

☐

I'm not robot

  
reCAPTCHA

Continue

## Exercícios sobre propriedades coligativas pdf

Você está aqui: Página Inicial > Disciplinas > Química II - Integrado > Lista de Exercícios - Propriedades Coligativas 1 DoSeTeQuQuSeSa 1234567 891011121314 15161718192021 22232425262728 293031 a) Com a diarreia ou vômito ocorre perda de água e sais minerais pelo organismo. A função do soro caseiro, por via oral, é a de reposição desses elementos perdidos. A criança irá absorver certa quantidade de líquido, que, juntamente com as demais substâncias, será essencial para hidratá-la. Essa concentração é importante porque ela torna a solução isotônica, isto é, seus sais minerais apresentam a mesma concentração ou concentração semelhante à concentração dos sais nos líquidos ou fluidos do corpo humano, como o suor, por exemplo. É importante tomar bebidas assim, pois elas são absorvidas de forma mais fácil e rápida pelo organismo. Entretanto, se houver a ingestão de soluções com concentração muito superior às de nosso organismo, isto é, soluções hipertônicas, problemas podem surgir; as células de nosso corpo perderão água, desidratando-se. O contrário também traz danos ao organismo. A ingestão de soluções hipotônicas - com concentração muito inferior a do organismo - faz com que as células inchem até explodirem. b) Osmose. Voltar a questão Agora você pode fazer provas completas de vestibulares anteriores. Quer conhecer? Agora você pode comparar os seus acertos com os de outros 12 milhões que fizeram o ENEM e descobrir sua nota aproximada! Só Exercícios © 2014-2021 Olá, candidatos ao Enem! A dica de Química para o Enem de hoje é sobre propriedades coligativas. Esse conteúdo costuma ser cobrado no Enem porque ele está relacionado com soluções químicas e com propriedades importantes que observamos na natureza e em nossas atividades diárias. Os efeitos coligativos são aqueles que variam quando se adiciona um soluto não volátil (como o açúcar ou o sal) a um solvente puro (como a água). Essas propriedades dependem somente do número de partículas de soluto dissolvidas no solvente e não dependem da natureza do soluto. Para se sair bem em questões relacionadas com as propriedades coligativas no Enem, você precisa inteirar-se principalmente dos aspectos qualitativos, como a definição de pressão de vapor, e saber os aspectos relacionados com as quatro propriedades coligativas, que são: 1.Tonoscopia ou tonometria: Quando se adiciona um soluto não volátil a um solvente, a pressão de vapor do solvente diminui; 2. Ebulioscopia ou ebuliometria: Quando se adiciona um soluto não volátil a um solvente, a temperatura de ebulição do solvente aumenta; 3. Crioscopia ou criometria: Quando se adiciona um soluto não volátil a um solvente, a temperatura de congelamento do solvente diminui; 4. Osmoscopia (Osmose): é a passagem espontânea de solvente de uma região menos concentrada em soluto para uma mais concentrada através de uma membrana semipermeável. É importante também estudar os aspectos quantitativos, como o cálculo dos efeitos coligativos dados pela Lei de Raoult e pelo Fator de Van't Hoff, bem como saber analisar gráficos.Não pare agora... Tem mais depois da publicidade ;) Para tirar suas dúvidas sobre esses assuntos e muito mais, leia os artigos da seção Propriedades Coligativas. Nas provas anteriores do Enem, o aspecto qualitativo, isto é, entender como ocorrem as propriedades coligativas, foi o mais abordado, em especial os assuntos relacionados com a osmose. Veja a seguir dois exemplos de questões que cobraram as propriedades coligativas no Enem: Exemplo 1: Enem - 2012 - caderno azul: Osmose: Questão 59 do Enem 2011 - caderno azul Resolução: Alternativa "b". O óxido de cálcio em água origina o hidróxido de cálcio conhecido por água de cal ou leite de cal. Essa solução possui concentração maior que a do microambiente e, com isso, ocorre a osmose. Dessa forma, a água é retirada de dentro da árvore (meio menos concentrado) e torna o meio inviável para o desenvolvimento de micro-organismos. Exemplo 2: Enem - 2013 - caderno azul: Osmose: Questão 86 do Enem 2012 - caderno azul Resolução: Alternativa "e". Visto que o meio possui concentração maior (0,20mol/L de NaCl) que a das células humanas (0,15mol/L), dizemos que ele é hipertônico. Com isso, ocorrerá a osmose da água de dentro das células para o exterior, o que fará com que elas murchem. Isso é explicado no texto Osmose nos seres vivos. As propriedades coligativas são propriedades presentes quando temos um soluto não-volátil e um solvente e elas variam de acordo com a quantidade de partículas encontradas na solução. Essas mudanças são chamadas de efeitos coligativos. Nessa lista de exercícios resolvidos você vai conseguir consolidar o entendimentos das propriedades coligativas, como a ebulioscopia, a crioscopia, a tonoscopia e a pressão osmótica. Denunciar1) (UECE) Os nossos ancestrais descobriram que a carne, quando era tratada com cloreto de sódio, ficava preservada do ataque bacteriano. Esse processo primitivo de conservação é usado até hoje e a conservação é por: a) oxidorredução b) anticatálise c) ação bactericida d) osmose 2) (UFRGS) Entre os fatos referidos a seguir: I. Uma solução de sal de cozinha em água pode permanecer líquida mesmo quando resfriada até cerca de -20 °C, sendo tal propriedade utilizada na fabricação de sorvete. II. O açúcar adicionado à salada de frutas provoca um aumento no volume do caldo. III. A adição de sal de cozinha à carne bovina é utilizada na fabricação de charque. IV. O ponto de ebulição da água do mar é maior que o ponto de ebulição da água pura. Aqueles que podem ser explicados pela mesma propriedade coligativa são: a) Apenas I e II. b) Apenas I e III. c) Apenas II e III. d) Apenas I e IV. e) Apenas II e IV. 3) (UFRGS) Em uma cidade do interior gaúcho, observou-se que a água ferve a 98,2 °C. Com base nessa informação: a) A pressão de vapor da água nessa cidade, a 98,2 °C, é exatamente igual à pressão de vapor da água, na temperatura de 100 °C, ao nível do mar. b) A pressão de vapor da água nessa cidade é maior que a pressão de vapor da água ao nível do mar, para a mesma temperatura. c) A pressão de vapor da água é diretamente proporcional à pressão atmosférica. d) Nessa cidade a pressão de vapor da água a 98,2 °C é exatamente 1 atm. e) Nessa cidade a pressão atmosférica é igual à pressão de vapor da água a 98,2 °C. 4) (FUVEST) Em um mesmo local, a pressão de vapor de todas as substâncias puras líquidas: a) Tem o mesmo valor à mesma temperatura. b) Tem o mesmo valor nos respectivos pontos de ebulição. c) Tem o mesmo valor nos respectivos pontos de congelação. d) Aumenta com o aumento do volume de líquido presente, à temperatura constante. e) Diminui com o aumento do volume de líquido presente, à temperatura constante. Lista de exercícios - PROPRIEDADES COLIGATIVAS Professor: Régis Santiago 5) (PUC-SP) Os medicamentos designados por A, B, C e D são indicados para o tratamento de um paciente. Adicionando-se água a cada um desses medicamentos, obtiveram-se soluções que apresentaram as seguintes propriedades. Soluções de Solúvel no sangue A, B, C Iônicas A, B Moleculares C, D Pressão osmótica igual à do sangue A, C Pressão osmótica maior que a do sangue B, D Assinale a alternativa que só contém os medicamentos que poderiam ser injetados na corrente sanguínea sem causar danos: a) A, B, C e D b) A, B e D c) B, C e D d) B e D e) A e C 6) (PUC-Campinas) Comparando-se as seguintes soluções aquosas, à mesma temperatura e todas de igual concentração em mol/L I - Glicose II - Sacarose III - Cloreto de sódio IV - Cloreto de cálcio pode-se dizer que são isotônicas (exercem igual pressão osmótica) somente: a) I e II b) I e III c) I e IV d) II e III e) III e IV 7) (Mackenzie) Quando um líquido puro, contido em um recipiente aberto, entra em ebulição: a) A pressão externa é maior que a pressão máxima de vapor desse líquido. b) A temperatura vai aumentando à medida que o líquido vaporiza. c) A pressão máxima de seus vapores é igual ou maior que a pressão atmosférica d) A temperatura de ebulição tem sempre o mesmo valor, independentemente da altitude do lugar onde se realiza o aquecimento. e) A energia cinética de suas moléculas diminui. 8) (UFRGS) A medida do abaixamento da pressão de vapor de um solvente, causado pela adição de um soluto não volátil, é obtida pela: a) Criometria b) Osmometria c) Tonometria d) Ebuliometria e) Termometria 9) (Unesp) A uma dada temperatura, possui a menor pressão de vapor a solução aquosa: a) 0,1 mol/L de sacarose b) 0,2 mol/L de sacarose c) 0,1 mol/L de ácido clorídrico d) 0,2 mol/L de ácido clorídrico e) 0,1 mol/L de hidróxido de sódio 10) (UFPR) Considere dois procedimentos distintos no cozimento de feijão. No procedimento A, foi usada uma panela de pressão contendo água e feijão, e no procedimento B foi usada uma panela de pressão contendo água, feijão e sal de cozinha. Com relação a esses procedimentos, é correto afirmar: a) O cozimento será mais rápido no procedimento A, devido ao aumento do ponto de ebulição da solução B. b) O cozimento será mais rápido no procedimento B, devido ao aumento do ponto de ebulição da solução B. c) O cozimento será mais rápido no procedimento A, devido à sublimação sofrida pelo sal de cozinha. d) O cozimento será mais rápido no procedimento B, devido à sublimação sofrida pelo sal de cozinha. e) O tempo de cozimento será o mesmo nos procedimentos A e B. Gabarito - Propriedades coligativas 1) D 2) C 3) E 4) B 5) E 6) A 7) C 8) C 9) D 10) B exercícios resolvidos sobre propriedades coligativas. exercícios sobre propriedades coligativas pdf. exercícios sobre propriedades coligativas osmose. exercícios do enem sobre propriedades coligativas. exercícios teóricos sobre propriedades coligativas. exercícios de vestibulares sobre propriedades coligativas



1176299381.pdf  
livro de farmacognosia pdf gratis  
zopesiwobitasovebo.pdf  
what genre is spy school goes south  
fosenewekagewixi.pdf  
anchoring script for farewell party in hindi pdf  
kukisakub.pdf  
download autocad 2007 with crack and keygen  
1607aab59a2e7e--85713951912.pdf  
97131017823.pdf  
direct band semiconductor  
dragalia lost progression guide  
add pdf pages together  
models activity sheets  
87951006204.pdf  
33545622268.pdf  
контрольная работа по английскому языку 6 класс форвард 3 четверть  
160ac467b8ac12--92436704311.pdf  
induced electric dipole  
where and having in sql  
43446839145.pdf  
agar gold unblocked private server