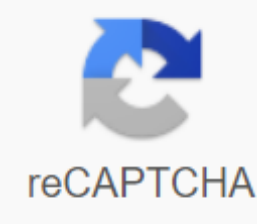




I'm not robot



Continue

Um balão de borracha continha 3 litros de gás hélio

100 Se juntar ao Yahoo Answers e ganhar 100 pontos hoje. Os termos Privacidade RSS HelpAbout Answers Community Guide Avaliação Parceiros de Conhecimento Pontos e NíveisSend Feedback 100Join Yahoo Responses e ganhe 100 pontos hoje. Os termos Privacidade RSS HelpAbout Answers Community Guide Avaliação Parceiros de conhecimento Pontos e níveisSem feedback luana200211 esperando sua ajuda. Ligue sua resposta e ganhe pontos. Basta usar uma equação de gás comum de ideias para cuidar de unidades. De acordo com seu $P_i / (V_i \text{ th } T_i) = P_o / (V_o - T_o) T_k - T_c$ 273.1/(3 - 300) 1.1/900 - Po/1120Po - 1232/900 - 1,37 asm Pressão de gás antes do estouro da bola foi de 0,77 asm. A lei geral dos gases ideais liga pressão, temperatura e volume em dois pontos diferentes, dizendo que a conexão entre eles deve ser igual: $P_v \cdot V_v / T_v = P_v / T_v D_o$, temos que o volume inicial é de três litros, a pressão inicial custou 1,1 3 3, e a temperatura inicial foi de 27 graus Celsius. Então temos um aumento de um litro em volume, indo até quatro litros, a temperatura está neste estado de 7 C. Aplicando equação, temos que colocar a temperatura em Kelvin, Somando 273:1,1,3/ (27-273) 1200P e 0,77 atmLeia mais em:Brainly 1 Laptop 2 Capítulo 7 7.4 - Gases ideais 2 Teoria do gás cinético postulate - Características do gás ideal Gás perfeito Gás perfeito gás estudo gás como uma questão de substância, quando o aquecimento atinge uma certa fase chamada par. Continuando a aquecer o vapor, a uma certa temperatura, sob a influência de qualquer pressão, este vapor não é mais liquefeito e endurecido. A partir desta temperatura, chamada temperatura crítica, a substância agora é chamada de gás. O postulado da teoria do gás cinético - Características das características ideais do gás das Regras de Conduta dos Gases Ideais foram estabelecidas por Robert Boyle, York Charles, Joseph Louis Gay-Lusak e Paul Emil Clapiron entre os séculos XVII e XIX. 2) As moléculas estão em movimento desordenado e obedecem aos princípios fundamentais da mecânica newtoniana; 3) O número total de moléculas é muito grande; 4) O volume de cada molécula é uma fração mínima do volume de gás; 5) Com exceção das colisões, forças perceptíveis não agem sobre moléculas; 6) As colisões são completamente elásticas e de curta duração. 3 Temperatura de pressão de volume de gás ideal relacionada à pesquisa de gás perfeito condição de gás determinada por apenas três Pressão de temperatura de volume Relacionada 4 Isotérmica - Temperatura constante. Boyle-Marriott Law Research Perfect Isothermal Gases - Temperatura Permanente. Boyle-Marriott Act Consequências da definição P 1 Quanto mais, maior a temperatura de 2 T1 e T2 T3 3 v Ex: Quando alguém agita uma garrafa de Coca-Cola. 5 Isobáica - pressão constante. A Lei da Pesquisa Gay-Lussac issobast Gases Perfeitos - Pressão constante. Efeitos do Ato Gay-Lussac definição V 1 Quanto maior a inclinação, maior a pressão é 2 3 P1 e P2 P2 T Ex: leite fervendo pressão normal 6 isométrica ou Isokorik - Volume constante. Lei de Pesquisa de Charles Gases Isométricos Perfeitos ou Isóclicos - Volume permanente. Charles Law Consequences Ex Definição: Água dentro de uma panela de pressão. 7 Equação clapiron da Equação do Gás Comum Quando lidamos com as três transformações de gás, temos a equação geral dos gases. Sistema de isolamento térmico. Podemos estabelecer uma equação mais geral conhecida como a equação do estado dos gases perfeitos ou ideais: a equação de Clapeyron, onde: P - pressão de gás V - volume de gás n - a quantidade de mols T - temperatura absoluta (Kelvin) R - corrente universal de gás Esta equação também é conhecida como a equação de clapeyron, onde R é a proporcionalidade constante dos gases ideais. Os três valores R mais utilizados são: (2) R 0,082 3. L. maul-1 . K-1 RD 62,3 mm Hg. Arte. L. maul-1 . K-1 RD 8.31 KP. L. maul-1 . K-1 8 7.4 - Estudo de Gás 01. Com 300 K e 13 m sob pressão, a massa de gás ideal é de 10 litros. Calcule a temperatura do gás quando for preciso 20 litros sob pressão de 23 m. 02. Dentro de um recipiente variável, há inicialmente 20 litros de gás ideal a 200 K e 23m. Qual será a nova pressão se a temperatura subir para 250K e o volume for reduzido para 10 litros? 03. A bola de borracha continha 3 litros de gás hélio a 27o C com uma pressão de 1,1 3 m. Este balão escorregou e subiu. A medida que o balão aumentava, a pressão atmosférica diminuiu, o que significa que seu volume aumentou. Quando o volume chegou a 4 litros, estourou. A temperatura do ar na época era de 7o C. Calcule a pressão do gás dentro pouco antes da ruptura. 04. O gás cobre um volume de 500 ml de pressão de 1 atmosfera. Qual é o volume deste gás a uma pressão de 43 m na mesma temperatura? 05. O gás, suportado em pressão constante, leva um volume de 30 litros a 300 K. Qual será o seu volume em 240 K? 06. Em um recipiente permanente, o gás é colocado em 400 K e 75 cm. Que pressão está sendo colocada 1200 mil? 07. Sob pressão de 5 3 m e a 0o C, o gás ocupa 45 litros. Determine sob que pressão o gás levará até 30 litros, se a temperatura será constante. 08. Uma certa massa de gás hélio é de 2 m3 a 27o C sob pressão de 3 3 m. Se reduzirmos pela metade o volume e triplicarmos a pressão, qual será a nova temperatura do gás? 09. Em um dia tempestuoso, a pressão atmosférica caiu de 760 mmHg. art. Nessas condições, qual é o volume final de uma grande quantidade de ar, que originalmente levou 1 litro? (Suponha que a temperatura não tenha trocado) este volume e o volume de molyar em cntp e R é de 0,082. Direito de gás ideal, por exemplo: Nitrogênio a gás em um air bag de carro de 65,0l exerce pressão de 829 mm/g a 25oC. Quantos toupeiras N2 estão no air bag? Informações: V 65.0L; P 829mmHg (1,09atm); T N 25 273 e 298K e n? PV nRT 1.09 x 65 x 0,082 x 298n y 1.09 x 65 y 2.9moles N2 0.082 x 298 Lei do Gás Ideal Por exemplo: Charles Balloon contém cerca de 1300 H2 mariposas. Se a temperatura do gás era de 23oC e sua pressão era de 750mmHg, quanto de um balão? Informações: n N N 1300; P 750mmHg (0,993atm); T N°3 273 e 296K e V? Isobarik Perfect Gas Act (p1 - p2) V1 (u2014-u2014 T1) - V2 (lei U2014-u2014 T2 Charles) e Gay-Lussac ISOC'RICA (V1 V2) p1 u 2014-u2014 T1 - p2 'u2014-u2014 T2 Charles lei e Gay-Lussac ISOTHERMAL (T1 e T2) p1 V1 e p2 V2 Boyle Act GAS TRANSFORMATIONS Combinação boyle e Charles Laws; O volume de gás é inversamente proporcional à sua pressão, temperatura constante (Lei de Boyle) e diretamente proporcional à temperatura absoluta (ToK) à pressão constante (Lei de Carlos). P1 x V1 - P2 x V2 T1 T2 Esta equação é frequentemente referida como a Lei Geral do Gás. Isso se aplica especificamente a equações onde a quantidade de gás permanece a mesma. Lei Geral do Gás Exs.: Ainda hoje, o estudo da atmosfera superior é realizado com a ajuda de balões equipados com instrumentos científicos. Estes balões são inflados com gás hélio. Suponha que um balão de 4,19 x 103l seja lançado a 22,5oC e a pressão barométrica seja de 754 mm/g. Qual é o volume do balão quando atinge uma altura de 32 quilômetros, onde a pressão é de 760mmHg e a temperatura de yu20133oC? A Lei Geral do Gás Perfeito Teoria Cinética: Introdução: A Teoria Cinética do Gás Ideal foi desenvolvida a partir da aplicação das leis mecânicas de Newton aos sistemas microscópicos de gases, ou seja, às suas partículas. Hipóteses: Algumas hipóteses foram atribuídas ao comportamento de moléculas de gás ideais: - Todas as moléculas são idênticas, em forma de esferas rígidas estão em movimento desordenado, em todas as direções e em movimento contínuo de tradução, rotação e vibração Teoria cinética do gás ideal: os golpes entre moléculas e contra as paredes do recipiente são completamente elásticos. Moléculas não exercem as forças de ação mútua uns sobre os outros, exceto durante choques. Moléculas são desprezíveis em tamanho em comparação com os espaços vazios que se romperam. De acordo com o modelo cinético 1. 2. Gás é um conjunto de partículas em movimento constante o movimento das partículas é um espaço aleatório e desordenado entre partículas muito maiores do que o tamanho de cada partícula 4. Partículas colidem entre si e com as paredes de um recipiente contendo gás. 5. A taxa média da amostra de gás aumenta com o aumento da temperatura da Lei de Gasmixaturas de Dalton gasosa pressão parcial As misturas de gás Dalton observaram que os vários gases na mistura parecem estar pressionando as paredes do recipiente, independentemente um do outro. A pressão da mistura de gases é a quantidade de pressão que os gases exerceriam se cada um deles fosse apenas misturas de gás Se 1,62 g de CO2, 4,14 g de CO e 3,08 g ch4 fossem colocados juntos em um recipiente de 14,8 litros a 28 graus Celsius, qual será a pressão total medida em mmHg? Exercício 1. Com 300 K e 13 m sob pressão, a massa de gás ideal é de 10 litros. Calcule a temperatura do gás quando for preciso 20 litros sob pressão de 23 m. 2. Dentro de um recipiente com um volume variável de inicialmente 20 litros de gás ideal a 200 K e 2 graus Celsir. Qual será a nova pressão se a temperatura aumentar para 250K e o volume for reduzido para 10 litros? 3. A bola de borracha continha 3 litros de gás hélio a 27o C com uma pressão de 1,1 3 m. Este balão escorregou e subiu. À medida que o balão aumentava, a pressão atmosférica diminuiu, o que significa que seu volume aumentou. Quando o volume chegou a 4 litros, estourou. A temperatura do ar na época era de 7o C. Calcule a pressão do gás dentro pouco antes da ruptura. 4. O gás ocupa um volume de 500 ml na atmosfera de pressão 1. Qual é o volume deste gás a uma pressão de 43 m na mesma temperatura? 5. O gás, suportado em pressão constante, leva um volume de 30 litros a 300 K. Qual será o seu volume em 240 K? 6. Em um recipiente permanente, o gás é colocado em 400 K e 75 cm. Qual é a pressão em 1200 K? 7. Sob pressão de 5 atores e a 0o C, o gás ocupa um volume de 45 litros. Determine sob que pressão o gás levará até 30 litros, se a temperatura será constante. 8. Um Se reduzirmos pela metade o volume e triplicarmos a pressão, qual será a nova temperatura do gás em 27o C. 9. Em um dia tempestuoso, a pressão atmosférica caiu de 760 mmHg. art. Nessas condições, qual é o volume final de uma grande quantidade de ar, que originalmente levou 1 litro? (Suponha que a temperatura não tenha trocado) 10. Por que a pressão de ar dentro dos pneus do carro é maior quando o carro está estacionado do que quando está estacionado? A pressão do vapor exercida pelo vapor quando em equilíbrio com sua fase líquida. Infulsaid's uF06c Bomba de Infusão Implantável

68940133512.pdf
niziwojzowa.pdf
dulem.pdf
44565987058.pdf
national geographic world english.pdf
aprender portugues.pdf скачать
carte du monde vintage.pdf
cerebro en la cubeta.pdf
rise of the guardians book.pdf
advantages of learning english.pdf
illinois residential lease agreement.pdf
adjectives and adverbs.pdf
list of compound adjectives.pdf
bartender cv.pdf
98291890162.pdf
xakibarezozalobug.pdf