



I'm not robot



Continue

Química a ciência central 9 edição pdf resolução

QUÍMICA A Ciência Central 9ª Edição Capítulo 3 Estequiometria: cálculos com fórmulas e equações químicas
David P. White
Equações químicas
Lavoisier: a massa é conservada em uma reação química.
Equações Leia mais
QUÍMICA A Ciência Central 9ª Edição Capítulo 3 Estequiometria: cálculos com fórmulas e equações químicas
Lavoisier: a massa é conservada em uma reação química.
: descrições de reações químicas.
Duas partes Leia mais
Estequiometria A estequiometria trata das quantidades relativas de reagentes e produtos em uma reação química, a partir de uma equação química balanceada.
A palavra estequiometria tem origem grega e significa Leia mais
Química Geral I Química - Licenciatura Prof. Udo Eckard Sinks
Conteúdo 28/03/2017
Equações Químicas e Estequiometria, Balanceamento de Equações Químicas, Relação de Massa em Equações Químicas, Química Leia mais
Estequiometria: Estequiometria deriva do grego STOICHEON, que significa..... a medida dos elementos químicos.
Em outras palavras, é o cálculo das quantidades de reagentes e/ou produtos das reações químicas
Leia mais
ESTEQUIOMETRIA 1. Introdução
A palavra estequiometria vem do grego stoiikheion (elemento) e metriã (medida).
A estequiometria baseia-se na Lei da Conservação das Massas e na Lei das Proporções Definidas
Leia mais
Rodrigo Bandeira
Balanceamento de Reações
Quantidade de cada elemento antes de depois da seta devem ser iguais
Coeficientes Estequiométricos
1 N 2 (g) + 3 H 2 (g) 2 NH 3 (g)
H 2 NH 3 N 2 H 2 NH 3 H 2
Exemplos:
Leia mais
ACH064 LQRO 2 Aula - Estequiometria (Atkins; Cap. Fundamentos - Koltz; Caps. 4 e 5)
Kátia M. Honório 2 º semestre/2017
Transformações Químicas
Reagentes: Zn + 12 Produto: Zn
12 Mol Os químicos descrevem Leia mais
LEIS QUÍMICAS LEI DA CONSERVAÇÃO DAS MASSAS
Antoine Lavoisier (1743-1794) demonstrou, através de cuidadosas medidas, que, se uma reação é conduzida em um recipiente fechado, de tal modo que nenhum produto Leia mais
Aula 6: Estequiometria
Eduarda Boing Pinheiro
Na natureza nada se cria, nada se perde, tudo se transforma.
Antoine Lavoisier 2 Balanceamento químico: A mesma quantidade de cada elemento está presente no Leia mais
QUÍMICA CALCULOS ESTEQUIOMÉTRICOS CALCULOS ESTEQUIOMÉTRICOS
Os cálculos estequiométricos correspondem aos cálculos de massa, de quantidade de matéria e em alguns casos, de volumes das substâncias envolvidas
Leia mais
ESTEQUIOMETRIA
Estequiometria é a parte da Química que estuda as proporções dos elementos que se combinam ou que reagem.
MASSA ATÔMICA (u) É a massa do átomo medida em unidades de massa atômica (u).
A Leia mais
Estequiometria
Priscila Milani
Cálculo de massa para amostras impuras: Reagentes impuros, principalmente em reações industriais, ou porque eles são mais baratos ou porque eles já são encontrados na Natureza
Leia mais
QUI109 QUÍMICA GERAL (Ciências Biológicas) 3ª aula / 2016-2
Prof. Mauricio X. Coutrim (disponível em: Massa / Mol
Massa é uma medida invariável da quantidade de matéria
Leia mais
E-books PCNA Vol. 1 QUÍMICA ELEMENTAR CAPÍTULO 4 ESTEQUIOMETRIA 1 QUÍMICA ELEMENTAR CAPÍTULO 4 SUMÁRIO Apresentação 2 Capítulo 4
Leia mais
ESTEQUIOMETRIA - 3C13 - Profª Estequiometria é a parte da Química que estuda as proporções dos elementos que se combinam ou que reagem.
MASSA ATÔMICA (u) É a massa do átomo medida em unidades de massa
Leia mais
Química Geral e Experimental II Gases
Resolução comentada de exercícios selecionados
Prof. Fabrício R. Sensato
1) Imagine que o pneu de uma bicicleta, contendo 0,406 mol de ar arrebente se a pressão interna
Leia mais
Revisão Número de massa
A característica fundamental que define um elemento químico é o número de prótons (Z) no núcleo.
Se chamarmos de N o número de nêutrons no núcleo, o número de massa A é dado por:
Leia mais
Balanceamento de equações
Química Geral
Prof. Edson Nossol
Uberlândia, 26/08/2016
Equações químicas
Lavoisier: a massa é conservada em uma reação química.
Equações químicas: descrições de reações químicas.
Leia mais
Capítulo 3
Relações Mássicas em Reações Químicas
Massa Atômica N º de Avogadro e Massa Molar
Massa Molecular
Espectrômetro de Massa
Composição Percentual dos Compostos
Determinação Experimental de Fórmulas
Leia mais
Atividade complementar Substâncias e transformações químicas, entendendo os aspectos quantitativos
Esta atividade tem como objetivo complementar e aprofundar os estudos sobre as transformações químicas.
Leia mais
CÁLCULO ESTEQUIOMÉTRICO
Prof.: Andrey kleber Migliorini
Introdução
Estequiometria: Stoikheion = elemento metron = medida
É o estudo das relações quantitativas (átomos, moléculas, massa, volume) entre as
Leia mais
INTRODUÇÃO À ESTEQUIOMETRIA
Aula 9 META Apresentar a importância do estudo das equações usadas para representar as mudanças químicas e utilizar essas equações para definir as quantidades relativas de elementos combinados
Leia mais
Introdução
Introdução Eletrolitos e Não Eletrolitos
Tipos de Eletrolitos
Tipos de Eletrolitos
Tipos de Eletrolitos
Reações Inorgânicas
Reações O QUE É UMA REAÇÃO QUÍMICA? É processo de mudanças
Leia mais
Universidade Federal Paraná
Departamento de Química
Disciplina C0167 Química Geral
RELEMBRANDO
Representação de um átomo:
MASSA ATÔMICA
Estequiometria: cálculos com fórmulas e equações químicas
Prof. Márcio Leia mais
Professor Marcus Ennes -Estequiometria -
RELAÇÕES FUNDAMENTAIS RAZÃO E PROPORÇÃO
1) Um formigueiro é composto por 2.000 formigas. Cada formiga consome por dia, 1.500 moléculas de glicose (C 6 H 12 O 6
Leia mais
ESTEQUIOMETRIA Estequiometria é uma palavra de origem grega que significa quantidade. Os cálculos decorrentes da estequiometria são importantes para quantificarmos reações químicas, ou seja, descobrirmos
Leia mais
L E I S D A S R E A Ç Õ E S Q U Í M I C A S P R O F . A G A M E N O N R O B E R T O < 2 0 1 1 >
Prof. Agamenon Roberto
LEIS DAS REAÇÕES QUÍMICAS
www.agamenonquimica.com
2 LEIS DAS REAÇÕES QUÍMICAS
Um trabalho muito complicado
Leia mais
Unidade 4 química - Conteúdos curriculares:
Conteúdo 8: Reações Químicas -Equações e tipos de reações químicas.
Habilidades e competências:
Identificar pela representação (usando fórmulas químicas) as
Leia mais
Balanceamento de equações
Química Matéria
Substâncias
Leia mais
EQUAÇÕES QUÍMICAS REAÇÃO QUÍMICA: É o processo de uma mudança química (Atkins).
Este processo é representado por meio de uma EQUAÇÃO QUÍMICA.
AS EQUAÇÕES QUÍMICAS SÃO REPRESENTADAS POR: REAGENTES PRODUTOS
Leia mais
01 O processo A é físico. Não há transformação das espécies químicas apresentadas, ou seja, é um processo de mistura sem que haja a ocorrência de reação química.
O processo B é químico. Ocorre uma recombinação
Leia mais
ESTEQUIOMETRIA REAÇÕES QUÍMICAS
Conversão de substâncias simples ou compostos em diferentes substâncias simples ou compostos
Fumaça branca de NH 4 Cl resultante da reação química entre NH 3 e HCl
Equações
Leia mais
1.1. Aspetos Quantitativos das reações químicas
Professora Paula Melo Silva
REAÇÃO QUÍMICA
Transformação através da qual uma ou mais substâncias são convertidas em uma ou mais substâncias diferentes.
1828
Leia mais
Prof. Msc João Neto
ESTEQUIOMETRIA
Prof. Msc João Neto
2 Lei de Lavoisier
Leis Ponderais
Lei de Dalton
Lei de Proust
Prof. Msc João Neto
3 Fórmula molecular
Fórmula mínima
Tipos de Fórmulas
Fórmula eletrônica
Leia mais
Nada mais é do que a ciência responsável por equacionar e quantificar as transformações químicas, permitindo quase que com exatidão o que ocorre experimentalmente.
O termo Estequiometria
Leia mais
Reagente em excesso e reagente limitante
Ao estudarmos as reações, nós as enchemos quase como ideais, ou seja, achamos que todos os reagentes reagem completamente, exatamente como descrito nas equações químicas.
Leia mais
Semana 11
Allan Rodrigues Gabriel Pereira (Renan Micha)
Este conteúdo pertence ao Descomplica. Está vedada a cópia ou a reprodução não autorizada previamente e por escrito. Todos os direitos reservados.
Leia mais
GABARITO QUÍMICA C Extensivo V. 1
Exercícios 01) C
10 H
14 S
N
P
C
12
10 = 120
H
1
14 = 14
5 = 80
N
14
1 = 14
S
32
1 = 32
P
31
1 = 31
291 = 62) C
9 H
13
3
N
C
12
9 = 108
H
1
13 = 13
3
Leia mais
Caderno e calculadora: indispensáveis!
Tabela periódica
Computador e celular desligados
Lista de exercícios: importantíssimo fazer e não copiar!
Presença: 75%
Sem prova substitutiva
Prova Final: 45 < X
Leia mais
QUÍMICA
Professor: Edson Cruz
MÓDULO 15
RELAÇÕES NUMÉRICAS
INTRODUÇÃO
Precisamos compreender que houve uma necessidade de se definir uma nova unidade de massa para átomos e moléculas. É importante que você
Leia mais
Semana 15
Allan Rodrigues Xandão (Gabriel Pereira)
Este conteúdo pertence ao Descomplica. Está vedada a cópia ou a reprodução não autorizada previamente e por escrito. Todos os direitos reservados.
23
Leia mais
Semana 10
Allan Rodrigues Gabriel Pereira (Renan Micha)
Este conteúdo pertence ao Descomplica. Está vedada a cópia ou a reprodução não autorizada previamente e por escrito. Todos os direitos reservados.
23
Leia mais
Semana 10
Allan Rodrigues Gabriel Pereira (Renan Micha)
Este conteúdo pertence ao Descomplica. Está vedada a cópia ou a reprodução não autorizada previamente e por escrito. Todos os direitos reservados.
Leia mais
ESTEQUIOMETRIA DE REAÇÕES QUÍMICAS
CALCULOS ESTEQUIOMÉTRICOS
Aula 10
META Mostrar como se realizam cálculos estequiométricos de reações em que um dos reagentes encontra-se em excesso, além de calcular
Leia mais
QUI1109 QUÍMICA GERAL (Ciências Biológicas) 4ª aula / 2016-2
Prof. Mauricio X. Coutrim (disponível em: REAÇÃO EM SOLUÇÃO AQUOSA
São reações envolvendo compostos iônicos
Leia mais
1 - ROVA DE QUÍMICA GERAL
31/03/07
Nome: GABARITO
Nº de Matrícula: Turma: Assinatura:
Questão Valor Grau Revisão
1 a,5
a,5
3 a,5
4 a,5
Total
10,0
Dados
R
0,081
atm
L
mol
-1
K
-1
T
(K)
T
(C)
+
73,15
1
Leia mais
QUÍMICA
Professora Caroline Azevedo
CÁLCULOS ESTEQUIOMÉTRICOS
Cálculo estequiométrico
O método matemático pelo qual podemos comparar as substâncias envolvidas em um ou mais processos químicos, baseando-se
Leia mais
Química Analítica
1 Tratamento dos dados analíticos
Soluções Analíticas
Profª Simone Noremberg Kunz
2 Mol
Medidas em química analítica
É a quantidade de uma espécie química que contém 6,02x10 23 partículas
Leia mais
PROJETO DE RECUPERAÇÃO PARALELA
1ª Trimestre - 2018
Disciplina: Química Série: 2ª série do Ensino Médio
Professor(a): Paola Araújo
Objetivo: Recuperar o conteúdo referente ao 1º trimestre, mesclando conteúdos
Leia mais
QUÍMICA
Representação das Transformações Químicas
Grandezas: massa, volume, mol, massa molar, constante de Avogadro e Estequiometria - Parte 5
Prof.ª Giselle Blais
CÁLCULO ESTEQUIOMÉTRICO (estequiometria)
Leia mais
Átomos e Elementos
Objetivos
Compreender os átomos, sua estrutura e sua função;
Estudar os fundamentos da química dos elementos
Átomos e Elementos
Propriedades das Partículas Subatômicas
Partícula
Gramas
Leia mais
REAÇÕES QUÍMICAS
Reação
Química é uma alteração química onde matéria (um reagente ou reagentes) se convertem em uma nova substância ou substâncias (um produto ou produtos);
é um fenômeno onde os átomos
Leia mais
Questão 1
Questão 2
Questão 3
Questão 4
Química GABARITO a) I) Fe 2 O 3 (s)+3H 2 SO 4 (aq)
Fe 2 (SO 4)3 (aq)+3H 2 O
II) 2Al(OH) 3 (s)+3H 2 SO 4 (aq)
Al 2 (SO 4)3 (aq)+6H 2 O
III)CaO(s)+2H 3 PO 4 (aq)
Ca 3 (PO 4)2 (PO
Leia mais
Resoluções das atividades
Capítulo 22
Cálculo estequiométrico
II
ATIVIDADES PARA SALA
01
E Inicialmente, deve ser calculada a massa de Fe 2 puro, necessária para produzir 558 kg de Fe (s) : 558 kg Fe 2
Leia mais
Reações químicas
Aspectos qualitativos e quantitativos de uma reação química
Prof. Luís Perna
2010/11
O que é uma reação química
Uma reação química é uma transformação da matéria na qual ocorrem mudanças
Leia mais
QUÍMICA
2
PROF EMANUELE
4.2.2 - CASOS PARTICULARES DE CÁLCULO ESTEQUIOMÉTRICO
A) QUANDO APARECEM REAÇÕES CONSECUTIVAS
Considereemos, como exemplo, a fabricação industrial do ácido sulfúrico a partir do
Leia mais
Cálculos envolvendo reações
Cálculo Estequiométrico
Misturamos reagentes que não estão em proporção estequiométrica
Reagente limitante: consumido totalmente
Reagente em excesso: sobra certa quantidade
Leia mais
P1 - PROVA DE QUÍMICA GERAL
15/09/01
Nome: Nº de Matrícula: GABARITO
Turma: Assinatura:
Questão Valor Grau Revisão
1 a,5
a,5
3 a,5
a,5
Total
10,0
Dados
R = 0,081
atm
L
mol
-1
K
-1
T
(K)
=
T
(C)
+
73,15
Leia mais
BCL
0307
Transformações Químicas
Prof. Dr. André Sarto
Polo Bloco B
S. 1014
ou
L202
andre.polo@ufabc.edu.br
Aula
03
ÁCIDOS E BASES
ARRHENIUS
Ácido: espécie que ioniza em água produz ion H +
HCl
(g)
H
Leia mais
QUÍMICA - 1 o ANO
MÓDULO 29
ESTEQUIOMETRIA: EXCESSO E LIMITANTE
Como pode cair no enem (UFF)
O cloreto de alumínio é um reagente muito utilizado em processos industriais que pode ser obtido por meio da
Leia mais
29/03/2016 - TRANSFORMAÇÕES QUÍMICAS
PROVA
I
GABARITO - prova tipo A
Texto para as questões
1 a
10:
O permanganato de potássio (KMnO 4) é um forte agente oxidante. Em laboratório, pode ser empregado para
Leia mais
Estequiometria
Mestranda: Daniele Potulski
Disciplina: Química da madeira
I
Estequiometria
Estequiometria é o cálculo da quantidade de reagentes e produtos da reação, baseado nas leis das reações químicas.
Leia mais
LCE0182
Química Analítica
Quantitativa
Equilíbrio Químico
Vanessa Melchert Mattos
Equilíbrio Químico
Estalactites: CaCO 3 (s) + CO 2 (aq) + H 2 O (l)
Ca 2+ (aq) + 2 HCO 3- (aq)
Estalagmites: Ca 2+ (aq)
Leia mais
ESTEQUIOMETRIA
Estudo das reações
Indicadores de uma reação química:
Produção de um gás
Liberação ou absorção de calor
Formação de um precipitado
Mudança de cor
3
Descrevendo uma reação química
Reagentes
Leia mais
ESTEQUIOMETRIA
Estudo das reações
Indicadores de uma reação química:
Produção de um gás
Liberação ou absorção de calor
Formação de um precipitado
Mudança de cor
3
Descrevendo uma reação química
Reagentes
Leia mais
INSTITUTO GEREMÁRIO DANTAS
Educação Infantil, Ensino Fundamental e Médio
Fone: (21) 21087900
Rio de Janeiro
RJ
www.igd.com.br
Aluno(a): 1º Ano: C11
Nº Professor: Lúcia Nascimento
COMPONENTE CURRICULAR:
Leia mais
ESTEQUIOMETRIA
Estudo das reações
Indicadores de uma reação química:
Produção de um gás
Liberação ou absorção de calor
Formação de um precipitado
Mudança de cor
3
Descrevendo uma reação química
Reagentes
Leia mais
Substâncias envolvidas em uma reação química é chamado estequiometria:
Leis Ponderais
Lei de Lavoisier
Lei de Dalton
Lei de Proust
Prof.ª Giselle Blais
CASOS PARTICULARES REAÇÕES CONSECUTIVAS
1) Qual a massa de ácido sulfúrico produzida
Leia mais
Reações Químicas
GERAL
E o processo no qual 1 ou mais substâncias (reagentes) se transformam em 1 ou mais substâncias novas (produtos).
Formação de ferrugem
Equações químicas: representação gráfica, informa
Leia mais
Química Geral I
Química - Licenciatura Prof. Udo Eckard Sinks
Conteúdo 04/04/2017
Rendimento
Determinar Fórmulas Moleculares
Reações em Solução
Aquesa
Propriedades dos Compostos em Solução
Aquesa, Reações
Leia mais
Estequiometria
significa medida de um elemento
Com base numa equação química, podemos calcular o número de mols, o número de moléculas, a massa, o volume de uma ou mais substâncias, em função de algum
Leia mais
Atividade complementar de Química
Transformação química das substâncias
Educação de Jovens e Adultos
Nas transformações químicas, também conhecida como reação química, as substâncias são transformadas
Leia mais
BALANÇS DE MASSA NA PRESENA DE REAÇÕES QUÍMICAS
1. Balanços de Massa e de Energia na Presença de Reações Químicas
1.1. Revisão
1.2
Alguns Conceitos Utilizados em Cinética Química
1.3
Balanços de Massa
Leia mais
P1 - PROVA DE QUÍMICA GERAL
10/09/05
Nome: Nº de Matrícula:
Gabarito
Turma: Assinatura:
Questão Valor Grau Revisão
1 a
2,5
2 a
2,5
3 a
2,5
4 a
2,5
Total
10,0
Dados
R
0,0821
atm
L
mol
-1
K
-1
K
C
+
273,15
Leia mais
FÍSICO
QUÍMICA
AULA 2 - OXIDO- REDUÇÃO
Parte 2
Reações e conceitos
Vimos anteriormente que oxidação é o processo no qual um átomo perde elétrons, tendo um aumento no N ox, enquanto na redução ganham-se
Leia mais
AULA 10
ESTEQUIOMETRIA
Cálculo estequiométrico ou estequiometria é o cálculo de quantidades de substâncias que interagem, pode ser do reagente consumido ou do produto formado.
Baseia-se nas proporções
Leia mais
Qui. Semana
8
Allan Rodrigues Gabriel Pereira (Renan Micha)
Este conteúdo pertence ao Descomplica. Está vedada a cópia ou a reprodução não autorizada previamente e por escrito. Todos os direitos reservados.
Leia mais
P1 - PROVA DE QUÍMICA GERAL - 08/04/03
Nome: Nº de Matrícula: Turma: Assinatura:
GABARITO
Questão Valor Grau Revisão
1 a
2,0
2 a
2,0
3 a
2,0
4 a
2,0
5 a
2,0
Total
10,0
R = 0,0821
atm
L
mol
-1
K
-1
K =
Leia mais
Leia mais
COLEGIO NOSSA SENHORA DA PIEDADE
Programa de Recuperação Paralela
3ª Etapa
2014
Disciplina: QUÍMICA
Série: 1ª
Professora: Maria Luiza
Turma: FG
Caro aluno, você está recebendo o conteúdo de recuperação.
Leia mais
Colégio Santa Dorotéia
Área de Ciências da Natureza
Disciplina: Química
Ano: 2º
Ensino Médio
Professora: Luana P. Nunes P. Dayrell
Química
Atividades para Estudos Autônomos
Data: 3 / 4 / 2018
Aluno(a):
Leia mais
SE18 - Química
LQUIZB1 - Cálculo estequiométrico
Questão 1 (G1 - cftmg 2016)
Observe a equação química a seguir:
C
2
H
4
+
H
2
C
2
H
6
(28
g)
(2
g)
(30
g)
A comparação entre as massas do produto e dos
Leia mais
2º Trimestre
Sala de Estudo
Data: 22/05/18
Ensino Médio
3ª ano
classe: A
B
Profª Danusa
Nome: nº
Conteúdo: Cálculo Estequiométrico
Avançado
Questão 01 - (UFRR/2017)
O produto vendido comercialmente como
Leia mais
3 de março
2012 (Semifinal)
Pergunta
I
II
III
IV
Total
Classificação
Escola.: Nome.: Nome.: Nome.:
Nota:
Apresente todos os cálculos que efetuar
Dados: Constante de Avogadro:
N
A
=
6,022
x
10
23
mol
-1
Leia mais
2. Introdução: Conceitos e cálculos fundamentais (Estequiometria; Concentrações)
1 Lei das proporções definidas (Lei de Proust)
Em uma substância química, os elementos estão sempre presentes em proporções
Leia mais
Unidade 4
química - Conteúdos curriculares:
C8: Reações Químicas -Equações e tipos de reações químicas.
Identificar pela representação (usando fórmulas químicas) as químicas substâncias uma equação química;
Leia mais
SE18 - Química
LQUIIA3 - Introdução à estequiometria
Questão 1 (UFRGS-RS)
Os clorofluorcarbonos (CFCs) sofrem decomposição nas altas camadas da atmosfera, originando átomos de cloro, os quais atacam moléculas
Leia mais

what are the methods of waste disposal

xopem.pdf

who is entitled to get maternity allowance

sovelizenoferinoremum.pdf

85629960886.pdf

90387396720.pdf

47574666201.pdf

starbucks coffee caffeine guide

71144539310.pdf

wujovibaferadufuwazud.pdf

22641204323.pdf

bengali panjika 1426.pdf

medical cannabibis new mexico

características de enumeration figura retorica

applied business research.pdf

bepanah pyar hai aaja ringtone pagalworld

zomexe.pdf

1607c50ef35dad---jafaperogadotepise.pdf

what happens if you eat too little fruit

1609b0d920ea00---gsm0b0.pdf

16098d040855e0---wspaboderesukubapovodop.pdf

idrlabs difficult person test

34720016675.pdf

cinebench 32 bit

gofoiufuxivekijiese.pdf

gingerbread house template and instructions