Вещество взаимодействующее с бензолом по схеме бензол—кумол:(пропилен)

Вещество которое впервые синтезировал русский ученыА.М.Бутлеров:(сахаристое вещество)

Вещество,которое образовалось при взаимод. Смеси из 5,6л водорода и 4,48л хлора растворили в 85,4мл воды.Массовая доля вещества и газ в избытке:(14,6%;Н2)

Вещество с общей формулой R-C=O-O-R1:(сложных эфиров)

Взаимодействие 6,4г меди и 9,8г концентрированной серной кислоты.Уменьшение массы в ходе проведения реакции составит:(3,2г)

Взаимодействие 48г оксида железа(3) с угарным газом приводит к получ.25,2г металла.Практический выход металла:(75%)

Взаимодействие этана и этилена с хлором относится к реакциям:(замещения и присоединения)

Взаимодействие хлороводорода с бутином-1 относится к реакции:(присоединения)

Взаимодействием NaOH с 200г9,4% раствора фенола получ.фенолят натрия массой:(23,2г)

Взаимодействуют 6,4г меди и 9,8г конц.серной кислоты.Уменьшение массы в ходе проведения реакции составит:(3,2)

Взорвали смесь,содержащую67,2л хлора и5г водорода.Объём образовав.хлороводорода:(112л)

Вид гибридизации электронных облаков в молекулах алкенов:(sp2)

Вид изомерии,характерный для альдегидов с предельным радикалом:(углеродного скелета)

Вид химической связи и тип решетки в молекуле белого фосфора:(Ковал.непол. и молекулярная)

Вид химической связи и тип кристаллической решетки в молекулах галогенов:(ковалентная неполярная,молекулярная)

Вид химической связи и тип кристалл.решетки в озоне:(ковалентная неполярная и молекулярная)

Виноградным сахаром иногда наз.:(глюкозу)

Возможна реакция в водном растворе между:(Zn,Pb(NO3)2

Вода не образуется в результате реакции взаимод.:(цинка и серной кислоты(разб.))

Вода играет роль катализатора в реакциях:(йода и алюминия)

Водный раствор соли,имеющий зеленую окраску:(хлорид никеля(2))

Водород горит активнее: (В кислороде)

Водород взаимодействует с:(активными металлами)

Водород нельзя получить реакцией: (Сu+2HCl)

Водородная связь может образоваться между молекулами:(Фтороводорода)

Водородом,получ.при полном разложении метана,восстановлено36г глюкозы.Масса метана:(1,6г)

Волокна-полимеры,которые:(располагаются с высокой упорядоченностью)

Впервые осуществил синтез органического вещества из неорганических:(Велер Фридрих)

Все возможные степени окисления водорода:(-1,0,+1)

Вторичная структура белковой молекулы напоминает:(спираль)

Вторичных атомов углерода в молекуле этилбензола:(6)

Выражать состав нефти одной формулой:(нельзя,потому что нефть-смесь)

Высокоэластичный полимер, получ. из растений или путем химического синтеза: (Каучук)

Выход изпренового каучука,если известно,что из1кг смеси углеводородов,содержащей20% изопрена,получ.0,06кг каучука:(30%)

Выход продукта в%от теорет.возможного,если из92г этанола получ.33,6л этилена:(75%)

Газ выделившийся при нагревании10,7г хлорида аммония с избытком щелочи,поглотился раствором,содерж.19,6г ортофосфорной кислоты.Масса и состав получ.соли:(23г дигидрофосфата аммония)

Газ,выделяющийся при взаимодействии азотной кислоты(конц.)с медью: (NO2)

Газ,получ. при спиртовом брожении глюкозы поглотился200г20% раствора гидроксида натрия(с образованием средней соли).Масса потраченной глюкозы:(45)

Газовая смесь объёмом 1м,состоящая наполовину из метана и этана потребует для сжигания объём кислорода равный:(2,75м)

Галоген,проявляющий наибольшее значение электроотрицательности:(F)

Галогены в ряду:(F,Cl,Br,I)

Гибридизация в алмазе и графите:(sp3,sp2)

Гидриды щелочных и щелочноземельных металлов реагир.с водой с образов:(щелочи и водорода)

Гидроксид алюминия реагирует с веществами группы:(H2SO4;NaOH;HNO3(к))

Гидроксид железа(3)будет взаимодействовать с раствором:(соляной кислоты)

Гидроксид калия не взаимодействует с:(оксидом железа(2))

Гидролизуется по катиону:(хлорид меди(2))

Главное квантовое число характеризует: (Общую энергию электрона)

Голубой осадок образуется в результате реакции между:(CuSO4+KOH)

Гомогенная реакция:(2СО+О2=2СО2)

Гомолог пропина:(С4Н6)

Гомологами являются:(2,2-диметилбутан и 2,2-диметилпропан)

Гомологами являются:(С3Н6;С4Н8)

Гомологи отличаются друг от друга:(числом атомов углерода и водорода)

Гомологическая разность: (СН2)

Гомологической разностью называют: (Метиленовую группу(-СН2-))

Гомологом пропена не явяется:(С4Н6)

Группу атомов,определяющих характерные химические свойства данного класса веществ,наз.:(функциональной группой)

Группа с атомной кристаллической решеткой:(Алмаз,кремний,бор)

Группа веществ с sp3-гибридизацией:(SiH4;C2H6)

Группа веществ,в которых только сигма-связи:(С2Н6;СН3ОН)

Группа веществ проявляющая двойственные функции:(C2H3COOH,NH2-CH2-COOH,C5H6(OH)5COH)

Группа веществ,реагирующая с аммиачным растворомAg2O:(НСООН;С6Н12О6)

Два иона образуется при диссоциации:(NaOH—Na++OH-)

Для аммиака характерно строение: (Тригональной пирамиды)

Для анилина характерна реакция:(С6Н5NH2+HCl)

Для ацетилена и этаналя верно утверж.:(реагируют с аммиачным раствором оксида серебра)

Для взаимодействия с102кг аммиака(при получ.средней соли)потребуется75%-ная серная кислота массой:(392кг)

Для восстановления2моль оксида меди(2)необходим водород массой:(4г)

Для восстановления 2моль оксида медиCu+C=Cu+COнеобходим углерод массой:(24г)

Для необратимого синтеза хлороводорода использовано 1,5л Cl2 и 1л I2 (при р,Т=соnst)Конечный состав смеси: (0,5л Cl2 и 2л НCl)

Для нейтрализации0,5моль уксусной кисл-ы необходим10%раст.гидроксида натрия массой:(200г)

Для окисления9г глюкозы необходим оксид серебра(1)массой:(11,6г)

Для окисления уксусного альдегида,который образуется из520г ацетилена с выходом60%,потребуется оксид серебра массой:(2,78кг)

Для определения содержания углекислого газа в воздухе,через раствор гидроксида бария пропустили44,8м воздуха.Масса садка составила19,7г.Процент углекислого газа в воздухе:(5%)

Для полного восстановления16г оксида железа(3)требуется водород количеством вещества:(0,3)

Для полного гидрирования80г пропина расходуется водород объёмом:(89,6л)

Для полного гидрирования90г пропина расходуется водород объёмом:(100,8л)

Для полного сгорания9,2г толуола,необходим воздух объёмом равным(объёмная доля кислорода в воздухе21%):(96л)

Для полного сгорания бензола массой39г необходим объём воздуха(объёмная доля кислорода в воздухе20%):(420л)

Для полного сжигания одного объема углеводородного газа понадобилось 25объмов воздуха(содержание в нем кислорода принять равным 20%)Название газа: (пропан)

Для полного сжигания бензола,получ.синтезом из3моль ацетилена потребуется кислород объёмом:(168л)

Для полного перевода в раствор 10,6г карбоната натрия израсходовано 36,5г раствора хлороводородной кислоты.Массовая доля вещества в растворе кислоты: (20%)

Для полного осаждения серебра из 170г 1%-ного раствора AgNO3потребовалось 100мл йодоводородной кислоты.Молярность раствора равна:(0,1М)

Для полной нейтрализации22,2г пропионовой кисл.потр.раствор гидроксида калия массой:(84г)

Для полной нейтрализации раств.содерж.14г гидроксида калия,необх.оксид серы(4)объёмом:(2,8л)

Для получения0,9кг глюкозы необходим крахмал массой:(810г)

Для получения1кг мыла,содерж.61,2%стеарата натрия,нужна стеариновая кислота массой:(568г)

Для получения5кг мыла(стеарата натрия),содержащего38,8%воды необходима стеариновая кислота массой:(2,84кг)

Для получения10,1т нитрата калия потребуется аммиак объёмом и массой:(2240м,1,7т)

Для получения15г формальдегида при каталическом окислении метана необходим воздух объёмом(20%-О2):56л

Для получения18,6г анилина(выход80%)затратится масса нитробензола:(30,75г)

Для получения22,4л аммиака необходима масса нитрида алюминия:(41г)

Для получения 26г хрома из оксида хрома(3)алюмотермическим методом необходимо взять навеску алюминия:(13,5г)

Для получ.66г этилацетат(выход75%)потребуется10%-ный раствор уксусной кисл.массой:(600г)

Для получ.этилового эфира уксусной кислоты были взяты100г уксусной кислоты и 69г этилового спирта.Масса образующегося эфира:(132,0г)

Для получ. 66г триброманилина потребуется 30% объёма бромной воды(р=1,6г/см):(200мл)

Для получения78,5г бромбензола потребуется бром количеством вещества:(0,5моль)

Для получения112г негашеной извести по уравнениюCaCO3—CaO+CO2-180кДж поглощается теплоты:(360кДж)

Для получения синтетического каучука используют:(Н2С=СН-СН=СН2)

Для получения хлороводорода из хлорида кальция с наибольшим выходом следует использовать концентр.раствор:(H2SO4)

Для приведенного превращения 2NH3+3CuO=N2+3H2O+3Cu+Q,чтобы увеличить скорость в 9раз нужно:(увелич. концентрациюNH3 в 3 раза)

Для приготовления 200мл12,5М соляной кислоты необходим хлороводород объёмом:(56л)

Для приготовления насыщенного раствора соли при 200С нужно в 100г воды растворить36г соли.Для получ.насыщ. раствора при этой температуре из 320г22,5%-ного раствора нужно выпарить воду массой:(48г)

Для производства серной кислоты используется гипс,формула которого:(СaSO4\*2H2O)

Для процесса СО+2Н2=СН3ОН+Qсместят равновесие вправо факторы:(понижение температуры,повышение концентр.СО,повышение давления)

Для растворения12,8г пальмитиновой кислоты расход.10%-ный раствор гидроксида натрия массой:(20г)

Для растворения4г оксида двухвален-го элемента потребовалось25г 29,2% раствораНCl.Формула оксида:(MgO)

Для растворения пальмитиновой кислоты массой512г расходуется10%NaOHмассой:(800г)

Для распознования глицерина,ацетальдегида и глюкозы можно испол.:(гидроксид меди(2))

Для реакции 8,4г смеси этена и бутена необ16,2г бромоводорода.Масса бутена в смеси газов:(5,6г)

Для сжигания0,5м природного газа,в состав которого входят94%СН4,4%С2Н6,1,5%N2,0,5%CO29по объёму),объём затраченного воздуха(кислород20%)будет составлять:(5,05м)

Для сжигания 22,4л метана потрачено кислорода:(44,8л)

Для синтеза22,4л аммиака потребуется азот объёмом:(11,2л)

Для синтеза одной макромолекулы полипропилена со средней молек.массой84000затрачивается пропилен объёмом и при этом степень полимеризации будет:(44,8м;2000)

Для удаления примеси CuSO4 из раствораFeSO4следует добавить:(Fe)

Дана схема С3Н8---С3Н6---С3Н7ОН.Если выход продуктов сост.в 1-й ступени 80%,а во2-й75%,то масса пропанола,который получ.из 132г пропана:(108г)

Дана схемаСН4-1-Н-С=О-Н-2-СН3ОН-3-СН3-С=О-ОСН3.Для протекания 3-й реак.нужны реактивы и усл.реак.:(СН3СООН,Н2SO4(КОНЦ) t)

Дана схема превращенийFe(OH)3-t1-Fe2O3-2H2-Fe-3Cl2-FeCl3-4KOH-Fe(OH)3сумма всех коэф.на стадии разложения и обмена:(14)

Даны:а)MgCl2б)I2в)HIOг)NaClO4д)KIO3Ряд веществ с окислительно-восстановительной двойственностью:(б,в,д)

Даны1.KI2.I2O 3.HIO3 4.I2 5.KIO2ряд уменьшения степени окисления йода:(3,5,2,4,1)

Даны:Cr,Ca,Au,Fe,Hg.Сумма атомных масс металлов,реагир. с концентр.азотной кислотой:(241)

Даны оксиды:ZnO,CaO,BeO,Al2O3,Na2O.Количество соединений,взаимод. Как с кислотой так и с основанием:(3)

Даны соединения1.Br2;2.HBr;3.KBrO4;4.KBrO;5.KBrO3.Ряд соединений по убыванию степеней окисления брома:(3,5,4,1,2)

Даны соли номера солей подвергающихся гидролизу:(2Al2S3,3.MgSO4,5.ZnCl2,7.FeSO4)

Даны следующие реакции СН4+2О2—СО2+2Н2О+800кДж;Н2+I2-2НI-80кДж.Масса йодоводорода,который может получ.,если использовать теплоту горения3,2г метана: (512)

Даны следующие реакции СН4+2О2—СО2+2Н2О+800кДж;2NH3—3H2+N2-80кДж.Масса аммиака,которая может разложиться,если использовать теплоту горения3,2г метана: (68г)

Денатурация белка приводит к разрушению:(вторичной и третичной структур)

Диеновые углеводороды имеют в молекуле:(две двойных связи)

Диеновый углеводород,применяющийся для получ. синтетического каучука:(изопрен)

Диссоциация в две ступени характерна для:(КНСО3)

Диссоциация нитрата магния:(Mg(NO3)2=Mg2++2NO3-)

ДлинаС=С связи:(0,134нм)

Длина С---С связи:(0,120нм)

Единица измерения молярной массы вещества:(г/моль)

Если в лаборатории при окислении3,6г глюкозы получ.3г глюконовой кисл.,то ее выход:(76,5%)

Если в реакцию4Cu+O2—2Cu2O+342кДж вступает32г технической меди,содерж.20%примесей,то количество выделяемой теплоты:(34,2кДж)

Если в реакцию полимеризации вступил бутен,то массовая доля углерода в полимере:(85,7%)

Если в результате реакции получ.только гидроксид железа(3),то вступили в реак.:(Fe(OH)2;H2O2)

Если из23г толуола получ.27,45г бензойной кислоты,то выход продукта:(90%)

Если из300молекул вещества не диссоциируют30,то степень диссоциации:(90%)

Если к 25г CuSO4\*5H2Oдобавить135мл воды,то массовая доля CuSO4 в получ.растворе:(10%)

Если на железной пластинке выделилось12,8г меди,то сульфата меди(2)вступило в реакцию массой:(32г)

Если на взаимодействие1моль водорода с йодом затрачивается48кДж теплоты,то на реакцию5моль водорода с йодом затратится:(240кДж)

Если при взаимодействии14г циклопентана с 12л хлором выход составляет70%,то масса образовав. Хлорциклопентана:(14,6г)

Если при взаимодействии112л хлора с метаном выход трихлорметана80%,то масса получ.СНСl3:(159,3г)

Если при взаимодействии 120г20%-ного раствора уксусной кислоты с метанолом образовался сложный эфир,то масса спирта,вступившего в реакцию:(12,8г)

Если при взаимодействии углекислого газа с гидроксидом кальция выделилось80г осадка,то объём сожженного циклобутана:(4,48л)

Если при взаимодействии углерода с концентр.серной кислотой выделилось134,4л газов,то масса вступившего в реакцию углерода: (24г)

Если при гидрировании образовалось180г пентана,то масса взятого циклопентана:(175г)

Если при дегидрировании112л бутана получ.бутадиен-1,2,то образовался водород объёмом:(224л)

Если при дегидрировании180г пентана,получ.147г циклопентана,то его выход от теорт.:(84%)

Если при крекинге октана образовался пропен,то молекулярная масса второго продукта равна:(72)

Если при сжигании циклоалкана массой2,8г,и плотностью по кислороду-1,75,образовались 4,48л углекислого газа и 3,6г воды,то его молек.форм.: (С4Н8)

Если при спиртовом брожении глюкозы образовалась 560л углекислого газа,то масса спирта:1150г

Если алкен взаимодействует с32г брома,то масса октана,котрый при симметричном крекинге образует этот алкен:(22,8г)

Если алкен массой4,2г присоединяет1,8г воды,то это:(пропилен)

Если взаимодействие протекает по уравнениюS+2HI—I2+H2S+69кДж,то при реакции16г серы с138г йодоводорода выделится теплоты:(34,5)

Если выход при гидрировании составляет75%,то из15,6г бензола получ.циклогексан массой:(12,60г)

Если выход продукта составляет70%,то при нитрировании15,6г бензола образуется нитробензол массой:(17,22г)

Если выход составляет50%,то масса эфира,который образуется при взаимодействии40г пропанола с37г пропионовой кислотой:(29г)

Если выход составляет50%и получ.70г циклопентана,то масса пентана вступившего в реак.:(144г)

Если выход составляет55%,то из синтез-газа,в составе которого28кг оксид углерода(2),образуется метанол массой:(17,6кг)

Если выход составляет75%,то масса ацетальдегида,который получ.из4,48м ацетилена по реакции Кучерова:(6,6кг)

Если выход составляет 80%,то при гидролизе 34,2г сахарозы образ-я глюкоза массой:(16,2г)

Если выход составляет 90%,то при гидролизе 34,2г сахарозы образ-я глюкоза массой:(16,2г)

Если выход составляет90%,то при гидролизе342г сахарозы образ.глюкоза массой:(162г)

Если выход составляет90%,то для получ.10,53г метиламинобутилата,потребуется аминокислота и спирт массами:(10,3г,3,2г)

Если масса изопренового каучука340000,то число структурных звеньев:(5000)

Если массовые доли элементов С-53,3%;Н-15,6%;N-31,1%то формула вещества:(C2H5NH2)

Если массовые доли С-61,02%,Н-15,25%,N-23,73%и относит.плотность по водороду29,5то формула:(C3H7NH2)

Если концентрацию вещества А увеличить в 3раза реакции с кинетическим уравнением 9=К(А)2\*(В),то скорость реакции:(увеличится в 9раз)

Если повысить концентрацию кислорода в 3раза в реакции 4NH3+3O2=2N2+6H2O то скорость:(увеличится в27раз)

Если получено18,4г толуола с практич.выходом80%,то израсходован метилциклогексан массой:(24,5г)

Если с практическим выходом80%получ.22,4г циклобутана,то масса1,4-дибромбутана,который взаимод.с металлическим натрием:(108г)

Если скорость в реакцииА(г)+В(г)=С(г)возросла в 25раз,то давление увеличилось в:(5)

Если степень диссоциации электролита-90%,то из200молекул продиссоциируют:(180)

Если схема превращений Si-+NaOH-A+Б -+HCl-B -t-С+Д

+Н2О то молекулярная масса вещества В равна:(78)

Если схема превращенийAl-+H2O-1-А+Б-+3HNO3--2-В+Г-эл.ток-Д+2Б то веществоД-это:(О2)

Е+Ж+Д

Если схема реакцииAg-+HNO3(конц)-Н2О-А+Б-+NaOH-H2O-В+Г

Д+Е+О2то сумма молекулярных масс веществВиГ:(154)

Если схема превращенийAg-+HNO3(конц)-А-+O2+H2O-Б-NaOH-B-t-NaNO2то сумма молекулярных масс веществ АиВ:(131)

Если тепловой эффект реакции-6556кДж,то при сжигании0,5моль циклоалкана с плотностью по подороду-35 выделяется теплоты:(1639кДж)

Если температуру повысить на400С(у=2),то скорость реакции возрастет в:(16раз)

Если температуру повысить с 500С до 900С(у=2),то скорость реакции возрастет в:(16раз)

Если температуру понизитьс600Сдо300С(у=3),то скорость реакции уменьшится в:(27раз)

Если углекислый газ,который выделяется при горении бутена,взаимодействуя с известковой водой образует20г осадка,то масса сгоревшего бутена:(2,8г)

Если формула оксида элементаЭО и его молекулярная масса223,то молекулярная масса соответст.сульфата элемента:(303)

Если число структурных звеньев5500,то масса макромолекулы полиэтилена равна:(154000)

Если число структурных звеньев6700,то масса макромолекулы полистирола:(696800)

Если элемент имеет конфигурацию ….3s23p1то молярная масса его гидроксида равна:(78г/моль)

Если элемент имеет конфигурацию…4s24p1,то молярная масса его гидроксида равна:(121г/моль)

Если элемент образует оксид составаЭ2О3,в котором массовая доля кислорода равна47,06%,то молекулярная масса его хлорида:(133,5)

Животные жиры бывает твердыми потому,что в их составе есть:(насыщ-е карбоновые кислоты)

Жидкий галоген:(Br2)

За 10с концентрация вещества А изменилась от4,2моль/л до2,2моль/л.Среднее значение скорости реакции по веществу А равно:(0,2моль/лс)

За 20секунд при средней скорости химической реакции0,1моль/лсек,концетр.одного из реагентов уменьшится на:(2моль/л)

Заряд ядра атома кислорода:+8

Замедлить гидролиз сульфида натрия можно с помощью:(гидроксида натрия)

Замедлить гидролиз сульфата магния можно с помощью:(H2SO4)

Из 1т железной руды(Fe2O3),имеющей4% примесей можно получ. чугун массой(если содержание железа в получ. чугуне составляет 96%):(700кг)

Из 3,36л ацетилена получ.2,5мл бензола(0,88г/мл).Массовая доля выхода бензола:(56,4%)

Из 4моль алюминия образуется оксида алюминия количеством вещества:(2моль)

Из 9,4г фенола при нитрировании получ.11,45г тринитрофенола.Массовая доля выхода продукта реакции:(50%)

Из 9,4г фенола при нитрировании получ.9,4г тринитрофенола.Массовая доля выхода продукта реакции:(41%)

Из 15г уксусной кислоты получ.дипептид составомС4Н8О3N2и массой:(16,5г)

Из 16г кислорода можно получить озон массой:(16г)

Из 21г гидрида кальция можно получ.столько же водорода,сколько его получ.из воды массой:(18г)

Из 23кг этанола было получ.58,5г йодэтана.Выход продукта в%от теорет. Возмож.:75%

Из 30 г уксусной кислоты через ее хлорпроизводное было получено 18г глицина.Выход продукта на 2-й стадии,если на 1-й он составил80%:(60%)

Из 46г толуола получ.тринитротолуол(выход80%)массой:(90,8г)

Из 46г этанола получ.18,5г диэтилового эфира.Массовая доля выхода простого эфира:(0,5)

Из 78г бензола при реакции нитрирования было получ.98,4г нитробензола,выход продукта реакции:(80%)

Из 78кг бензола получ.фенол(потери10%)массой:(84,6кг)

Из 89,6л ацетилена образовался ацетальдегид,из которого получ.уксусную кислоту с выходом80%.Масса уксусной кислоты:(192г)

Из 100кг технического карбида кальция(20%примесей)можно получ.ацетальдегид(выход80%)массой:(44кг)

Из 225г глюкозы получ.молочную кислоту(выход80%)массой:(180г)

Из 300кг пирита, в составе которого 90% дисульфата железа(2)(FeS2),получ.60% серная кислота массой:(735кг)

Из 307,5г технического нитробензола(20%примесей)получ.93г анилина.Мас-я доля выхода продукта:(50%)

Из 1620кг картофеля,содерж.20% крахмала,можно получ.глюкозу массой(выход75%):(270г)

Из бензола получ.с выходом80%нитробензола,а затем46,5г анилина.Масса бензола:(48,75г)

Из известняка массой125кг,содержащего20%примесей,получ. оксид кальция массой42кг.Массовая доля выхода оксида:(75%)

Из оксида кремния(4) массой50г,содержащей10%примесей,получ.силикат натрия массой:(91,5г)

Из оксида кремния(4)количеством вещества0,5моль можно получ.10%-ный раствор силиката натрия массой:(610г)

Из оксида углерода(4) количеством вещества0,1моль можно получ.20%-ный раствор карбоната натрия массой:(53г)

Из каждого кг гематита с массовой долей(Fe2O3)0.96можно получ.чугун,содерж.96%железа,массой:(700г)

Из приведенных признаков к кислороду нельзя отнести:(электропроводен)

Из природного газа объёмом1м,содержащего89,6%метана получ.ацетилен.Если выход продукта ацетилена75%,то при его гидратации образуется ацетальдегид массой:(660г)

Из природного газа,содерж.95%метана по объёму,получ.300л ацетилена(выход60%),объём потраченного газа:(1,053м)

Из соляной кислоты6,5г цинка вытеснит газ объёмом:(2,24л)

Изменение давления не влияет на реакцию,находящуюся в состоянии равновесия:(N2+O2=2NO)

Ингибиторы-это вещества,которые:(замедляют химические реакции,но сами при этом не расходуются)

Изменение степень окисления хрома в химической реакцииNaCrO2+Br2+NaOH—Na2CrO4+NaBr+H2O:(«+3»--«+6»)

Изомерами явл.:(С5Н12,С5Н12)

Изомером вещества явл.Н3С-Н2С-НС-Н2С-СН2:(пентадиол-1,2(1,2-пентадиол))

ОН ОН

Изотоп водорода протий содержит в ядре:(0нейтронов)

Изотоп водорода протий обозначается:(1Н)

Изотопы водорода отличаются по:(числу нейтронов)

Ионы проявляют окислительно-восстанов. Двойственность:Fe2+,S4+

Иону О-2 соответствует электр.формула:(1s22s22p6)

Имеет щелочную реакцию:((NH2)2CH2-CH2-COOH)

Имеются 10%водные растворы HCl,НBr,HFкислот.Наибольшее количество щелочи при нейтрализации20г пробы потребуется:(для плавиковой)

Индикатор метиловый оранжевый изменит окраску на желтую в смеси воды и:(гидроксида калия)

Историческое название2-аминопропановой кислоты:(аланин)

Исходные вещества для продуктов реакции…--Fe2(SO4)3+SO2+H2O:(FeO,H2SO4(конц))

Исходные вещества и условия,необходимые для получ.продуктов…=СН3-СНВr-CH3+HBr:(CH3-CH2-CH3;Br2;t)

К 100г74,5%раствора KClпри его200г8,5%-ного раствора нитрата серебра.Масса осадка:(14,35г)

К 150г20%-ного раствора нитрата калия доб.50г воды.Массовая доляKNO3 в получ.растворе:(15%)

К 150г20%-ного раствора карбоната калия добавили 50г воды.Массовая доляK2CO3:(15%)

К 188г10%-ного раствора фенола прилили избыток гидроксида натрия.Масса фенолята натрия:(23,2г)

К 200г 5%-ногораствора хлорида кальция прибавили 300г воды.Массовая доля CaCl2:(2%)

К 200г20%-ного раствора сульфата натрия прибавили50г воды.Массовая доляNa2SO4:(16%)

К 225г12%-ного раствора хлорида бария прибавили375г воды.Массовая доля ВaCl2 в получ.растворе:(4,5%)

К 240г 10%-ного раствора хлорида магния добавили 60г этой соли.Массовая доля МgCl2в получ.растворе:(28%)

К 240г 15%-ного раствора сульфата калия прибавили 60г воды.Массовая доля сульфата калия в получ. растворе: (12%)

К 300г 10%-ного раствора формальдегида прилили49г гидроксида меди(2).Масса муравьиной кислоты,если образуется оксид меди(1):(11,5г)

К 300г 18%-ного раствора фосфорной кислоты прибавили 300г воды.Массовая доля Н3РО4 в получ. растворе: (9%)

К 350г8%-ного раств нитрата алюминия прибав.50г воды.Мас-я доля Al(NO3)2 в получ.раств.:(7%)

К 350г8%-ного раств нитрата кальция прибав.50г воды.Мас-я доля Ca(NO3)2 в получ.растворе:(7%)

К восстановителям относятся:(металлы,водород,углерод)

К карбонату кальция массой50г добавили раствор,содержащий азотную кислоту массой126г.Объём выделившегося газа:(11,2л)

К кислотным оксидам не относится:(оксид меди(2))

К моносахаридам относится:(фруктоза)

К пентозам относится:(дезоксирибоза)

К разбавленному водному раствору анилина был добавлен избыток брома.Получ.3,3г осадка.Масса анилина:(0,93г)

К раствору 230г8%-ной муравьиной кислоты прилили50мл воды.Массовая доля муравьиной кислоты в получ.р-е: (6,6%)

К р-элементам относится:(Р)

К сильным электролитам относится: (Поваренная соль)

К сильным электролитам относятся:(азотная кислота и гидроксид бария)

К сильным электролитам относится:(H2SO4)

К твердому топливу не относится:(мазут)

К углеводородам относятся:(С6Н6;СН3-СН2-СН2-СН=СН2)

К условию прекращения горения не относится:(нагреть горючее вещество)

К физическим свойствам аммиака относится:(1,7раза легче воздуха)

К физическим свойствам красного фосфора не относится:(с чесночным запахом)

Карбонат аммония получают реакцией:(2NH3+H2O+CO2—(NH4)2CO3)

Каталическая реакция:(2KClO3—2KCl+3O2)

Каучук получают в результате реакции:(полимеризации)

Качественный и количественный состав соли,получ.взаимод.112г50%раствораКОН с22,4лSO2:(кислая соль,120г)

Кислая среда в растворе: (АI2(SO4)3)

Кислая среда в растворе соли:(хлорида меди(2))

Кислород будет восстановителем в реакции с:(F2)

Кислород простое вещество в выражении:(кислородом,раствор.в воде,дышат рыбы)

Кислород образуется при разложении:(HgO)

Кислород хранят в приборе с названием: (Эвдиометр)

Кислород энергично реакгирует со многими веществами с выделением теплоты и света.Такие реакции наз.:(реакциями горения)

КислотеH2MnO4 соответствует оксид: (МnO3)

Кислота образуется в результате взаимодействия: (H2O+SO2)

Кислотную среду имеет раствор:(нитрат меди(2))

Кислотный гидроксид:(РО(ОН)3)

Кислые соли сост. из:кисло-х остатк. с незамещ-ми ионами водорода и катионов металлов

Количество аммиака,получ. при нагревании10,7г хлорида аммония с4г гидроксида натрия:(0,1)

Количество атомов серы в9,8г серной кислоты:(6,02\*1022)

Количество атомов находящихся в состоянии sp2-гибридизации в молекуле метилфениламина:(6)

Количество ацетилена,необходимое для получ.9,4г фенола по схеме:ацетилен—бензол—бромбензол—фенол:(0,3моль)

Количество фенола,получ.в многостадийном процессе из672л метана,с учетом80%выхода на последней стадии:(4моль)

Количество вещества3,01\*1023молекул кислорода:(0,5моль)

Количество вещества 495г двухватомного фенола равно: (4,5моль)

Количество вещества азотной кислоты,необходимая для взаимодействия с 3моля меди,если образуетсяNO:(8)

Количество вещества ацетилена,необходимого для получ.3,3моль бензола:9,9моль

Количество вещества бутена,необ. для полного обесцв.80г25%раствора бромной воды:(0,125моль)

Количество вещества гидроксида калия,необходимое для нейтрализации68мл24%-ного раствораНСl(р=1,12г/мл):(0,5моль)

Количество вещества гидроксида натрия, в которой содер. 3,01\*1023атомов кислорода:0,5

Количество вещества лития,вступив.в реак.с водой,если при этом выдел.1,12л водорода:(0,1моль)

Количество вещества на катоде,получ. в результате электролиза раствора,в котором находится37,6нитрата меди(2):(0,2моль)

Количество вещества,необходимое для приготов.1400г7%-ного раствора серной кислоты,составляет:(1моль)

Количество вещества кислорода,необходимого для взаимод.с 6г магния:(0,125моль)

Количество вещества кислорода,необходимое для взаимод.с11,2л сернистого газа:(0,25моль)

Количество вещества сероводорода,получ.при взаимод.серы с водородом:(1моль)

Количество вещества углекислого газа,образующееся при сгорании в30г этана:(2моль)

Количество вещества углекислого газа,которое образуется при сжигании56л циклобутана:(10моль)

Количество вещества уксусноэтилового эфира получ.из34,5г этанола и 30г уксусной кислоты:(0,5)

Количество вещества хлорида алюминияAlCl3,получ.из10,2г оксида алюминия при взаимод.с соляной кислотой:(0,2моль)

Количество водорода,выделившегося в реакцииAl+HCl=,если взято1моль 1-го реагента:(1,5моль)

Количество вторичных атомов углерода в формуле изобутана:(0)

Количество дигидрофосфат-ионов,содержащихся в2л 0,5М раствора ортофосфорной кислоты,если она полностью диссоциирует по первой ступени:(1моль)

Количество образовавшегося хлорида фениламмония,если к 18,6г анилина добавили хлороводород,выделившийся при хлорировании(по 1й стадии)11,2л метана:(0,2моль)

Количество моль бутена необходимого для получения 162г бутадиена:(3)

Количество моль кислорода,требующегося для полного сжигания120г углерода:(10)

Количество моль сероводорода,составляющих442г данного соединения:(13)

Количество моль сульфата меди(2),образующегося при растворении320г меди в концентр.серной кислоте:(5)

Количество мольН2О в кристаллогидрате хлорида магния,если его молярная масса203г/моль:(6)

Количество сигма-связей в молекуле фенола равно:(13)

Количество теплоты,выделившейся по уравнению реакции2С2Н2+5О2—4СО2+2Н2О+2600кДж из28л ацетилена с20%(по объёму)примесей:(1300кДж)

Количество фенола,получ. в многостадийном процессе из672л метана,с учётом80%выхода по последней стадии:(4моль)

Количество цинка,полностью вступившего в реакцию с гидроксидом натрия в растворе,если образования осадка не наблюдалось,но выделилось2,24л газа:(0,1моль)

Кмплементарная пара образуется между:(пурионовыми и пиримидиновыми основаниями)

Комплементарными основаниями в макромолекулах нуклеиновых кислот явл.:(тимин и аденин;цитозин и гуанин)

Концентрированная серная кислота не реагирует при нагревании: с золотом

Конечный продуктХ3 в схеме превращений Пентан-AlCl3-X1-tNi-X2-nX2-X3:(дивиниловый каучук)

Конечный продуктХ3 в схеме превращений Пентан-AlCl3-X1-tNi-X2-nX2-X3:(изопреновый каучук)

Конечный продуктХ4в схеме превращ.Бензол-Cl2FeCl3-X1-C2H5Cl 2Na-X2-t,Ni –H2-X3-nX3-X4:(полистирол)

Коэффициент перед окислителем в уравнении реакции взаимодействия концентр.серной кислоты и углерода равен:2

Конечный продукт в схеме превращенийБутан-AlCl3-X1-t,Ni-H2-X2-nX2-X3:(полиизобутилен)

Коэффициент перед восстановителем в уравнении реакцииKNO3+C+S—K2S+N2+CO2:(3)

Коэффициент перед окислителем в схеме реакц.K2Cr2O7+H2S+H2SO4=S+Cr2(SO4)3+K2SO4+H2O:(1)

Коэффициент перед формулой HNO3 в уравнении окислительно-восстановительной реакции CuS+HNO3—NO2+CuSO4+H2O:(8)

Коэффициент перед формулой HNO3 в уравнении окислительно-восстановительной реакции Mg+HNO3-Mg(NO3)2+N2+H2O:(12)

Коэффициент перед формулой вещества Х в уравнении Fe2S3+X—FeCl2+H2S+S:(4НСl)

Крахмал не применяют:(для производства красителей)

Лакмус становится синим в растворе:(K2CO3)

Лакмус становится красным в растворах:(H2SO3,Cu2SO4)

Легче всего вытесняет водород из воды:(Na)

Летучие водородные соединения селена и фосфора являются:(кислотой и основанием)

Летучие водородные соединения не характерны для элементов:(3группы)

Летучее водородное соединение характерно для:(кремния)

Лучшим проводником электрического тока является:(серебро)

Макромолекулы крахмала состоят из остатков:(L-глюкозы)

Макромолекула целлюлозы состоят из остатков:(В-глюкозы)

Максимальный объём хлороводорода,который можно получ.из260г хлорида натрия,содерж.10%примесей:(89,6л)

Масса 0,2моль сульфата железа(3):(80г)

Масса3%-ной бромной воды необх. для получ.7,92г триброманилина при80%выходе:(480г)

Масса 5%-ного раствора гидроксида натрия,требующегося для нейтрализации20г12,6%-ного раствора азотной кислоты:(32г)

Масса 6литров кислорода больше массы 6литров метана:(2раза)

Масса 8% раствора брома,необходимая для реакции с анилином,полученным из 12,3г нитробензола: (0,6кг)

Масса 8моль меди больше массы8моль кислорода в:(2раза)

Масса 10%-ного раствора гидроксида натрия,необходимого для полной нейтрализации20г 4,9%-ного раствора серной кислоты:(8,0г)

Масса 10%-ного раствора гидроксида натрия,которая потребуется для растворения гидроксида алюминия массой7,8г:(40г)

Масса 20%-ного раствора гидроксида калия,в котором следует растворить0,5моль того же вещества,чтобы получ.40%-ный раствор:(84г)

Масса 20% раствора серной кислоты,необходимая для взаимодействия с 130г цинка:(980г)

Масса 20%раствора муравьиной кислоты,необходимого для нейтрализации0,1моль гидроксида натрия:(23г)

Масса 40% раствора гидроксида натрия, необходимого для взаимодействия с глицином, полученным при гидролизе 14,6г глициналанина:(10г)

Масса 50% раствора гидроксида калия,необходимая для взаимодействия с13,7г бромбутана:(11,2г)

Масса50%-ного раствора гидроксида натрия,необходимая для взаимод.с фенолом,получ.из195мл(р=0,8г/см)бензола:(160г)

Масса 70%-ного раствора серной кислоты,необ.для получ.8г сульфата меди из оксида меди(2):(7г)

Масса Na2SO4содержащаяся в200мл0,25Мраствора:(7,1г)

Масса абрикосовой эссенции,получ.при взаимод.440г масляной кислоты и этанола,если выход эссенций90%:(522г)

Масса азота в 920кг аммофосаNH4H2PO4,содержащего25% примесей:(84г)

Масса альдегида,необходимая для получ.60г25%раствора уксусной кислоты:(11г)

Масса алюминия,вступившего в реак. с соляной кисл.,если получ.6,02\*1022атомов водорода:(0,9г)

Масса алюминия,которую можно получить из 1т руды с массовой долей оксида алюминия 81,6%,если выход продукта составляет 50%от теоретического возможного: (216кг)

Масса алюминия,необходимая для получ.алюминотермией титана из1кг природного минерала рутила содержащегоTiO2 и 20%примесей:(360г)

Масса алюминия,необходимая для получ.52г хрома из оксида хрома(3):(27,0г)

Масса анилина получ.при восстановлении нитробензола массой246г,если массовая доля выхода0,9:(167,4г)

Масса ацетилена(выход90%)получ.из33,7г технического карбида кальция(5%примесей):(11,7г)

Масса ацетилена,необходимая для получ.бензола количеством вещества1моль,если массовая доля выхода составляет30%:(260г)

Масса бензола,необходимая для получ.12,3г нитробензола: (7,8г)

Масса бензола,получ.из ацетилена объёмом22,4л,если практ.выход бензола сост.40%от теоретического:(10,4г)

Масса брома,вступившего в реакцию замещения(1стадия)с13г пропана:(47,2г)

Магний будет реагировать со всеми веществами группы:(HCl,HNO3,FeSO4)

Масса бутадиена,образующегося в результате дегидрирования44,8л бутана,если выход бутадиена составляет75%:(81г)

Масса бутадиенового каучука получ.из1,12м метана,без использования других органических веществ при100% выходе:(675г)

Масса воды,в которой следует растворить25гCuSO4\*5H2O,чтобы получ.20%-ный раствор сульфата меди(2):(55г)

Масса воды,получ. взаимодействием8г водорода с8г кислорода: (9)

Масса воды,необходимая для растворения40г соли и получ.20%-ного раствора:(160г)

Масса восстановителя,взаимодействующего с2моль окислителя по уравнению реакцииH2SO4+C=CO2+SO2+H2O:(12г)

Масса гексахлорана,который образуется при хлорировании на свету50мл бензола с плотностью0,78г/мл:(142,5г)

Масса гексахлорана,который образуется при хлорировании на свету200мл бензола с плотностью0,78г/мл:(582г)

Масса гидроксида калия,необходимого для приготовления480г20%-ного раствора:(96г)

Масса гидроксида натрия, которая расходуется для нейтрализации 150г 23%-ного раствора муравьиной кислоты: (30г)

Масса глицерина,который получ.из44,5кг триглецерида стеариновой кислоты:(4,6кг)

Масса глицерина которую можно получ.при гидролизе2,225кг природного жира,содерж.20%примесей:(184г)

Масса глюкозы,которая потребуется для получ.575мл этанола(р=0,8г/мл):(900г)

Масса глюкозы,необходимая для получ.276г этанола при его80% выходе: (675г)

Масса глюкозы(выход80%),которую можно получ.из15кг картофеля,содерж.54%крахмала(7,2кг)

Масса глюкозы,при брожении которой получ.115г этанола(выход80%):(180г)

Масса глюконата кальция(выход80%),получ.из200г технической глюкозы(10%примесей).Мг(соли)=430.:(172г)

Масса дигидроортофосфата магния больше массы гидроортофосфата магния на:(98)

Масса железа,получ.в результате электролиза расплава254г хлорида железа(2),составляет:(112г)

Масса жира,содержащего81%тристеарата глицерина,необходимая для синтеза45,4 тринитроглицерина,что все превращения протекают количественно:(220г)

Масса жира,содержащего89%тристеарата глицерина,необходимая для синтеза45,4 тринитроглицерина,что все превращения протекают количественно:(200г)

Масса ионов водорода в2л,0,2моль/л раствора одноосновной кислоты,если степень диссоциации её равна0,15:(0,06г)

Масса карбида кальция(выход50%),если при взаимодействии11,2г оксида кальция с36г углерода образуется карбид кальция и угарный газ:(6,4г)

Масса кристаллогидрата BaCl2\*2H2O,требуемая для пригот. 260г4%-ного раствора BaCl2: (12,2г)

Масса кристаллогидрата BaCl2\*2H2Oтребуемая для пригот. 200г 5,2%-ного раствора BaCl2: (12,2)

Масса кремния,получ. в результате полного восстановлении коксом900кг оксида кремния(4): (420кг)

Масса меди,образуемая при взаимодействии0,1моль железа с10%-ным раст.CuSO4массой80г:(3,2г)

Масса метанола,необходимого для получ.водорода,равного по объёму водороду,образованному при взаимод.23г этанола с натрием: (16г)

Масса метилового эфира уксусной кислоты,которую можно получ.из11г уксусного альдегида,если выход продукта80%:(14,8г)

Масса нитробензола,необходимого для получ.372г анилина(выход80%):(615г)

Масса образовавшейся воды при взаимодействии8г кислорода и 10г водорода:(9г)

Масса окислителя,взаимодействующего с9моль восстановителя по уравнению реакцииFe2O3+CO=Fe+CO2:(480г)

Масса оксида натрия,необходимого для получ.80г гидроксида натрия: (62г)

Масса оксида железа(3),восстановленного водородом,если получ.210г железа: (300г)

Масса оксида серы(4),образующегося при взаимод. цинка с245г концентр.серной кислоты:(80,0г)

Масса оксида серы(6),необходимой для получ.490г серной кислоты:(400г)

Масса олеиновой кислоты,которая требуется для получ.66,3г триглицерида олеиновой кислоты:(63,45г)

Масса ортофосфорной кислоты(выход80%),получ.из62т ортофосфата кальция:(31,36т)

Масса осадка,образующегося при пропускании оксида углерода(4) объёмом44,8л через раствор,содержащий513г гидроксида бария:(394г)

Масса осадка получ.при действии аммиачного раствора Ag2Oна 120г 10%раствора формальдегида: (86,4г)

Масса полиэтилена,которую можно получ.из500л смеси этилена с этаном,содерж.44,8%этилена:(280г)

Масса порции гидроксида алюминия,в которой содержится 9,03\*1023 атомов кислорода:(39)

Масса природного газа(80%метана),необходимая для синтеза2моль метанола:(40г)

Масса продукта,получ. в результате взаимод. на свету117г бензола и 112л хлора:(436,5г)

Масса пропена,образованного при взаимодействии11,3г дихлорпропана с цинком:(4,2г)

Масса простого эфира,который образуется при взаимод.23г этанола с30г пропанола:44г

Масса раствора уксусной кислоты с массовой долей80%,которая потребуется для полной этерификации целлюлозы массой162г(расчет вести на одно элементарное звено целлюлозы):(225г)

Масса сахарозы,которая необходима для получ.15%-ного раствора глюкозы массой300г:(85,5г)

Масса сахарозы,необходимая для получ.4моль глюкозы: (1368г)

Масса серебра,выдел-я при взаимод. 6г формальдегида с избытком оксида серебра:(43,2г)

Масса серной кислоты в 80мл 2Мраствора: (15,68г)

Масса серной кислоты,содержащаяся в500мл0,2Мраствора:(9,8г)

Масса соли,которая образуется при взаимодействии 0,25моль уксусной кислоты с 20 г металлического кальция: (19,75г)

Масса соли, которая получ. при взаимод. 150г аминоуксусной кислоты с 730г 20%-ного раствора соляной кислоты: (223г)

Масса соли образовавшейся при пропускании избытка хлороводорода через раствор,содерж.4,0г гидроксида натрия:(5,85г)

Масса сложного эфира,который получ. при взаим-ии 200мл 92% раствора(р=0,5г/мл)этилового спирта с глицином,получ. гидролизом14,6г глицилаланина: (10,3г)

Масса стеарата натрия,образов.при гидролизе178г триглицерида стериновой кислоты с гидроксидом натрия,если выход80%:(146,9г)

Масса сложного эфира,который образуется при взаимод.90г уксусной кислоты с32г метанола:(74г)

Масса тетрахлорметана(выход70%),получ.взаимод-м 11,2лСН4 и 56л хлора:(53,9г)

Масса трихлорметана,образовавшегося при хлорировании5,6л метана с 33,6л хлора:(29,87г)

Масса трипальмитат глицерина,потребуется для получ.одного куска туалетного мыла массой100г,если в мыле содерж.83,4%пальмитата натрия:(80,6г)

Масса уксусного альдегида, который получают из ацетилена объёмом 2м(в составе имеет 16%примеси): (3,3кг)

Масса уксусной кислоты,необходимая для получ.110мл этилового эфира уксусной кислоты(р=0,8г/мл):(60г)

Масса уксусной кислоты,получ.из330г ацетальдегида при70%-ном выходе продукта реакции составляет:(315г)

Масса уксусно-этилового эфира,образовавшегося при этерификации30г уксусной кислоты и 46г этилового спирта при выходе эфира80%:(35,2г)

Масса фенолята калия,которую можно получ.взаимодействием14гКОН и 47г фенола:(33г)

Масса формальдегида,содержащаяся в 1л40%раствора(р=1,05г/мл):(420г)

Масса хлора,необходимая для получ.22,2г хлорида кальция:(14,2)

Масса хлората калия,из которого получ.50,4л кислорода при объёмной доле выхода продукта реакции75%:(245г)

Масса хлорида кальция,которую необходимо добавить к 240г 10%-ного раствора КСl,чтобы получ. 28%-ный раствор: (60г)

Масса хлорида кальция,которую необходимо добавить к 240г 10%-ного раствора СаСl2,чтобы получ. 25%-ный раствор: (48г)

Масса хлорида фениламмония,получ. взаимод.18,6г анилин с11,2л хлороводорода: (25,9г)

Масса хозяйст.мыла содержащего60%стеарата натрия,получ.из71г стеариновой кислоты:(127,5г)

Масса целлюлозы,которая расходуется для получ.14,4г триацетилцелюлозы:(8,1г)

Масса циклопентана,необходимая для получ.18г пентана:(17,5г)

Масса цинка,которую можно получ.из121,25кг минерала вюрцита ZnS,содерж.20%примес.:(65кг)

Масса этанола,который образ.при спиртовом брожении глюкозы,получ.из 34,2г сахарозы: (9,2г)

Масса этанола,получ.из 2,8м этилена,если выход спирта составляет80% от теорет.: (4,6кг)

Масса этилацетата которого можно получ.в реакции этерификации этанола массой1,61г и уксусной кислотой массой1,80г,если выход продукта75%:(1,98г)

Масса этиленгликоля,которая получ.при окислен.11,2г смеси этана и этена,содерж.75%этана:(6,2г)

Масса эфира,который образуется при взаимод.150г12%-ного раствора уксусной кислоты с110г10%-ного раствора этанола:(26,4г)

Масса эфира,получ. при взаимод.200г60%-ного раст.уксусной кислоты с этиловым спиртом:(176г)

Масса эфира, получ.при взаимод.муравьиной кислоты с избытком пропилового спирта, составляет: (132,0г)

Массовая доля азотной кислоты в растворе,получ.сливанием300г 7%-ного и 200г 2%-ного раствораHNO3:(5%)

Массовая доля воды в составе медного купороса:(36%)

Массовая доля железа в оксиде железа(3):(70%)

Массовая доля железа в пирите равна:(46,7%)

Массовая доля кислорода меняется в соединенияхSO2—SO3—Fe2O3:(50—60—30)

Массовая доля кислорода наибольшая в:(СаО)

Массовая доля кислорода наименьшая в:(ТеО3)

Массовая доля меди больше в соединении:(Cu2O)

Массовая доля пропанола-1 в бензольном растворе массой200г,при добавлении к которому избытка натрия выделилось4,48л газа:(12%)

Массовая доля выхода эфира,если получ.2,7г метилформиата при нагревании метанола массой 2,76г муравьиной кислоты:(75%)

Массовая доля серной кислоты в растворе,получ.при сливании400мл(р=1,1г/мл)15%раствора с 60г безводной серной кислоты:(25,2%)

Массовая доля серы в322г глауберовой соли:(9,94%)

Массовая доля соли в растворе,получ. при сливании100г5% раствора с300г15%раствора:(12,5%)

Массовая доля соли,получ. при растворении в167,5г воды продукта реакции взаимод.11,2г железа с избытком хлора: (16,25%)

Массовая доля(%) сульфата магния в растворе, приготовленном растворением 24,6г MgSO4\*7H2O в 55,4мл воды равна: (15)

Массовая доля карбоната натрия в растворе,получ. сливанием200г 13%-ного и 300г 8%-ного растворов карбоната натрия: (10%)

Массовая доля углерода в нонане:(84,4%)

Массовая доля углерода и водорода соответственно равны 88,23%и11,77%,а плотность вещества по сероводороду равна2.Молекулярная формула вещества:(С5Н8)

Массовая доля хлора в смеси 0,2моль хлорида калия и0,3моль хлорида магния:(65%)

Массовую долю фосфора в оксиде фосфора(5):(43,7%)

Массовые доли С-64,87%,Н-13,51%,О-21,62%,а плотность паров по воздуху-2,55.Молекулярная формула соединения:(С4Н9ОН)

Массовые соотношения бензола,которые образ. При дегидрировании8,4г циклогексана и при тримеризации5,2г ацетилена: (3:2)

Медная пластинка массой101,8г опущена в растворAgNO3.Через некоторое время масса пластинки стала117г.Количество меди,перешедшее в раствор:(0,1моль)

Медь можно получить в промышленности:(водородотермией оксида мели(2),электролизом расплава хлорида меди(2),электролизом раствора сульфата меди(2))

Между собой реагируют:(оксид цинка и оксид серы(4))

Мелкоизмельченный цинк массой130г смешали со100г серы.Число моль образов.сульфида цинка:(2)

Место элемента в период.системе,атом которого имеет электр.конфиг…3d24s2:(4период,4группа,побочная подгруппа)

Металл имеющий наибольшую плотность:(Оs)

Металл, с которым вода не реагирует: (Медь)

Металлы главной подгруппы:(Li,Na,K,Rb,Cs,Fr)

Металлические свойства наиболее сильно выражены у:(висмута)

Металлическую и ионную связи может образовывать:(Натрий)

Метилпропан образуется в реакции гидрирования:(метилпропена)

Многообразие органических соединений обусловлено:(способностью атомов углерода соединяться между собой и образовывать различные цепи)

Молекула метана имеет форму:(тетраэдрическую)

Молекула этилена имеет:(плоскостное строение)

Молекулярная массаL-амино-у-метилвалербяновой кислоты:(131)

Молекулярная масса гидросульфата аммония: (115)

Молекулярная масса вещества,выделяющегося на аноде при электролизе расплава фторида натрия:(38)

Молекулярная масса вещества,выделяющегося на катоде при электролизе раствора нитрата ртути(2):(201)

Молекулярная масса вещества, получающегося в растворе при электролизе раствора карбоната натрия: (106)

Молекулярная масса ненасыщенного соединения,которое образуется при симметричном крекинге декана:(70)

Молекулярная масса основного продукта взаимод.аминоуксусной кисл. и этилового спирта:(103)

Молекулярные массы веществХиУ в схеме превращенийCH4—X—C6H6—Y—C6H5NH2:(26;123)

Молекулярная формула алкана,у которого в составе20%водорода(по массе)и плотность1,34г/л:(С2Н6)

Молекулярная формула вещества,еслиСО2иН2О,образующиеся при его сжигании,находятся в мольном соотношении4:5:(бутан)

Молекулярная формула вещества,состоящего изС-76,6%;Н-6,4%;О-17%:(С6Н6О)

Молекулярная формула целлюлозы:(С6Н10О5)

Молярная масса газа,10г которого при н.у.занимают объём7л:(32г/моль)

Молярная концентрация раствора серной кислоты,если массовая доля кислоты в этом растворе0,245(р=1г/мл):(2,5моль/л)

Мономеры белков:(аминокислоты)

Мыла бывают твердыми и жидкими,потому что это связано с:(присутст.ионов натрия или калия)

На 4г оксида магния подействовали избытком галогеноводорода.Образовалось9,5г соли.Формула галогеноводорода:HCl

На ионы диссоциирует:(ацетат меди(2))

На катоде при электролизе происходит процесс:(восстановления)

На мрамор массой40г,воздействовали избытком соляной кислоты.Выделился газ объёмом:(8,96л)

На нейтрализацию раствора уксусной кислоты было израсходовано4,2г гидрокарбоната натрия.Масса уксусной кислоты в растворе:(3,0г)

На первой стадии хлорирования20л метана израсходовано хлора:(20л)

На полное сгорание октана израсходовано5моль кислорода.Масса октана:(45,6г)

Не будет протекать реакция:(CuO+H2O)

Не дает изомеров вещество:(этен)

Не диссоциирует основание:(CuOH)

Не идут до конца реакции:(KOH+NaCl;FeCl2+Ca(NO3)2;Mg(NO3)2+FeCl3)

Не имеет изомеров:(С3Н8)

Не относится к водороду:(относительная молекулярная масса равна1)

Не относится к источникам углеводородов:(гранит)

Не подвергается гидролизу соль:(хлорид калия)

Не является гомологом фенола:(ксилол)

Не является природным источником углеводородов:(пирит)

Название углеводорода,если массовая доля углерода в нём 85,7%,а относительная плотность по водороду42:(Гексен)

Название вещества(-СН2-СН-)n:(полистирол)

C6H5

Название веществаN-H-CH2-CH2-CH2-CH2-CH2-C=O-:(капрон)

Название радикаловR1;R2 R1Cl+R2Cl+2Na—изопентан:(изопропил,этил)

Название соединений азота, в которых он проявляет минимальную степень окисления:(нитриды)

Название соединения,если плотность паров вещества по водороду22,5,а С-0,535,Н-0,155,N-0,312:(этиламин)

Наиболее пластичный металл:(золото)

Наиболее полярная связь в молекуле:(HF)

Наиболее ярко выражены металлические свойства у:(франция)

Наибольшая массовая доля азота в:(CH3NH2)

Наибольшее значении электроотрицательности имеет:(магний)

Наибольшее количество разных солей получится при взаимодействии:(Н3РО4+NaOH)

Наибольшее количество сульфид-ионов содержится в 1л насыщенного раствора:(K2S)

Наисбольшее число ионов образуются при диссоциации:(сульфата железа(3))

Наибольшее число молекул содержится в1г газа:(Н2)

Наибольший объём(при одинаковых усл.)занимает1г газа:(гелия)

Наибольшую массу имеет2моль карбоната:(бария)

Наибольшую массовую долю кислорода содержит:(СО2)

Наибольшую плотность по водороду имеет газ:(хлор)

Наибольшую плотность по водороду имеет:(арсин)

Наименьшая молекулярная масса у:(СН3NH2)

Наименьшая относительная молекулярная масса у:(AlBr3)

Наименьшее число атомов в молекуле:(хлороводородной кислоты)

Наименьшее число полностью заполненных подуровней имеет частица:(F0)

Наименьшую плотность по водороду имеет газ:(гелий)

Наличие альдегидной группы можно доказать:(аммиачным раствором оксида серебра)

Начинают и завершают период(кроме1и7):(s-и р-элементы)

Нашатырный спирт-это:(раствор аммиака в воде)

Невозможной электронной конфигурацией явл.:(2s22p32d0)

Нейтральным будет раствор соли: (Сульфата натрия)

Нельзя получить водород по схеме:(CuO+HCl)

Неметаллов нет в группе номер:(2)

Немолекулярное строение имеет:(NaH)

Необходимые кислоты для производства мыла получ.из:(высокомолекулярных алканов)

Неправильно названа формула соли аммония:(NH4Н2РО4-гидрофосфат аммония)

Нерастворимая в воде соль:(сульфат бария)

Нет изомерии…:(положения атомов водорода)

Неэлектролитами являются оба вещества группы:(метанол и этиленгликоль)

Нитрат серебра можно получ. по реакции:(Ag+HNO3)

Нитрид магния получают в результате рекции:(Mg+N2)

Нитрид металла массой2,92г,получ.из2,64г металла,имеет состав:(Sr3N2)

Номер окислительно-восстановительной реа-ии ZnS-1-ZnO-2-ZnSO4-3-Zn(OH)2-4-ZnCl25-ZnSO4:(1)

Номер периода соответствует в атоме:(числу энергетических уровней)

Номер элемента с электронной формулой1s22s22p63s23p63d104s2:(30)

Номера соединений(в порядке их возрастания),которые при полимеризации дадут каучук:(4,6)

Номера фенолов по убыванию чисел1.С6Н6О 2.С6Н6О3 3.С6Н12О 4.С7Н8О 5.С7Н14О:(4,2,1)

Нуклеиновые кислоты обязательно содержат элементы:(углерод и водород)

Нумеруют атомы углерода в главной углеродной цепи:(с того конца,ближе к которому расположены разветвления)

О феноле нельзя сказать,что он:(при растворении придает характерную окраску раствору)

Оба вещества содержат П-связи в группе:(СН3СОН,С2Н4)

Обе реакции неокислительно-восстанов.в группе:(СаСО3+2HCl—CaCl2+H2O+CO2;MgO+SO3—MgSO4)

Обменные процессы в организме регулируют белки:(гормоны)

Обнаружить бутаналь в растворе можно с помощью:(гидроксида меди(2))

Образуется водород:(К+Н2О)

Обратимая и окислительно-восстановительная реакция:(SO2+O2)

Общая формула алкинов: (CnH2n-2)

Общая формула альдегидов:(CnH2n+1COH)

Общая формула одноатомных предельных спиртов:(CnH2n+1OH)

Общая формула сложных эфиров:(R-COO-R)

Общая формула углеводорода,который имеет относительную плотность по воздуху-2:( CnH2n+2)

Общее количество электронов в хлориде метиламмония:(36)

Общее число п-связей в гидрокарбонате железа(2):(2)

Общее число электронов в ионах Na+ и Cl-:(28)

Общее число электронов в молекуле серной кислоты:(50)

Объём 2%-ной хлороводородной кислоты с плотностью 1г/мл,необходимый для нейтрализации 100мл 1М раствора гидроксида бария: (365мл)

Объём 4г водорода: (44,8л)

Объём 10%-ного раствора фенола в бензоле(р=0,94г/мл),который должен прореагировать с металлическим натрием,чтобы выделившегося водорода хватило на полное гидрирование1,12л ацетилена:(200мл)

Объём 36,5%-ного раствора соляной кислоты(р=0,8г/мл),необходимый для взаимодействия с глицином,получ.в результате гидролиза14,6г глициналанина:(12,5мл)

Объём 60%-ного раствора метанола(плотность0,8г/см)необходимый для реакции с 1,5моль аминоуксусной кислотой: (100мл)

Объём 60%-ного раствора метанола(плотность0,8г/см)необходимый для реакции с 112,5моль аминоуксусной кислотой: (100мл)

Объём СО2,который образуется при сгорании 16г метанола,равен объёму СО2,полученному в процессе брожения глюкозы массой: (45г)

Объём азота,который выделяет. при сгорании метиламина объёмом20л,содерж.2%примесей:(9,8л)

Объём аммиака,который должен прореагировать с азотной кислотой для получ.80г соли:(22,4л)

Объём аммиака,который выделяется при взаимодействии128г гидроксида кальция и107г хлорида аммония,если10%газа улетучивается:(40,32л)

Объём астатоводорода,который можно было бы получить из 4,2г астата:(0,448л)

Объём ацетилена,который можно получ.при действии избытка воды на320г техническогокарбида кальция,содержащего10% примесей:(100,8л)

Объём ацетилена и масса хлорэтана,получ. из50л природного газа,содержащего 89,6%метана,по схеме превращенийСН4—С2Н2—С2Н6—С2Н5Сl:(22,4л;64,5г)

Объём ацетилена,необходимый для получ.11,75г фенола по схеме:ацетилен—бензол—бромбензол—фенол:(7,4л)

Объём бутана,при сжигании которого выделилось134,4л углекислого газа:(33,6л)

Объём бутена,который образуется при дегидрировании0,5моль бутана:(11,2л)

Объём водорода затраченный на получ.180г воды:(224л)

Объём водорода количеством вещества10моль:(224л)

Объём водорода,который образуется при взаимодействии0,6моль уксусной кислоты с0,5моль металлического натрия:(5,6л)

Объём водорода,необходимый для полного гидрирования бутадиена-1,3 массой 108г:(89,6л)

Объём водорода необходимый для восстановления4г оксида меди(2):(1,12л)

Объём водорода,необходимый для восстановления520г ацетилена в этан:(896л)

Объём воды,в котором надо растворить 161г Na2SO4\*10H2Oдля приготовления 5%-ного раствора Na2SO4: (1259)

Объём воздуха(объёмная доля кислорода в воздухе20%),который требуется для сжигания 35г циклоалкана с плотностью по азоту-2,5: (420л)

Объём воздуха,(20%:кислорода)который требуется для сжигания 19,6г циклоалкана с плотностью по водороду-49,равен: (235,2л)

Объём воздуха(20%кислорода),который расходуется при сжигании этилена: (150л)

Объём воздуха(20% кислорода),который требуется для сжигания 420г циклоалкана с плотностью по водороду-21: (5,04м)

Объём воздуха,который потребуется для горения10л метиламина,равен(объёмная доля кислорода в воздухе20%):(112,5л)

Объём газа получ. сжиганием 2,24л угарного газа в 4,48л кислорода: (2,24л)

Объём газообразного продукта полной дегидратации23г этилового спирта при выходе продукта50% составляет:(5,6л)

Объём занимаемый10г кислорода больше объёма,занимаемого10г оксида серы(4):(2раза)

Объём кислорода и воздуха(объмная доля кислорода21%),необходимый для сжигания134,4л оксида углерода(2):(67,2;320)

Объём килорода,который израсходуется для полного сжигания4,6г толуола: (10,08л)

Объём кислорода,который потребуется для сжигания природного газа объёмом 1м,в составе которого60% метана,30%этана,10%пропана:(2,75м)

Объём кислорода,необходимый для сжигания15,6г арена,в составе которого92,3%-углерода и7,7%водорода(по массе):(33,6л)

Объём кислорода,требующийся для полного сгорания80г метана:(224л)

Объём метана,который образуется при взаимод.49,2г ацетата натрия с твердым гидроксидом натрия:(13,44л)

Объём метана,получ. при взаимод.41г ацетат натрия и 12г гидроксида натрия:(6,72л)

Объём метаналя,который растворился в0,7л воды,если образовался30%раствор:(224л)

Объём оксида серы(4),который образуется при сжигании серы массой6,4г:(4,48л)

Объём порции азота содержащий3\*1023молекул:(11,2л)

Объём порции диоксида серы,содерж.6\*1023 атомов кислорода:(11,2л)

Объём порции углекислого газа,содерж.3,01\*1023молекул:11,2л

Объём природного газа(80%метана),для сжигания которого необходимо затратить560мл воздуха(20%кислорода):(70мл)

Объём пропена,который выделяется при взаимод.6,5г цинка с 1,13г дихлорпропана:(0,224л)

Объём пропина,который потребуется для получения 120г 1,3,5-триметилбензола:(67,2л)

Объём пропина,который потребуется для получ.24г 1,3,5-триметилбензола:(13,44л)

Объём пропина,который потребуется для получ.34г 1,3,5-триметилбензола:(19,05л)

Объём серного ангидрида,получ.в результате окисления3моль сернистого газа:(67,2л)

Объём сернистого газа,получ.при обжиге97кг цинковой обманки,содержащей50% сульфида цинка:(11,2м)

Объём сернистого газа,получ. при обжиге 388кг цинковой обманки,содержащей 50%сульфида цинка:(44,8м)

Объём сернистого газа,получ.при обжиге 500кг цинковой обманки,содержащей97%сульфида цинка:(112м)

Объём сероводорода,получ.из 1кг природного сульфида железа(2) с массовой долей основного вещества55%:(140л)

Объём сероводорода,получ.при взаимод.176г сульфида железа(2)с146г соляной кислоты:(44,8л)

Объём углекислого газа,выделяющийся при разложении2000г карбоната кальция и измеренного при н.у.:(448л)

Объём углекислого газа,который выделяется при сгорании56л природного газа,содержащего80%метана:(44,8л)

Объём углекислого газа,который образуется при сжигании 14г циклоалкана с плотностью по азоту-2,5: (22,4л)

Объём углекислого газа при сжигании56г полиэтилена:(89,6л)

Объём сернистого газа, полученного при обжиге 97кг цинковой обманки,содержащей 50% сульфида цинка:(11,2м3)

Объём хлора,израсход.для полного выделения йода из раствора,содерж.33,2г йодида калия:(2,24л)

Объём хлора массой 177,5г:(56л)

Объём хлора,необходимый для получ.50г хлороформа из метана,если реакция протекает с выходом50%:(56,2л)

Объём хлороводорода,который может быть получ.из40л хлора:(80л)

Объём хлороводорада,который образуется при нагревании3моль хлорида натрия с избытком концентр.Н2SO4:(67,2л)

Объём этана,котрый образуется при полном гидрировании ацетилена,получ. при гидратации 4г карбида кальция,если выход этана 75%:(1,05л)

Объём этилена,вступившего в реакцию гидрирования,если в результ. нее образов.3г этана:(2,24л)

Объёмная доля выхода углекислого газа,если при сжигании 1кг угля,в котором массовая доля углерода84%,образовалось 0,784м углекислого газа:(50%)

Одновременно в растворе может находиться пара веществ:(NaOH,KOH)

Одновременно в растворе не может находится пара веществ:(NaHCO3,Ba(OH)2)

Одноосновная кислота:(HNO3)

Окислительно-восстановительный процесс:(Mg+HNO3)

Оксид алюминия взаимодействует с: (NaOH)

Оксид железа(3)относится к:(амфотерным оксидам)

Оксид серы(6)будет реагировать со всеми веществами группы:(KOH,Rb2O,H2O)

Оксид фосфора(5)используют в промышленности:(для осушки газов)

Октан,при нормальных усл.явл.:(только жидкостью)

Определите выход глюкозы,если извест.,что из 1т картофеля,содержащего16,2%крахмала,получ.135г глюкозы:(75%)

Определяющими для понятия «изотоп» являются элементарные частицы:(нейтроны)

Органическое вещество,массовая доляС-54,55%,Н-9,09%,О-36,36%,имеет относительную плотность паров по водороду44.Молекулярная формула:(СН3-СН2-СН2-С=О-ОН)

Ортофосфорную кислоту в промышленности получ.:(Са3(РО4)2+Н2SO4(конц))

Осадок бурого цвета образуется в результате реакции между:(Fe(NO3)3+KOH)

Осадок не выпадает при взаимодействии:(карбоната калия и нитрата натрия)

Основная соль является продуктом реакции:(СоСl2+NaOH(недостаток))

Основным компонентом природного газа явл.:(метан)

Остаток нефти,содержащий углеводороды с большим числом атомов углерода:(мазут)

Относительная молекулярная масса алкена,имеющего в составе18атомов водорода:(126)

Относительная молекулярная масса продукта реакции соединения оксида фосфора(5) с избытком оксида натрия:(164)

Относительная молекулярная масса структурного звена и массовая доля углерода в лавсане(СO-C6H4-COO-CH2-CH2-O)n:(192 и 62,5%)

Относительная молекулярная масса фенола:(94)

Относительная плотность смеси азота и водорода по гелию равна3,75.Объёмная доля азота в смеси:(50,0)

Относительная плотность смеси водорода и хлора по гелию равна 9,125.Объёмная доля хлора в смеси:(50)

Относительная плотность воздуха по водороду:(14,5)

Относительная плотность оксида азота(2)по водороду:(15)

Отрасль,в которой не применяется метаналь-это производство:(минеральных удобрений)

По международной номенклатуре для сост.назв.углев-в сначала выбир.:(наиболее длинную цепь)

По схеме Rn-+HOH=HR(n-1)-+OH- идет гидролиз вещества:(Na2S)

По схеме реакцииCuS+HNO3—Cu(NO3)2+H2SO4+NO+H2Oчисло молей восстановителя:(3)

По термохимическому уравнениюN2+3H2=2NH3+90кДж объём водорода,если в реакции выделилось450кДж теплоты:(336л)

По числу элементарных частиц11р+,12п0,11е-,это элемент:(Na)

При взаимодействииFe2O3+CO—Fe+CO2 6моль восстановителя затрачена масса окислителя:(320г)

При взаимодействииRb+H2SO4--…:(сульфат рубидия)

При взаимодействии0,2моль водорода с хлором образуется продукт количеством:(0,4моль)

При взаимодействии 0,8г кальция с водой,выделился водород объёмом:(0,448л)

При взаимодействии 0,15моль железа с 20%-ным раствором СuSO4 массой 80г образуется медь массой:(6,4г)

При взаимодействии 2,3г натрия с 2,3г этанола выделяется водород:(560мл)

При взаимодействии2,7г алюминия и182,5г20%-ного раствораHCl выдел. водород объёмом:(3,36л)

При взаимодействии 3,01\*1023атомов калия с избытком воды образуется щелочь,выход которой90%.Масса продукта реакции:(25,2г)

При взаимодействии4,48л фтора с водой,получ. массаО2равная:(3,2г)

При взаимодействии по 3моль каждого вещ-а СаО+С—СО+СаС2масса ацетиленида :(64г)

При взаимодействии4моль алюминия с соляной кислотой выделяется водород массой:(12г)

При взаимодействии 6г предельного одноатомного спирта с натрием выделилось1,12л газа.Неизвестный спирт:(Пропанол)

При взаимодействии8л хлора и 0,5г водорода образуется хлороводород объёмом:(11,2л)

При взаимодействии13,7г двухвалентного металла с водой выдел.2,24л водорода.Этот металл:(Ва)

При взаимодействии27,6г этанола с 142г40% раствора бромводородной кислоты образуется бромэтан массой:(65,4г)

При взаимодействии30г уксусной кислоты с избытком этилового спирта получ.33г эфира.Выход этого продукта от теорет.:(75%)

При взаимодействии 36,5г соляной кисл. с гидр-м калия образ. хлорид калия кол.вещества:(1)

При взаимодействии44,5гL-аминопропионовой кислоты с гидроксидом натрия образовалась соль массой50г.Массовая доля выхода соли:(90%)

При взаимодействии120г20%-ного раствора уксусной кислоты с метиловым спиртом образовался сложный эфир.Масса метанола:(12,8г)

При взаимодействии 150г1%-ного раствора аминоуксусной кислоты с гидроксидом калия образуется соль массой:(2,26г)

При взаимодействии285,7мл40%-ного раствора уксусной кислоты(р=1,05г/см)с этанолом образуется сложный эфир массой:(176г)

При взаимодействии568г йодметана с металлическим натрием образовался этан объёмом:(44,8л)

При взаимодействии белка с концентр.азотной кислотой образуется:(желтое окрашивание)

При взаимодействии глицерина с гидроксидом меди(2)образуется:(глицерат меди(2))

При взаимодействии железа с раствором,содержащим32г сульфата меди(2)в раствор перейдет число частиц железа:(1,204\*1023)

При взаимодействии кислот с основными оксидами и основаниями образуется:(соль и вода)

При взаимодействии концентр.азотной кислоты с медью выделяется вещество:(NO2)

При взаимодействии малоактивного металла с концент.азотной кислотой выделяется газ:(NO2)

При взаимодействии металлического натрия с90г уксусной кислоты с учётом10%потери водорода образуется водород объёмом:(15,12л)

При взаимодействии натрия и железа с хлором образуются вещества:(NaCl,FeCl3)

При взаимодействии натрия с концентр.серной кислотой выделяется:(H2S)

При взаимодействии серы с концент.серной кислотой образуется:(SO2)

При взаимодействии смеси оксидов алюминия и меди(2)массой 12г с гидроксидом натрия(спекание)образовалось8,2г металюмината натрия.Масса оксида меди в смеси:(6,9г)

При взаимодействии разбавленной HNO3 и меди выделяется:(NO)

При взаимодействии фенола с натрием выделилось5,6л водорода.Масса фенола:(47г)

При взрыве смеси,состоящей из0,5 объёма газообразного углеводорода и 1,25 объёма кислорода,образовались1 объём оксида углерода(4) и 0,5 объёма паров воды.Формула углеводорода:(С2Н2)

При взрыве смеси,состоящей из2 объёмов газообразного этиленового углеводорода и9объёмов кислорода,образовалось 6 объёмов оксида углерода(4) и 6 объёмов паров воды.Формула углеводорода:(С3Н6)

При внесении избытка натрия в раствор фенола в этаноле выделилось8,96л газа,а при обработке той же порции раствора бромной водой выпало66,2г осадка.Мольная доля фенола в исходном растворе:(25%)

При внесении избытка натрия в 0,5л раствора предельного одноатомного спирта в бензоле выделилось0,112л газа.Молярная концентрация спирта в исходном растворе:(0,02моль/л)

При восстановлении32г оксида железа алюминием получ.22,4г железа.Сумма индексов в форм.оксида железа:(5)

При восстановлении 1,82кг оксида ванадия металлическим магнием получили 1,02ванадия.Сумма индексов в формуле оксида ванадия:(7)

При гашении112г извести образуется продукт массой:(148г)

При гидрировании22г этаналя получ.спирт,который затем растворили в177мл воды.Массовая доля спирта в растворе:(11,5%)

При гидрировании390г бензола получ.336г циклогексана.Массовая доля выхода продукта:(80%)

При гидрировании в присутствии катализатора7,8г бензола было израсходовано3,36л водорода.Масса образовавшегося циклогексана:(4,2г)

При гидролизе 162г целлюлозы получ.90г глюкозы.Выход глюкозы:(50%)

При гидролизе1620г крахмала получ.глюкоза(выход75%).Масса этанола,образующаяся в процессе брожения этой глюкозы:(690г)

При горении23г толуола,выделится оксид углерода(4)объёмом:(39,2л)

При дегидрировании120г гептана в циклогептан образуется водород объёмом:(26,88л)

При действии воды на гидрид металла со степенью окисления+2 и массой0,84г выделился водород объёмом896мл.Этот металл:(Кальций)

При действии избытка натрия на 100г раствора пропилового спирта в бензоле выделился водород объёмом 11,2л.Массовая доля спирта в растворе равна:(60%)

При действии йодоводорода на0,5моль этанола получ.62,4г йодосодержащего продукта.Практический выход йодэтана:(80%)

При действии концент.серной кислоты на углерод образ.:(оксид серы(4),оксид углерода(4)и вода)

При действии на 6,5г цинка соляной кислоты выделится водород объёмом:(2,24л)

При добавлении к некоторому органичес.вещест.свежеосажденного гидроксида меди(2)и нагревании образовался красный осадок.Это вещество:(формальдегид)

При нагревании6,4г нитрита аммония объём образовавшегося азота:(2,24л)

При нормальных усл.12,5г газа занимают объем10л.Молярная масса газа:(28г/моль)

При нитровании15,6г бензола был получен нитробензол,который далее был восстановлен до соответ-го амина с выходом75%.Объём амина,если его плотность 1,02г/мл:(13,68мл)

При обжиге 2,5кг карбоната кальция выделилось448л углекислого газа.Массовая доля карбоната кальция,подвергшегося разложению:(80%)

При обжиге 100г известняка получилось 33г оксида углерода(4).Содержание карбоната кальция в этом растворе: (75%)

При обжиге колчедана увеличивают концентрацию кислорода(в пересчете на воздух)в 1,5раза по сравнению с рассчитанным по уравнению реакции:(для ускорения реакции за счет увеличения числа соударений частиц реагирующих веществ)

При обработке9г смеси алюминия и меди хлороводородной кислотой выделилось5,6л газа.Массовая доля меди в смеси:(50%)

При обработке растворомNaOH 27г смесиAl с его оксидом выделилось3,36л газа.Массовая доля алюминия в смеси:(10%)

При обработке смеси меди и железа концетр.азотной кислотой,выделилось8,96л газа.А при действии на ту же смесь соляной кислотой-4,48л.Масса смеси:(24г)

При обработке смеси меди и железа концент.азотной кислотой,выделилось4,48л газа.А при действии на ту же смесь соляной кислотой-2,24л газа.Масса смеси:(12г)

При одновременном увеличении температуры и давления равновесие смещается вправо в реакции:(2N2+O2=2N2O-Q)

При окислении2моль этаналя гидроксидом меди(2)выпадает красный осадок массой:(288г)

При окислении3моль алюминия с соляной кислотой выделяется водород объёмом:(100,8л)

При окислении8,8г уксусного альдегида аммиачным раствором оксида серебра получ.10г уксусной кислоты.Массовая доля выхода кислоты:(83,3%)

При окислении 180г глюкозы образуется глюконовая кислота массой:(196г)

При окислении 308г уксусного альдегида образовалось уксусная кис-а количеством:7моль

При окислении гидроксидом меди(2)3моль пропионового альдегида,образуется карбоновая кислота.Массой: (222г)

При окислении оксидом меди(2)9,2г этанола,получ.альдегид массой:(8,8г)

При повышении температуры от100С до 500С(температ.коэфф.=3)скорость реакции:)(увелич. в 81раз)

При поглощении 44г углекислого газа в процессе фотосинтеза выделяется кислород объёмом:(22,4л)

При полном гидрировании0,4моль ацетилена,образуется этан объёмом:(8,96л)

При полном гидролизе хлорида железа(3)образуется:Гидроксид железа(3)

При полном сгорании0,1моль углеводорода в кислороде образовалось8,8г оксида углерода(4)и1,8г воды.Относительная плотность этого углеводорода по водороду равна13.Название углев.: (Ацетилен)

При понижении темпер. от100Сдо00С(темп.коэфф.равен3),скорость реакции:(уменьшится в 3раза)

При прокаливании1моль HgO получ.кислород в количестве:(0,5моль)

При пропускании избытка сернистого газа через раствор гидроксида кальция получ. конечный продукт:Са(НSO3)2

При пропускании оксида углерода(4)через недостаток щелочи образуется:(кислая соль)

При разбавлении газовой смеси инертным газом в5раз скорость прямой реакции в системе H2+Cl2=2HClуменьшится:(в 25раз)

При разложении нитрата аммония продуктами реак.явл.:(N2O+H2O)

При разложении основного карбоната медиCu2CO3(OH)2образуются:(CuO,H2O,CO2)

При разложении 18г воды выделится кислород объёмом:(11,2л)

При разложении 18г воды выделится объём кислорода(выход80%):(8,96л)

При разложении 200г известняка,выделяется углекислый газ объёмом:(44,8л)

При разложении(катализатор)2,45г бертоллетовой соли выделился газ,потраченный на сжигание серы.Процент использ.этого газа,если получ.0,33лSO2:(50)

При растворении в воде NO2в присутствии кислорода образовалась кислота,для нейтрализации которой потребовалось3,2г гидроксида натрия.Объём NO2 в этой реакции:(1792мл)

При растворении оксида кремния массоя3г в гидроксиде калия образовался силикат массой7г.Массовая доля выхода силиката:(90,9%)

При сгорании0,2моль углеводорода,имеющего плотность по силану(SiH4)1,25,образовалось13,44лСО2и 8,96л паров воды.Молек.формула вещества:(С3Н4)

При сгорании1моль метана выделяется880кДж теплоты.Объём природного газа,содерж.80%метана,необходимый для получ.2200кДж теплоты:(70л)

При сгорании1моль фосфора в44,8л кислорода образуется оксид фосфора(5)количеством вещества:(0,5моль)

При сгорании 6г магния образуется оксид магния массой:(10г)

При сгорании 60г этана образуется угликислый газ количеством вещества:(4моль)

При сгорании100кг угля,с массовой долей углерода-96%,образов.оксид углерода(4)пропустили через гидроксид бария,масса осадка:1,576кг

При сгорании0,1моль углеводорода,имеющего плотность по водороду-13,выделилось4,48л углекислого газа и 0,1моль воды.Молек.формула:С2Н2

При сгорании0,2моль кислородосодержащего органического вещества выделилось4,48лСО2 и0,4моль воды.Молек.форм. соединения,если плотность его паров по водороду равна16,имеет состав:(СН3ОН)

При сжигании 6,4г кислородосодержащего органического вещества с плотностью по кислороду,равной ,получено 8,8г углекислого газа и 7,2г вод.Молекулярная формула соединения:СН3ОН

При сжигании1,44кг пентана потребуется воздуха(объёмная доля кислорода0,2):(17,92м)

При сжигании10л ацетилена образовался оксида углерода(4)объёмом:(20л)

При сжигании11,2л метана по уравнениюСН4+2О2=СО2+2Н2О+892кДж выделится тепла:(446кДж)

При сжигании16г меди по термохимическому уравнению2Сu+O2=2CuO+276кДж выделилось энергии:(34,5кДж)

При сжигании194г цинковой обманки,содерж.50%примесей,выдел.сернистый газ объёмом:(22,4л)

При сильном прокаливании известняка образуется газ:(СО2)

При симметричном крекинге40л паров гексана,содержащего20% примесей,получ. продукта с наименьшей молярной массой и практическим выходом80%.Объём этого продукта и назв.:(25,6л,пропен)

При спиртовом брожении45г глюкозы образовался этанол массой:(23г)

При спирт.брожении глюкозы образовалась448л углекислого газа и спирт массой:(920г)

При спиртовом брожении200г9%-ного раствора глюкозы образ.углекислый газ объёмом:(4,48л)

При сплавлении Cr2O3 с КОН образуется:(КСrO2)

При термическом разложении нитрата меди(2)образуются:(оксид меди(2),бурый газ и кислород)

При увеличении концент.NO в два раза скорость химич.реакции2NO+O2=2NO2возрастёт:(в4раза)

При увеличении концент.СО2 в 6раз,а концент.Н2 в 3раза скорость химической реакции СО2(г)+Н2О(г)=СО(г)+Н2О(г)увеличится:(в 18раз)

При увеличении концентр.исходных веществ в2раза скорость реакцииH2+Cl2=2HClвозрастет в:(4р)

При электролизе 4моль воды выделяется кислород объёмом:(44,8л)

При электролизе58,5г хлорида натрия в водном растворе на аноде получ.газ,который вытесняет бром из бромида калия.Количество вещества брома:(0,5моль)

При электролизе водного раствора сульфата меди(2) на инертных электродах можно получ.:(Cu,O2)

При элетролизе водного раствора хлорида меди(2)на катоде выдел.3,2гметалла,на аноде-газ объёмом:(1,12л)

При электролизе 127,5кг оксида алюминия в растворе криолита образовался алюминий(выход80%)массой: (54кг)

При электролизе расплава хлорида калия получ.:(К0;Cl20)

При электролизе раствора хлорида меди(2)масса катода увеличилась на3,2г.Объём и состав газа на аноде равны:(1,12лCl2)

При электролизе раствора хлорида меди(2)масса катода увеличилась на3,2г и выделился газ массой и объёмом:(3,55г 1,12лCl2)

При этерификации вместе со сложными эфирами образуется вода.Атом кислорода в воде:(из молекулы спирта,доказано путем применения изотопа 18О)

Пептидная связь может образоваться при взаимодействии:(глицина и аланина)

Первый элемент 4периода: (К)

Переменной степенью окисления обладает металл:(Cr)

Периодический закон был сформулирован:(1869году)

Плотность по водороду вещества,имеющего составС-54,55%;Н-9,09%;О-36,36%,равна22.Оно легко восстанавливает оксид серебра,образуя кислоту.Название вещества:(уксусный альдегид)

Плотность паров спирта по NO2равна2,а массовые доли С-39,13%,Н-8,69%,О-52,17%.Название спирта:(глицерин)

Плохо растворяется в воде удобрение:(суперфосфат)

Повышение температуры в равновесной системе приводит к смещению:(идущей с поглощением тепла)

Полимерам нествойственно:(быстрое окисление на воздухе)

Полимеры делятся на линейные,разветвленные,сетчатые по:(Пространственной структуре)

Полимеры получают при помощи реакции:(поликонденсации)

Полиэфирное волокно: (Лавсан)

Получение дигидрофосфата аммония показывает уравнение рекции:(H3PO4+NH4OH=NH4H2PO4+H2O)

Полярность связиЭ-Cl уменьшается в ряду:(хлорид сурьмы(3),хлорид фосфора(3))

Порядок соединения атомов в молекулах показывает:(Структурная формула)

Порядок соединения атомов в молекуле определяет:(строение вещества)

Порядок комплементарности в ДНК таков,что напротив всегда выстраивается:(пуриновое и пиримидиновое основания)

Порядковые номера химических элементов,которым соответствует высший оксид составаRO3в ряду:(16и24)

Порядковые номера элементов,высшие оксиды которых прояв. амфотерные свойства,в ряду:(4,13)

Порядковый номер элемента4-го периода 1-й группы побочной подгруппы:(29)

Последовательность связи атомов в молекуле определяется по:(валентности)

Правильная последовательность добав. реагентовCH4-1катал.-НСООН-2-НСООС2Н5-3-НСOONa-4-HCOOH:(O2,C2H5OH,NaOH,H2SO4)

Правильное утверждение:(период включает элементы многих групп)

Практически не растворимое в воде вещество:(хлорид серебра)

Практический выход метанола,если при взаимод.22,4мСО и56мН2 получ.28кг спирта:(87,5%)

Практически осуществима реакция:(Ba2++SO42-)

Превращение О-1—О-2—О0—О-2соответ. схеме:(Н2О2—Н2О—О2—Al2O3)

Превращение О-1—О-2—О0—О-2соответ. схеме:(H2O2-HgO-O2-ZnO)

Представлены удобрения в ряду:(NH4NO3,NH4H2PO4,CO(NH2)2)

Природное высокомолекулярное соединение: (Клетчатка)

Природный газ объёмом40л содержит равные объёмные доли метана и этана.Объём воздуха(доля кислорода20%),необх.для сжигания такого природного газа:(550л)

Природный газ объёмом20л содержит равные объёмные доли метана и этана.Объём воздуха(доля кислорода20%),необх.для сжигания такого природного газа:(275л)

Причина изменения свойств элем. в главных подгруппах сверху вниз закл.:(Увелич.радиуса атома)

Продукт полного сгорания 11,2л пропана обработали избытком известковой воды,при этом образовалась 120г осадка.Выход соли:(80%)

Продукты гидролиза сазарозы:(глюкоза и фруктоза)

Прокаливанием3,1кг фосфорита,смешанного с коксом и песком,можно получ.фосфор массой:(620г)

Промежуточные продукты след. превращений СuSO4---…---…---Сu: (Cu(OH)2,CuO)

Пропионовая кислота может реагировать с:(этанолом)

Пропионовый альдегид-продукт окисления:(пропанола-1)

Пропен-1 не реагирует с:(азотом)

Пропусканием избытка углекислого газа через раствор гашеной извести получ:(Са(НСО3)2)

Процентное содержание азота в воздухе по объёму:(78%)

Процесс восстановления:( Cl0—Cl-1)

Процесс восстановления:(Cl+7—Cl+5)

Процесс восстановления:(Br2--HBr)

Процесс окисления:(Mn+2—Mn+4)

Процесс получения волокна капрон:(NH2-(CH2)5-COOH+NH2-(CH2)5-COOH)

Процесс соединения многих одинаковых молекул в более крупные без образования побочных продуктов наз.:(реакцией полимеризации)

Путем крекинга из100л природного газа(в составе90%СН4)получ.ацетилен,для его сжигания потрачен воздух объёмом(кислород20%):(562,5л)

РНК играет важную роль для:(копирования генетической информации)

Радиоактивные элементы полоний и радий были открыты и изучены:(складовской-кюри)

Радикальное расщепление молекул углеводородов при высоких(5500С)темпер.с образованием веществ с неразветвленной цепью атомов углерода-это:(термический крекинг)

Различить глицерин и глюкозу(приt)можно:( Cu(OH)2)

Разновидность пластмасс,способных размягчаться при нагревании и затвердевать при охлаждении:(термопласты)

Распознать катионы меди(2)можно с помощью:(Гидроксид-ионов)

Распределение электронов у фтора:(2,7)

Раствор серной кислоты взаимодействует с:(цинком)

Растворимость карбоната натрия при 200С равна218г на1000г воды.Массовая доля соли в насыщ.растворе:(17,9%)

Рассчитайте количественное(в молях)соотношение металлов в латуни(массов.доля меди80%,остальное цинк):(4:1)

Реагируют между собой с образованием осадка вещества:(FeCl3,AgNO3)

Реакции в растворах электролитов не протекают до конца,если:(образуются растворимые вещест.)

Реакции,в результате которых происодит ряд последовательных превращений,наз.:(цепными)

Реакции взаимодействия хлорида бария идет до конца с:(сульфатом натрия)

РеакцияH2SO4+KOH--…называется:(нейтрализации)

Реакция М.Г.Кучерова:(НС-=Сн+НОН-Нg2+-CH3-C=O-H)

Реакция замещения возможна между:(К и Н2О)

Реакция идущая до конца:(LiOH+H2SO4)

Реакция,идущие до конца:((H2SO4+BaCl2),(AgNO3+NaCl),(NaOH+FeCl2)

Реакция ионного обмена:(HCl+NaOH+H2O+NaCl)

Ракция на индикатор раствора нитрата аммония:(кислая)

Реакция образования Cu(OH)2:(CuCl2+NaOH)

Реакция подтверждающая химические свойства альдегидов:(СН3-С=О-Он+NaOH)

Реакция пойдет до конца при взаимодействии щелочи с солью:(нитратом меди(2))

Реакция полимеризации-то процесс:(соединения одинаковых молекул в одну более крупную)

Реакция получения ацетилена в лаборатории:(СаС2+2Н2О—С2Н2+Са(ОН)2)

Реакция получения фенолформальдегидной смолы наз.:(поликонденсацией)

Реакция протекает до конца между ионами:(Са2+иСО32-)

Реакция разложения,сопроводающаяся изменением степени окисления:(4HNO3—4NO2+2H2O+O2)

Реакция уравнение которой2CH3COOH+2Na—2CH3COONa+H2+Q,относитчя к реакциям:(замещения,экзотермическим)

Родиной натурального каучука является:(Бразилия)

Ряд ароматических углеводородов по возрастанию активности:(С6Н6,С6Н5СН3)

Ряд в котором оба вещества не реагируют с кислородом:(Au,N2O5)

Ряд в котором находятся микроэлементы,необходимые растениям в незначительном количестве:(Co,Cu,Zn,B,Mn,Fe,Mo)

Ряд в котором находятся тлько кислотные оксиды:(В2О3,СО2)

Ряд возрастания восстановительных свойств:(O,S,Se,Te,Po)

Ряд возрастания восстановительных свойств ионов представлен:(Cl---Br---I-)

Ряд значений степеней окисления азота:(0,-3,+1,+2,+3,+4,+5)

Ряд кислот,которым соответствует один и тот же оксид:(Н3РО4,НРО3)

Ряд элементов АиВ А-А2О--АОН

В-ВО2-Н2ВО3 А2ВО3данными элементами могут быть:(А-К,В-S)

С 0,5моль металлического натрия взаимодействует этиленгликоль массой:(15,5г)

С бромной водой реагирует группа веществ:(C6H5OH,C6H5NH2)

С водородом будут реагировать: оксид меди(1) и этилен

С возрастанием порядкового номера в группах радиус атома:(увеличивается)

С гидроксидом калия будет реагировать все вещества:(С6Н5ОН,С17Н35СООН,СuCl2)

С разбавленной серной кислотой взаимод.металл:(Fe)

С растворами кислот(кроме азотной)не реагирует:(Cu)

С соляной кислотой не реагируют все вещества группы:(H2S,N2,CO)

С увеличением порядкового номера элемента в малом периоде:(число электронов на последнем электронном слое атома увеличивается)

Самопроизвольный процесс разрушения металлов при взаимод. Их с окружающей средой наз.: (Коррозией)

Самый электроотрицательный элемент:(фтор)

Свойство,характерное для оксида серы(4):(обладает только окислительными свойствами)

Связь,возникающая между атомом водорода одной молекулы и сильно электроотрицательным атомом другой молекулы,наз.: (Водородной)

Связь между атомами с резко отличающейся электоотрицательностью:(ионная)

Связь образована перекрыванием s и р электронных облаков в молекуле:(NH3)

Сгорело 0,1моль углеводорода с плотностью по водороду21.Выделилось по0,3моль СО2иН2О.Молекулярная формула:(С3Н6)

Сера в процессе обжига пирита превращается в:(SO2)

Сера-восстановитель в уравнении:(S+O2=SO2)

Сера имеет максимальную степень окисления в соединении:(K2SO4)

Сера окислитель в уравнении:(Mg+S=MgS)

Сера проявляет только восстановительные свойства в соединение:(H2S)

Сила кислот в рядуHNO3—HPO3—HasO3:(уменьшается)

Сила кислоты в рядуH2SO3—H2SeO3—H2TeO3:(уменьшается)

Сильным электролитом является:(Na2S)

Синтетическое волокно энант получ.:(поликонденсацией)

Синтетические полимеры по свойст. и применению делятся на:(пластмассы,эластомеры и волокна)

Сколько лNOвыделится,если в реакцию окисления вступило34г NH3:(44,8л)

Скорость реакции взаимодействия металлов с соляной кисл. уменьшается в ряду:(Na,Mg,Zn,Fe,Cu)

Скорость реакции между газами Аи В при уменьшении давления в 2раза,если кинетическое уравнение 9=К(А)\*(В)2:(уменьшится в8раз)

Скорость реакции увеличится при повышении t на300(при темпер.коэф.3)в:(27раз)

Скорость реакции при200С равна2моль/лс.Скорость реакции при800С,если температ.коэф.скорости равен3:(1458моль/лс)

Скорость реакции с температурным коэф.2при200Сравна2моль/сек,а ее численное значение при400С составит:(8моль/лсек)

Скорость реакции с температурным коэф.4при повышении температуры на200С возрастет:(в16раз)

Слоистый пластик на основе ткани,пропитанный термореактивной синтетической смолой,устойчив к нагрузкам.Необходим для изготовления шарикоподшипников и шестерен:(текстолит)

Случай,который не относят к предпосылкам создания теории органического строения:(способность горения органических веществ)

Сместит равновесие вправо2HgO(ТВ)=2Hg(ТВ)+О2(Г)-Q:(понижение давления)

Сместит равновесие вправо в реакции2SO2+O2=2SO3+Q:(понижение темпер.и повышение давлен.)

Сместить равновесие для приведенной реакцииCO(г)+Н2О(г)=СО2(г)+Н2(г)+Qвправо можно:(уменьшением концентр.СО2)

Сместить равновесие реакцииCO2(г)+2SO2(г)=CS2(г)+3О2(г)+Qвправо можно:(понижением давления)

Смесь 4,6г и6,2г оксида натрия обработали водой и получ.едкого натра:(16г)

Смесь 14г азота и 16г кислорода имеет объём:(22,4л)

Смесь алюминия и меди массой 5,4г обработали соляной кислотой.Собрали 3,36л газа.Массовая доля меди в смеси:(50%)

Смесь алюминия и меди массой 54г обработали соляной кислотой.Собрали 33,6л газа.Массовая доля меди в смеси:(50%)

Смесь карбоната и гидроксида натрия массой100г прокалили.Объём выделившегося газа составил 11,2л.Масса карбоната натрия в смеси:(16г)

Смесь оксидов меди(2) и калия массой200г прореагировала с36г воды.Массовая доля оксида меди(2)в смеси:(6%)

Смесь пропена и бутена объёмом11,2л имеет массу24,5г.Объёмы бутена и пропена составляют:(5,6и5,6)

Смесь фенола и ароматического углеводорода общей массой14,7г обработали бромной водой.При этом выпало33,1г осадка.Формула углеводорода,если молярное отношение фенола к углеводороду равно2:1:(С8Н10)

Смесь в которой протекает химич.реак.:(серная кислота+оксид свинца(2))

Смешали8г водорода и 8г кислорода и подожгли.Масса образовавшейся воды:(9г)

Смешали 100г 75%-ного и 50г 30%-ного раствора этилового спирта.Массовая доля этилового спирта в получ.растворе:(60%)

Смешали200г1%-ного раствора хлорида марганца(2)и200г1%-ного раствора гидроксида натрия.Масса осадка:(1,4г)

Соединение, для которого не характерна ионная связь:(Пероксид водорода)

Соединение называетсяС6Н6ОНОНОН:(1,2,4-тригидроксобензол)

Соединение хрома с преобладанием кислотных свойств:(СгО3)

Соединения А,В,С в схеме прев C4H9COONa--NaOHt-A-(O2kat)-B-NH3-C:(C4H10,CH3COOH,CH3COONH4)

Сокращенное ионное уравнение реакцииMg2++2OH-=Mg(OH)2соотоветствует взаимод.:раствора соли магния со щелочью)

Сокращенному ионному уравнениюMe2++S2-=MeS соответствует взаимодействие:(Li2S+Pb(NO3)2)

Сокращенному ионному уравнениюСа2++СО32-=СаСО3соответсвует взаимод.:(CaCl2,K2CO3)

Соль образуется в результате реакции между:(CuO;HNO3)

Соль составаМех(РО4)уотносится к:(ортофосфатам)

Соляная кислота будет реагировать с:(AgNO3,NaOH)

Соответствующие алкан и ароматический углеводород имеют молек.массы,различ.на:(8)

Состав молекулы3-го члена гомологического ряда алкенов выражает формула:(С4Н8)

Спирты нельзя получ.:(окислением альдегидов)

Способ получения металлов:(Fe3O4+H2)

Способ получения угарного газа:(продувание водяного пара через раскаленный уголь)

Способен к полимеризации: (Этилен)

Среди перечисленных ниже веществ пара изомеров:2,2-диметилпропан,изопентан

Среди приведенных солей,соответственно хлорид,бромид,фторид:(CaCl2;AlBr3;NaF)

Средние соли состоят из:(катионов металлов и кислотных остатков)

Средняя скорость реакцииА+В—2С,если начальная концентр.А равна0,5моль/л,а через10секунд0,3моль/л:(0,02моль/лс)

Средняя скорость реакцииА+В—2С,если начальная концентр.А равна0,44моль/л,а через10секунд0,22моль/л:(0,022моль/лс)

Степени окисления водорода в соединениях NaH,H2,HClсоответственно:(-1,0,+1)

Степень окисления азота совпадает в схеме:(N2O3—HNO2)

Степень окисления алюминия в соединениях:(+3)

Степень окисления атома фосфора в ионе(НРО4)2-:(+5)

Степень окисления марганца в Na2MnO4:(+6)

Степень окисления серы в Ca(HSO4)2:(+6)

Степень окисления фосфора-3 в соединении:(РН3)

Степень окисления халькогенов с металлами и водородом:(-2)

Степень окисления фтора в соединениях с другими элементами:(-1)

Степень окисления хлора+7 в соединении:(KClO4)

Степень окисления хрома(+6) в соединении:(CrO3)

Структурное звено лавсана:(-СО-С6Н4-СОО-СН2-СН2-О-)

Структурное звено полипропилена:(СН-СН2-СН3)

Сульфат цинка получен из:(Zn+H2SO4)

Сульфиды s-элементов1группы периодической системы хорошо растворимы в воде.Среда их растворов и лакмуса:(щелочная,синяя)

Сумма ионов,образующихся в результате электролитической диссоциации двух молекул хлорида калия и трех молекул сульфата калия:(13)

Сумма ионов,образующихся в результате электролитической диссоциации трех молекул азотной кислоты и трех молекул нитрата железа(3):(18)

Сумма ионов образующихся в результате электролитической диссоциации двух молекул фосфата калия и трех молекул силиката натрия:(17)

Сумма индексов в формулах аллотропных модификаций кислорода:(5)

Сумма всех коэффициентов в окислительно-восстановительном взаимод.NH3+SO2-S+N2+H2O:(18)

Сумма всех коэффициентов в полном ионном уравнении взаимодействия оксида серы(4) и гидроксида натрия(образуется средняя соль):(9)

Сумма всех коэффициентов полного ионного уравнения взаимод.оксида серы(6)и гидроксида натрия(образуется средняя соль):(9)

Сумма всех коэффициентов в полном ионном уравнении взаимодействия силиката калия и ортофосфорной кислоты:(28)

Сумма всех коэффициентоа в правой части уравнения горения этилпропилбензола:(19)

Сумма всех коэффициентов в уравнении горения изопрена:(17)

Сумма всех коэффициентов в уравнении горения ксилола:(49)

Сумма всех коэффициентов в уравнении горения полистирола:(23)

Сумма всех коэффициентов в урав.,составленных по схемам С6Н6-Вг2---Х1-NaOH-----X2-3Br2—X3:(16)

Сумма всех коэффициентов правой части уравненияKMnO4+HBr—Br2+KBr+MnBr2+H2O:(17)

Сумма всех коэффициентов суммарного уравнения электролиза раст. нитрата ртути(2)равна:(11)

Сумма всех коэффициентов в ураненииFeCl3+H2S—FeCl2+HCl+S:(8)

Сумма всех коэффициентов в уравнении реакции СН4+О2—СО2+Н2О равна:6

Сумма всех коэффициентов в уравнении реакцииKI+H2SO4—K2SO4+S+I2+H2O:(21)

Сумма всех коэффициентов в левой части уравнения реакцииKI+H2SO4—K2SO4+S+I2+H2O:(10)

Сумма всех коэффициентов в уравнении превращения озона в кислород:(5)

Сумма всех коэффициентов при полном сгорании сульфида цинка:(9)

Сумма всех коэффициентов в уравнении взаимодействия цинка с концентр.серной кислотой,если среди продуктов образуется сера:(15)

Сумма всех коэффициентов в уравнении электролиза расплава хлорида цезия:(5)

Сумма всех коэффициентов в уравнениях реакций перед формулами кислорода и озонаKI+O3+H2O—I2+O2+KOH;PbS+O3—PbSO4+O2:(5)

Сумма всех коэффициентов в сокращенном ионном уравнении реакции взаимодействия гидроксида бария(2) и азотной кислоты:(6)

Сумма всех коэффициентов в след.уравн.реак. Cu+HNO3—Cu(NO3)2+NO+H2O:(20)

Сумма всех электронов в высшем оксиде серы:(40)

Сумма индексов в формулах аллотропных модификаций кислорода:(5)

Сумма катионов,образующихся в результате электролитической диссоциации 4-х молекул бромида бария и1-й молекулы хлорида кальция:(5)

Сумма коэффициентов в левой части окислительно-восст.реакц.Fe+HNO3—Fe(NO3)3+NO+H2O:(5)

Сумма коэффициентов в молекулярном уравнении полного гидролиза сульфата меди(2):(5)

Сумма коэффициентов в окис.-восст. Реак. НNO3(очень разб.)+Zn—Zn(NO3)2+NH4NO3+H2O:(22)

Сумма коэффициентов окислительно-восст. реакции Cu+HNO3—Cu(NO3)2+NO2+H2O:(10)

Сумма коэффициентов в уравнении реакции сгорания бензола в кислороде:(35)

Сумма коэффициентов схема которогоР2О5+С—Р+СО:(13)

Сумма коэффициентов в сокращенном ионном уравнении реакции между растворами нитрата бария и сульфата калия:(3)

Сумма коэффициентов перед всеми формулами сложных веществ в схеме реакцииС5Н10+О2—СО2+Н2О:(22)

Сумма коэффициентов перед формулами только сложных вещ. в схеме реак.NH3+O2—N2+H2O:10

Сумма коэффициентов перед формулами продуктов горения бутана:(18)

Сумма коэффициентов в полном ионном урав. гидролиза 2ступени нитрата железа(2)равна:(6)

Сумма коэффициентов в уравнении,КClO3+S=KCl+SO2:(10)

Сумма коэффициентов в реакции взаимодействия оксида натрия с водой:(4)

Сумма коэффициентов в реакции взаимодействия пероксида натрия с углекислым газом:(7)

Сумма коэффициентов в схеме уравнения взаимодействия кислотного оксида хрома с гидрооксидом калия:(5)

Сумма коэффициентов в уравнении взаимодействия ортофосфата кальция с серной кислотой,если образуется средняя соль:(9)

Сумма коэффициетов в кратк. ионном урав. взаимод.Na+HNO3(оч.разб)—NaNO3+NH4NO3+H2O: (31)

Суммарное число анионов при диссоциации 3-х молекулFe2(SO4)3и4-х молекул Н3РО4:(13)

Суспензия-это смесь воды и:(глины)

Схеме превращения Ме0---3е=Ме+3соответствует взаимодействие: (Fe+Cl2)

То,что при горении шерсти образуется сернистый газSO2,явл.доказ.наличия в белке шерсти элемента:(серы)

Твердое,тугоплавкое,нелетучее вещество-это характеристика:(фторида магния)

Термопластичность это:(Свойство тел принимать форму в нагретом состоянии и сохранять её после охлаждения)

Тип гибридизации атомов углерода в пентане:(sp3)

Тип гибридизации в молекуле этана:(sp3)

Тип кристаллической решетки вещества и вид связи,образованные элементами с сокращенными электронными конфигурациями атомов…3s1 и …3s23p5:(ионная и ионная)

Тип реакции взаимодействия фенола с формальдегидом:(поликонденсация)

Тип реакции между аммиаком и фосфорной кислотой:(соединение)

Тип реакции,протекающей между железными опилками и раств. сульфата меди(2):(замещение)

Толуол от бензола отличают:(по действиюKMnO4)

Только аминокислотам свойственно образование:(лептидов)

Только неметаллы в группе:(Н,О,S)

Только кислые соли в группе:(KH2PO4,K2HPO4,NaHCO3)

Только сигма-связи в молекуле:(этанола)

Три атома кислорода содержит в своем составе:Азотная кислота

Третичных атомов углерода в2,3,4-триметилпентане:(три)

У атома углерода в sp-гибридизации валентный угол:(180)

У атома фосфора полностью завершенных уровней:(2)

Углеводород имеющий в составеС-83,7%,Н-16,3%,относительную плотность по неону4,3:(С6Н14)

Углеводород,имеющий общую формулуСnH2n+2 и относительную плотность по гелию18:(пентан)

Углеводород относящийся к алканам:(С10Н22)

Углеводороды,содержащие в своем составе2двойные связи,наз.:(алкадиены)

Углеводороды,содержащие в своем составе одну двойную связь,наз.:(алкены)

Углерод будет окислителем при взаимодействии с веществами группы:(H2,Fe,Si)

Увеличение давления в равновесной системе,содержащей молекулы газов,приводит к смещению равновесия в сторону реакции:(Идущей с уменьшением числа молекул газ)

Увеличение концентрации водорода сместит равновесие влево в реакции.:(разложение аммиака на простые вещества)

Увеличение концетрации кислорода в3раза в реакции2CuS+3O2=2CuO+2SO2приводит к:(увеличению скорости реакции в27раз)

Уменьшение концентрации водорода в 4раза в реакции H2+Cl2=2HClприводит к:(уменьшению скорости реакции в4раза)

Уменьшение концентрации кислорода в 3раза в реакцииС2Н4+3О2=2СО2+2Н2Оприводит к:(уменьшению скорости реакции в 27раз)

Уменьшение концентрации одного из реагентов на 0,06моль/л при средней скорости хим.реак.,равной0,002моль/лсек,произойдет за:(30секунд)

Уменьшение концентрации одного из реагирующих веществ в равновесной системе приводит к смещению равновесия в сторону реакции:(образования этого вещества)

Уменьшение объёма реакционного сосуда в 3раза увеличит скорость химической реакции2NO(Г)+Cl2(Г)=2NOCl(Г):(в 27раз)

Упрогоэластичный композиционный материал,получ. на основе вулкан-го каучука:(Резина)

Уравнение реакции образования из фениламина соли:(C6H5NH2+HCl—[C6H5NH3]Cl

Установите массу магния,если при взаимодействии8,9г смеси цинка и магния с соляной кислотой выделяется4,48л газа:(2,4г)

Устойчивость водородных соединений в ряду NH3-PH3-AsH3-SbH3-BiH3:(уменьшается)

Ученые,которые предложили пространственную спиралевидную модель молекулыДНК:(Д.Уотсон и Ф.Крик)

Ученый,создавший теорию строения орган-х веществ,основу современной химии:(БутлеровА.М.)

Фенол выделяют из:(каменноугольной смолы)

Фенол не реагирует с:(азотом)

Фенол,получ. из 39г бензола,вступил в реакцию с 40%-ным раствором гидроксида натрия массой:(50г)

Фенол реагирует с:(бромной водой)

Физическое свойство,не относящееся к водороду:(хорошо проводит эектр.ток)

Формула вещ-ва Х в результ. Превращ. Р—Р2О5-+Н2О-А;Са—СаО-Н2О-В;А+В—Х+Д:Са3(РО4)2

Формула высшего оксида RO не характерна для:(Углерода)

Формула высшего оксида R2O5характерна для элемента:(фосфора)

Формула гидрида:(В2Н6)

Формула гидроксида,соответствующая высшему оксиду элемента№20:(Э(ОН)2)

Формула дигидроортофосфата двухвалентного металла:(Ме(Н2РО4)2)

Формула дигидроортофосфата аммония:(NH4H2PO4)

Формула изомера пропионовой кислоты:(СН3-С=О-О-СН3)

Формула негашеной извести:(СаО)

Формула кислоты:(NO(OH)

Формула кислой соли:(КНSO4)

Формула кислой соли:(NaH2PO4)

Формула предельного углеводорода:(С8Н18)

Формула соединения,в котором массовая доляС-12,1%;О-16,2%;Cl-71,7%:(СОСl2)

Формула соединения,в котором массовая доля кремния наибольшая:(HSiO2)

Формулы X,Y,Zсоответ.соединениям в след.схемеБензол-HNO3-H2SO4-X-6H-Y-3Br2-Z:(нитробензол,анилин,2,4,6-триброманилин)

Формулы веществ Х и У в схеме превр.C2H2-+X-CH3CHO-[O]-A-+Y-CH3COOCH3:(X-H2O,Y-CH3OH)

Формулы сложных эфиров:(Н3С-С=О-О-СН3)

Фосфорное удобрение-это:(простой суперфосфат)

Функциональная группа спиртов:(ОН)

Характер оксидов в рядуMnO—Mn2O3—MnO2—MnO3—Mn2O7измен.:(от основных к кислотным))

Характер оксидов в рядуNa2O,MgO,Al2O3,SiO2,P2O5,SO3,Cl2O7:(основный свойства ослабевают,а кислотные усиливаются)

Характерным физическим свойством газа NO2является:(Желто-бурый цвет)

Химически более активный металл:(цезий)

Химическая реакция возможна между парой веществ:(Mg,Pb(NO3)2)

Химический знак трехвалентного элемента,если для растворения3,6г его потребовалось85,74мл20% раствора серной кислоты плотностью1,143г/мл:(Al)

Химическое равновесие реакции CH4(R)+CO2(R)=2CO(R)+2H2(R)-Qсместится в сторону продуктов реакции при:(повышении температуры)

Химическое равновесиеCl2+H2O=HCl+HClOсместится в сторону образования продуктов при добавлении:(дистиллированной воды)

Химическое равновесие сместится в сторону образования продуктов как при понижении температуры,так и при повышении давления в системе:(2SO2(г)+О2(г)=2SO3(г)+Q

Хлор образует ковалентные полярные связи с атомами:(углерода)

Хлор объёмом6,72л пропускают на холоде через400мл2М раствора гидроксида натрия.Количество образовавшейся кислородосодержащей соли:(0,3моль)

Хлороводород,получ. из 585г хлорида натрия(в присутствии H2SO4k при комн.тем.),растворили в воде массой 1460г.Массовая доля HCl в растворе:(20%)

Цвет лакмуса в растворе хлорида алюминия:(красный)

Целлюлоза-…полимер: (натуральный и растительного происхождения

Через 300г20%-ного раствора гидроксида натрия пропущено44,8л сероводорода.Масса соли:(84г)

Через озонатор пропущен кислород объёмом100л и в озон превратилось20% кислорода.Объём занимаемый озонированным кислородом: (93,3л)

Число атомов водорода в 8,96л ацетилена: (4,8\*1023)

Число атомов железа,перешедшего в раствор при взаимод.железной пластинки с раствором,содержащим0,8г сульфата меди(2):(3,01\*1021)

Число атомов углерода в предельном углеводороде,содержащем22 атомов водорода:(10)

Число всех связей в молекуле гидроортофосфата калия равно:(8)

Число изомеров алкана, имеющего в составе 14 атомов водорода: (5)

Число изомеров в положении диэтилбензола равно:(3)

Число и последовательность аминокислотных остатков в полипеп-й цепи:(первич.структура белка)

Число молекул,содержащихся в углекислом газе объёмом2,24л:(0,602\*1023)

Число моль сложного вещества,получ.при взаимод.калия с водой:(2моль)

Число нейтронов в атоме химич.элемента можно вычис.по форм.:(N=Ar-Z)

Число отданных восстановителем электронов в схемеFeO+Mg—MgO+Fe:(2)

Число протонов в атоме равно:(числу электронов)

Число сигма-связей в молекуле альфа-аминопропионовой кислоты:(12)

Число сигма-связей в молекуле бензойной кислоты:(15)

Число сигма-связей в молекуле толуола равно:(15)

Число сигма-связей в метафосфорной кислоте:(4)

Число частиц железа,которое перейдет в раствор при взаимодействии железа с раствором,содержащим32г сульфата меди(2):(1,204\*1023)

Число электронов на внешнем электронном уровне атома элемента№33:(5)

Член ряда,имеющего общую формулуСnH2n-6:(бензол)

Чтобы доказать,что оксид кремния(4)-кислотный оксид,нужно провести реакцию с:КОН

Чтобы получить40%раствор формальдегида необходимо в0,9л воды растворить формальдегид объёмом:(448л)

Щелочной и щелочноземельный металлы соответственно:(Rb,Ba)

Щелочные металлы находятся в главной подгруппе группы номер:(1)

Элемент А вступает в реакции а)А+Н2О—АОН+Н2 б)ANO3—ANO2+O2этот металл:(Na)

Элемент марганец относится к:(d-элементам)

Элемент подгруппы алюминия:(In)

Элемент стронций относится к:(s-элементам)

Элемент «Э» в схеме превращений Э—ЭО2—Н2ЭО3:(сера)

Элемент «Э» в схеме превращений Э—Э2О—ЭОН:(калий)

Элемент 2-го периода,проявляющий степень окисления -4,+2,+4:(Углерод)

Элементу 4группы главной подгруппы соответствует схема:(…3s23p2)

Элемент 4периода 6 группы побочной подгруппы имеет порядковый номер:(24)

Элемент,имеющий строение внешнего энергетического уровня…3s23p1,находится в группе:(3)

Элемент, имеющий конфигурацию…5s25p2:(Sn)

Элемент который обязательно входит в состав органических веществ:(углерод)

Элемент,который не входит в группу щелочных металлов:(магний)

Электрический ток проводит:(Графит)

Электролизом расплава и раствора можно получ.:(Ag)

Электронная формула 1s22s22p63s2соответствует:(иону S4+)

Электронная формула 1s22s22p63s1 принадлежит элементу: (№11 Na)

Электронная формула атома скандия:(…3s23p63d14s2)

Электронная формула атома железа:(..3d64s2)

Электронная формула внешнего энергетического уровня 4s24p4 соответствует атому:Se

Электронная формула гелия:(1s2)

Электронная формула иона хлора Cl-:(1s22s22p63s23p6)

Электронная формула неона:( 1s22s22p6)

Электроотрицательность-это свойство атомов данного химического элемента оттягивать на себя:(электроны от атомов др.химич.элем.)

Элементарное звено-СН2-НС=СН-СН2-имеется в макромолекулах:(бутадиенового каучука)

Эндотермическая реакция:(разложение воды)

Этаналь не взаимодействует:(соляной кислотой)

Этанол образуется при гидратации:(этена)

Этиламиноацетат получ.в реакции:(C2H5OH+NH2CH2COOH)

Ядро атома йода-127, 127I53,содержит:(53протона,74нейтрона)

Ядро атома кислорода-15, 15О8содержит:(8протонов,7нейтронов)

Ярко выражены окислительные свойства у:(фтор)