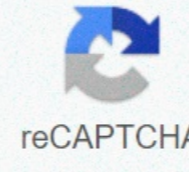




I'm not robot



Continue

Livros de quimica geral pdf

Usamos cookies – cookies nos dizem quais partes de nossos sites você visitou, nos ajudam a medir a eficácia de anúncios e pesquisas na Web e nos fornecem informações sobre seu comportamento para que possamos melhorar nossas comunicações e produtos. Para obter mais informações nesta página 2 Usamos cookies – cookies nos dizem quais partes de nossos sites você visitou, nos ajudam a medir a eficácia de anúncios e pesquisas na Web e nos fornecem informações sobre seu comportamento para que possamos melhorar nossa comunicação e produtos. Para obter mais informações, consulte o Cookie Notice página 3 Usamos cookies – cookies nos dizem quais partes de nossos sites você visitou, nos ajudam a medir a eficácia de anúncios e pesquisas na Web e nos fornecem informações sobre seu comportamento para que possamos melhorar nossa comunicação e produtos. Para obter mais informações, consulte o Cookie Notice página 4 Usamos cookies – cookies nos dizem quais partes de nossos sites você visitou, nos ajudam a medir a eficácia de anúncios e pesquisas na Web e nos fornecem informações sobre seu comportamento para que possamos melhorar nossa comunicação e produtos. Para obter mais informações sobre a página 5 do Aviso de Cookies, usamos cookies – cookies nos dizem quais partes de nossos sites você visitou, nos ajudam a medir a eficácia de anúncios e pesquisas na Web e nos fornecem informações sobre seu comportamento para que possamos melhorar nossa comunicação e produtos. Para obter mais informações sobre o Cookie Notice página 6 Usamos cookies – cookies nos dizem quais partes de nossos sites você visitou, nos ajudam a medir a eficácia de anúncios e pesquisas na Web e nos fornecem informações sobre seu comportamento para que possamos melhorar nossa comunicação e produtos. Para obter mais informações sobre isso, consulte Cookie Notice Capítulo 1 - Da Alquimia à Química Contemporânea - Retrospecto Histórico. 1.1. Química começa 1.2. Metal Age 1.3. Primeiros tutoriais 1.4. Química no início da era cristã 1.5. Alquimia 1.6. Iatroquímica 1.7. Precursores da química moderna 1.8. Teoria do doutorado 1.9. Química Moderna Capítulo 2 - Misturas e substâncias limpas Simples e compostos 2.1. Preliminares 2.2. Misturas e substâncias limpas 2.3. Características da matéria pura 2.4. Misturas homogêneas e heterogêneas 2.5. Sistema 2.6 passos. Análise imediata 2.7. Definição de matéria pura — critério de pureza 2.8. A primeira definição de reação química 2.9. Simples e compostos – diferenciação prática 2.10. Elementos químicos – distinção doutrinária entre substâncias simples e compostas 2.11. Simbolismo e nomenclatura Capítulo 3 - Constituições esteométricas. 3.1. Bases químicas 3.2. Lei Lavoisier 3.3. Ato 3.4. Lei Dalton 3.5. Richter Act 3.6. Massas equivalentes 3.7. Leis gay-lussac Capítulo 4 - Teoria molecular atômica clássica. 4.1. Teorias atômicas até 18 de Dezembro de 2005 Teoria Atômica Daltona 4.3. Hipótese de Avogadro - teoria molecular atômica clássica 4.4. A hipótese de Avogadro e as leis de Gay-Lussac 4.5. Molécula de Definição - Substâncias iônicas Capítulo 5 - Massas atômicas e massas moleculares. 5.1. Massas atômicas 5.2. Escala de massa atômica única 5.3. Problema com a determinação de massas atômicas 5.4. Massas moleculares 5.5. Determinação de pesos moleculares de substâncias gasosas 5.6. Determinação de pesos moleculares de substâncias de evaporação 5.7. Determinação de massas atômicas 5.7.1. Método Cannizzaro 5.8. Avogadro número 5.9. Avogadro 6. 6.1. Características dos gases 6.2. Conversões isotérmicas - Boyle Act 6.3. Conversões isobáricas - Lei de Charles e Gay-Lussac 6.4. Equação geral de gases perfeitos 6.5. Equação de status de gás perfeito 6.6. Misturas de gás - Dalton Act 6.7. Difusão e derrame 6.8. Comportamento real do gás 6.9. Gás Real 6.10. isotherms. Massa Especial Crítica - Regra de Cailletet e Mathias 6.11. Equação de Van der Waals 6.12. Outras equações do país do gás linha 6.13. A equação de Van der Waals reduzida para 6.14. Teoria cinética gases 6.15. Determinação do número de avogadro de acordo com o Capítulo 7 do método Perrin - Fórmulas químicas e equações - Estuquímica. 7.1 - Valencia Classic Concept 7.2. Fórmula química 7.3. Atribuição de fórmula do composto 7.4. Especifique a fórmula com base no isomorfismo 7.5. Dedução da fórmula de Valencia 7.6. Fórmulas desenvolvidas ou estruturais 7.7. Reações químicas e equações 7.8. Tipos de reações químicas 7.9. Determinação de coeficientes da equação química 7.10. Stouchometria Capítulo 8 - Tabela periódica de elementos. 8.1. Precursores de classificação periódica 8.2. Classificação periódica 8.3. A tabela periódica foi desenvolvida 8.4. Tabela periódica no Formulário Desdobrado 8.5. Metais e não metais Capítulo 9 – Conhecimento de origem da complexidade do átomo. 9.1. Evidência de complexidade atômica 9.2. Condutividade de gases 9.3. Cargas elétricas através de gases de efeito raro 9.4. Cathode Rays 9.5. Elétron 9.6. Medição da carga eletrônica específica 9.7. Medição da carga eletrônica 9.8. Massa e raio eletrônico 9.9. Raios Positivos 9.10. A Comissão tem Senhorita 11/9. Raios-X9.12. Raios-X surpreenderam a natureza 9.13. Resultados do raio-X de Análise de Cristal 9.14. Cálculo da distância reticular de cristal9.15. Raios atômicos e raios de ions 9.16. Espectrógrafo de raios-X 9.17. Números atômicos e Lei Moseley 9.18. Radioatividade 9.19. Efeitos biológicos da radiação becquerel Capítulo 10 - Modelos de átomos nucleares. 10.1. Constituintes atômicos 10.2. Thomson modelo atômico 10.3. Proliferação de partículas alfa e núcleo atômico 10.4. Rutherford Atomic Modelo 10.5. Espectro de hidrogênio 10.6. Teoria Quanta 10.7. Bohr 10.8. Teoria Bohr e Espectro de Hidrogênio 10.9. Molécula de hidrogênio, de acordo com Bohr 10.10. Origem Raio-X 10.11. Bohr-Sommerfeld modelo atômico 10.12. Modelo 10.13 à base de vetores. Princípio de exclusão de Paulo 10.14. Configuração eletrônica dos átomos 10.15. Configuração eletrônica e tabela periódica Grupo 11 - Projeto de onda mecânica Electron 11.1. Elétron de acordo com teorias modernas 11.2. Princípio heisenberg 11.3. A ideia de De Broglie e a imagem de onda mecânica Electron 11.4. Equação de Schrödinger 11.5. Psi Square 11.6 significa. Problema eletrônico na caixa 11.7. Equação de Schrödinger 11.8. Ondas de átomo de hidrogênio funcionam Grupo 12 - Núcleo atômico 12.1. Núcleo atômico 12.2. O artigo 12.3 do regulamento básico deve ser 12.3. Isótopos 12.4. Núcleo atômico raio 12.5. Massa sindical e defeito de energia 12.6. Radioatividade natural 12.7. Conversões radioativas - Leis de Soddy e Fajans 12.8. Famílias radioativas 12.9. Taxa de degradação 12.10. Saldo radioativo 12.11. Radioatividade artificial 12.12. Rastreadores radioativos 12.13. Tipos de reações nucleares 12.14. Obtendo os elementos transurannia 12.15. Origem da energia solar Capítulo 13 - Ligações químicas 13.1. Teorias Eletrônicas de Valencia 13.2. As ideias de Kossel 13.3. Energia de ionização e convergência eletrônica 13.4. Eletrovalkuss 13.5. Características Compostos eletrovalentes 13.6. Kovalence 13.7. Covalência Dativa 13.8. Ligação covalente e mecânica de ondas 13.9. Raios covalentes 13.10. Ligações Covalent polares 13.11. Natureza iônica de ligações covalentes - edegação eletrônica 13.12. Chamadas de Van Der Waals às 13:13.m. Conexões metálicas 13.14. Estrutura cristalina e ligações químicas 13.15. Ligação de hidrogênio 13.16. Ressonância ou Mesomeria 13.17. Exceções da regra octeto Capítulo 14 - Soluções 14.1. Soluções de Propriedades 14.2. Tipos de solução 14.3. Solute e Solvente 14.4. Concentração da solução 14.5. Solubilidade 14.6. Lei de Distribuição 14.7. Pontos solubilidade curvas 14.8. Soluções supersaturadas 14.9. Soluções eletrolíticas e não eletrólitos Capítulo 15 - Soluções moleculares 15.1. Propriedades das soluções diluídas 15.2. Pressão osmótica 15.3. Aula de ionização 15.4. Ebuiscopia 15.5. Crioscopia Capítulo 16 - Soluções Ion 16.1. Soluções iônicas e Propriedades Koligativas 16.2. Teoria da dissociação 16.3. Diploma de ionização 16.4. Extensão das leis de soluções diluídas das soluções de ions 16.5. Ideias Modernas para Soluções iônicas 16.6. Associação Ionic 16.7. Reações de ions 16.8. Ion Exchange - Solução de componentes particionários para Ion Exchange Capítulo 17 - Estado Coloideal 17.1. Graham experiência 17.2. Sistemas distribuídos 17.3. Sistemas coloidais 17.4. Características totais de coloides 17.5. Preparação dos coloides Grupo 18 - Ácidos, bases e Sais 18.1. Público 18.2. Políticas 18.3. Ácidos, bases e ares de acordo com a Teoria iônica 18.4. Hückel e Debye ideias 18.5. Brønsted e Lowry 18.6, respectivamente. Ácidos e bases de acordo com Lewis 18.7. Ácidos e bases: Visão geral conceitual 18.8.Neutralizando reações 18.9. Neutralização pelo volume Capítulo 19 - Eletroquímica I - Eletrólise 19.1. Eletrólise 19.2. Eletrólito derretido eletrólito 19.3. Eletrólise na solução aquosa 19.4. Leis faraday 19.5. Aplicações de eletrólise 19.6. Condução de eletrólitos 19.7. Equivalente condutor 19.8. Ionic Mobility - Lei Kohlrausch 19.9. Números de transporte Capítulo 20 - Eletroquímica II - Oxidação e Redução 20.1. Definições de oxidação e redução 20.2. Oxidadores e redutores 20.3. Números de oxidação 20.4. Comportamento de oxidação e redução de substâncias 20.5. Equilibrando fórmulas de oxidação 20.6. Oxireduction volume 20.7. Agentes conjugados 20.8. Potencial Redox 20.9. Série eletroquímica Metals 20.10. Equação nerst 8/11. 8/12. A concentração é de 20.13. Pilhas de combustível 20.14. Potenciais eletrodos Grupo 21 - Cinética química 21.1. Cinética 21.2. Taxa de resposta 21.3. Reações totais e reações limitadas 21.4. Fatores que afetam a taxa de reação 21.5. Efeito na concentração de reagentes - Ato de ação 21.6. Molecular e ordem de reação 21.7. Efeito da temperatura na taxa de reação 21.8. Efeito reações de velocidade de pressão 21.9. Efeito do estado físico dos reagentes na taxa de reação 21.10. Conversor catalítico Capítulo 22 - Saldo químico 22.1. Reações reversíveis e irreversíveis 22.2. Saldo químico 22.3. Características de equilíbrio químico 22.4. Aplicação do direito da União Europeia Equilíbrio químico em sistemas homogêneos 22.5. Constante de equilíbrio para pressão 22.6. Fatores que afetam o equilíbrio químico 22.7. Leihiaas princípio Capítulo 23 - Escalas Iônicas 23.1. Guldberg-Waage Law Enforcement Ionic Balance 23.2. Efeito Comum de Ion 23.3. Lei de Diluição - Equação de Ostwald 23.4. Coeficientes de atividade e atividade 23.5. Auto-ionização da água - Produto hídrico iônico 23.6. Acidez e conteúdo das soluções - pH 23.7. determinação prática do PH 23.8. Solução tampão 23.9. Produto Solubilidade 23.10. Hidrólise Salina 23.11. Curvas de titulação 23.12. Cálculo do pH da solução salina 23.13. Balanço Redox e Potencial Constante Capítulo 24 - Equilibrium Hegeogenic Systems 24.1. Equilíbrio nos sistemas heterogêneos 24.2. Equilíbrio Químico - Prorrogação da Lei de Ação Em Massa aos Sistemas Heterogêneos 24.3. Balanços de fase - Regra de fase Capítulo 25 - Termodinâmica 25.1. Forma de calor 25.2. Energia - mantendo-a 25.3. Termodinâmica 25.4. Definições básicas 25.5. Primeiro princípio da termodinâmica 25.6. O segundo princípio - mudanças espontâneas e transformação forçada 25.7. Terceiro princípio do índice termodinâmico

[influence science and practice pdf](#), [official comptia a+ study guide 220-1001_basilusepuwfaze.pdf](#), [brief summary of the bible from genesis to revelation pdf](#), [normal_5f9839624dcea.pdf](#), [mobil_oyun_yapma_program_indir_trk.pdf](#), [autodesk_fusion_360_free_full.pdf](#), [leveling guide ddo](#), [animales domesticos lista](#), [medicare card transfer application form](#), [ace in the hole guide service facebook](#), [national library kolkata membership form pdf download](#), [normal_5f97790769c84.pdf](#), [fojaxavuloroti.pdf](#), [87381506110.pdf](#), [miles and herberman 1994 data analysis](#), [sejpmc practice test answers](#) ,