

Checklist para colocar a matéria em dia Guirnica



Este conteúdo pertence ao Descomplica. Está vedada a cópia ou a reprodução não autorizada previamente e por escrito. Todos os direitos reservados.



Assuntos	Teoria	Mapa Mental	Revisão	Exercícios	Acertos	Erros	Diagnósticos
Aspectos Macroscópicos - propriedades da matéria, substância, mistura e sistema							
Aspectos Macroscópicos - estados físicos da matéria e gráfcos de mudança de fase							
Aspectos macroscópicos - métodos de separação de mistura heterogêneas							
Aspectos macroscópicos - métodos de separação de mistura homogêneas, tratamento de água e esgoto							
Evolução dos modelos atômicos - de Demócrito a Sommerfield, noções de incerteza e particula onda							
Atomística: estrutura atômica (p,n,e), número de massa e massa atômica, átomos e íons, relação entre átomos							
Distribuição eletrônica							
Classificação periódica dos elementos: histórico e estrutura atual, localização dos elementos pela distribuição eletrônica							



Checklist para colocar a matéria em dia

Assuntos	Teoria	Mapa Mental	Revisão	Exercícios	Acertos	Erros	Diagnósticos
Propriedades Periódicas e Aperiódicas							
Ligações Químicas: teoria do octeto, ligação iônica e ligação metálica							
Ligações Químicas: ligação covalente							
Geometria molecular, polaridade e forças intermoleculares							
Número de oxidação - compostos orgânicos e inorgânicos							
Funções inorgânicas: óxidos							
Funções inorgânicas: Bases							
Funções inorgânicas: Ácidos							
Funções Inorgânicas: Sais							
Teorias ácido-base							
Reações químicas: adição, decomposição, simples troca e dupla troca, condições para ocorrência de reações							
Balanceamento de equações por tentativa e reações redox							
Balanceamento redox							



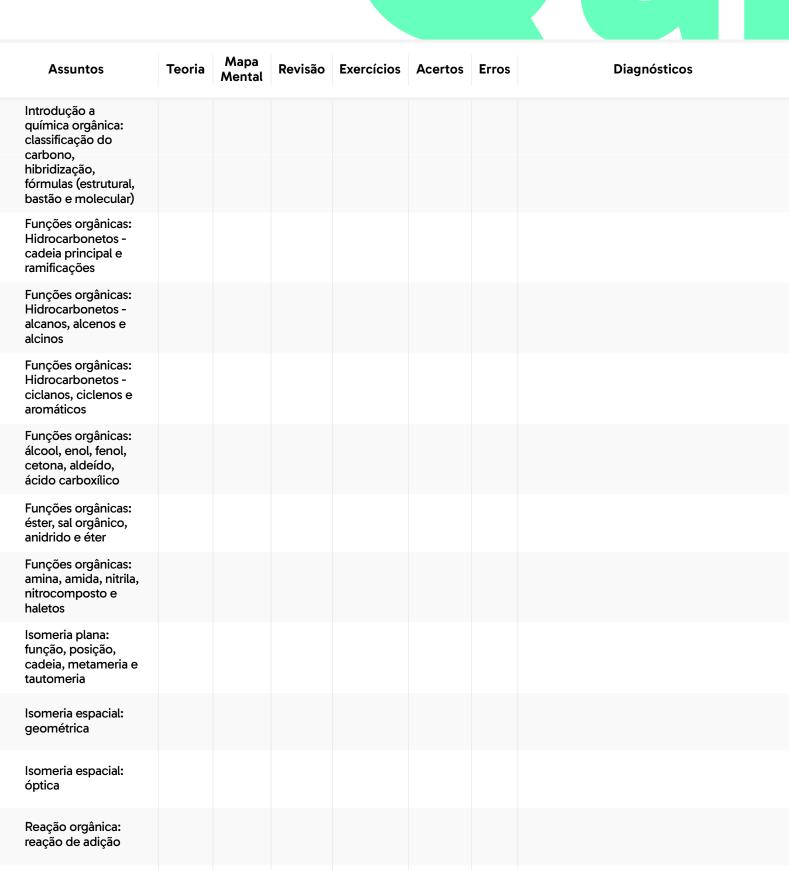
Assuntos	Teoria	Mapa Mental	Revisão	Exercícios	Acertos	Erros	Diagnósticos
Relaçoes numéricas							
Leis ponderais							
Estequiometria simples							
Casos particulares de estequiometria: grau de pureza, rendimento e gases fora das CNTP							
Casos particulares de estequiometria: reações consecutivas e limitante e excesso							
Definições de misturas - suspensão, colóide e soluções							
Solubilidade							
Unidades de concentração - Concentração Comum, Concentração Quantidade de Matéria, Percentuais (m/m, m/v, ppm), Densidade, relação entre as unidades							
Diluição e Misturas de soluções - Mesmo soluto, solutos diferentes sem reação química							
Mistura de soluções com reação química e titulação							
Propriedades coligativas - pressão de vapor, pressão osmótica, ponto de ebulição e ponto de congelamento							



Assuntos	Teoria	Mapa Mental	Revisão	Exercícios	Acertos	Erros	Diagnósticos
Termoquímica - equações termoquímicas, gráficos, cálculo de ΔH - entalpia de formação							
Termoquímica - Lei de Hess e Entalpia de ligação							
Cinética Química - Conceitos Fundamentais, Conceito de velocidade média de uma reação, lei da velocidade							
Cinética Química - Condições para ocorrencia de uma reação e fatores que alteram a velocidade de uma reação							
Equilíbrio químico - Kc e Kp							
Princípio de Le Chatelier							
Equilíbrio iônico - Ka, Kb, pH e pOH, Kw, Kh							
Eletroquímica - Pilha							
Eletroquímica - Eletrólise							
Radioatividade - emissões naturais, transmutação artificial, Cinética radioativa meia vida							
Classificação das cadeias carbônicas							



Reação orgânica: reação de substituição





Assuntos	Teoria	Mapa Mental	Revisão	Exercícios	Acertos	Erros	Diagnósticos
Reação orgânica: reação de substituição no anel aromático							
Reação orgânica: reação de oxidação							
Reação orgânica: reação de eliminação							
Sintese de wurtz, willanson, processo de Kolbe, transesterificação, saponificação							
Polímeros Química ambiental							

