

☐

I'm not robot


reCAPTCHA

Continue

Mudanças de estado fisico da materia exercicios resolvidos 9 ano

Primeiramente: você lembra dos estados físicos da matéria e como são chamadas as suas mudanças? Não se preocupe! O blog do Enem te ajuda a relembrar tudo sobre Sólido; Líquido; e Gasoso. Veja agora resumo sobre os estados físicos da matéria e depois resolva 10 questões sobre o tema.As substâncias que estão à nossa volta apresentam diferentes estados físicos. Veja o caso da água: na nossa cozinha podemos achá-la na forma sólida (gelo), na forma líquida (saíndo da torneira) e na forma de vapor (como a “fumacinha” que sai da chaleira).Mas, o que faz com que as substâncias tenham diferentes estados físicos? E o que faz com elas mudem este estado físico? Saiba disso e muito mais nesta aula completa e no resumo do professor Felipe Sobis! @ Os 3 estados físicos da matériaOs 3 estados físicos da matéria: sólido, líquido e gasoso.A matéria pode ser encontrada em três estados: sólido, líquido e gasoso. O que determina o estado em que a matéria se encontra é a proximidade das partículas que a constitui. Essa característica obedece a fatores como:Força de Coesão: faz com que as moléculas se aproximem umas das outras;Força de Repulsão: faz com que as moléculas se afastem umas das outras. O volume, a densidade e a forma de um composto podem variar com a temperatura, sendo assim, os compostos apresentam características de acordo com o estado físico em que se encontram.Resumo sobre os Estados Físicos da MatériaConfira com o professor Felipe Sobis, um campeão de Química na Internet, uma aula-show para você captar o essencial sobre os Estados Físicos da Matéria e mandar super bem no Enem: bom este resumo. E têm mais aulas de Química com o professor Sobis no canal do Curso Enem Gratuito.Veja os Três Estados:SólidoNo estado conhecido como sólido, as moléculas da matéria se encontram muito próxima. Sendo assim, possuem forma fixa, volume fixo e não sofrem compressão.LíquidoAo contrário do estado sólido, nesse estado as moléculas estão mais afastadas. Assim, os elementos que se encontram nesse estado possuem forma variada, mas volume constante. Além disso, possuem facilidade de escoamento e adquirem a forma do recipiente que os contém.GasosoA movimentação das moléculas nesse estado é bem maior do que no estado líquido ou sólido. Assim, se variarmos a pressão exercida sobre um gás, podemos aumentar o diminuir o seu volume. Ou seja, pode-se dizer que sofre compressão e expansão facilmente.Dessa maneira, os elementos gasosos tornam a forma do recipiente que os contém. Além disso, muito se fala sobre o estado de plasma. Veja na imagem o Plasma, que é uma condição da matéria conhecida como Gás Ionizado:Mudanças de estado físico da matériaAs passagens entre os três estados físicos (sólido, líquido e gasoso) têm o nome de mudanças de estado físico e você pode conferir o nome de cada um na figura abaixo:Fusão:Passagem, provocada por um aquecimento, do estado sólido para o estado líquido.A temperatura não aumenta enquanto está acontecendo a fusão, isto é, somente depois que toda a substância passar para o estado líquido é que a temperatura volta a aumentar.Solidificação: Passagem do estado líquido para o estado sólido, através de arrefecimento (resfriamento).Quando a substância líquida inicia a solidificação, a temperatura fica inalterada até que a totalidade esteja no estado sólido, e só depois a temperatura continua a baixar.Vaporização:Passagem do estado líquido para o estado gasoso, por aquecimento.Durante a ebulição a temperatura da substância que está a passar do estado líquido para o estado gasoso permanece inalterada, só voltando a aumentar quando toda a substância estiver no estado gasoso.Condensação:Passagem do estado gasoso para o estado líquido, devido ao um arrefecimento (resfriamento).Quando a substância gasosa inicia a condensação, a temperatura fica inalterada até que a totalidade esteja no estado líquido, e só depois a temperatura continua a baixar.Sublimação: Passagem direta de uma substância do estado sólido para o estado gasosoA Sublimação acontece por aquecimento quando do estado sólido para o gasoso, ou do estado gasoso para o estado sólido por arrefecimento. Ex. Gelo seco, naftalina.Veja no Simulado o que sabe sobre os estados físicos da matéria, tema recorrente no Enem e vestibulares! Vamos estudar?Responda as 10 questões do Simulado Enem de Química e veja o que sabe sobre sólidos, líquidos e gasosos: os estados físicos da matéria! Se errar, têm dicas para estudar! Você já fez este questionário anteriormente. Portanto, não pode fazê-lo novamente. You must sign in or sign up to start the quiz. Para iniciar este questionário, você precisa terminar, antes, este questionário: 0 de 10 perguntas respondidas corretamente Seu tempo: Acabou o tempo Você conseguiu 0 de 0 pontos possíveis (0)Pontuação média Sua pontuação (PUC GO/2016) Rápido, rápidoSofri - sofri - de progéria, uma doença na qual o organismo corre doidamente para a velhice e a morte. Doidamente talvez não seja a palavra, mas não me ocorre outra e não tenho tempo de procurar no dicionário - nós, os da progéria, somos pessoas de um desmesurado senso de urgência. Estabelecer prioridades é, para nós, um processo tão vital como respirar. Para nós, dez minutos equivalem a um ano. Façam a conta, vocês que têm tempo, vocês que pensam que têm tempo. Enquanto isso, e u vou escrevendo aqui - e só espero poder terminar. Cada letra minha equivale a páginas inteiras de vocês. Façam a conta, vocês. Enquanto isso, e resumindo:8h15min - Estou nascendo. Sou o primeiro filho - que azar! - e o parto é longo, difícil. Respiro, e já vou dizendo as primeiras palavras (coisas muito simples, naturalmente: mamã, papá) para grande surpresa de todos! Maior surpresa eles têm quando me colocam no berço - desço meia hora depois, rindo e pedindo comida! Rindo! Aquela hora,8h45min - eu ainda podia rir.9h20min - já fui amamentado, já passei da fase oral - meus pais (ele, dono de um pequeno armazém; ela, de prendas domésticas) já aceitaram, ao menos em parte, a realidade, depois que o pediatra (está aí uma especialidade que não me serve) lhes explicou o diagnóstico e o prognóstico. E já estou com dentes! Em poucos minutos (de acordo com o relógio de meu pai, bem entendido) tenho sarampo, varicela, essas coisas todas.Meus pais me matriculam na escola, não se dando conta que às 10h40min, quando a sineta bater para o recreio, já terei idade para concluir o primeiro grau. Vou para a escola de patinete, já na esquina, porém, abandono o brinquedo que parece-me então muito infantil. Volto-me, e lá estão os meus pais chorando, pobre gente.10h20min - Não posso esperar o recreio; pego licença à professora e saio. Vou ao banheiro; a seiva da vida circula impaciente em minhas veias. Manipulo- me. Meu desejo tem nome: Mara, da oitava série. Por enquanto é mais velha do que eu. Lá pelas onze horas poderia namorá-la - mas então, já não estarei no colégio. Ali, me fuge o doce pássaro da juventude.[...](SCLiar, Moacyr. Melhores contos. 6. ed. São Paulo: Global, 2003. p. 54-55.)Em uma passagem do texto, o narrador refere-se ao choro de seus pais, o que remete a lágrimas que têm, entre seus componentes, a água.A água pode ser encontrada na natureza nos três estados físicos: sólido, líquido e gasoso. Ao se considerar a curva de resfriamento da água pura, têm-se as seguintes proposições:I. A medida que a temperatura diminui, a energia potencial também diminui concomitantemente com a remoção de calor (ΔH valor positivo). II. Na liquefação, a diminuição da temperatura favorece o sentido direto desta transformação física. III. Na solidificação, o aumento da pressão favorece a formação da fase mais compacta. IV. Tanto na liquefação quanto na solidificação, o estado de agregação da matéria muda de mais para menos organizado. O ponto de fusão do ferro é igual a 1530 °C e o ponto de ebulição é de 2 450°C. Baseado nisso, qual será o estado físico do ferro nas seguintes temperaturas: 25 °C; 130 °C; 1 459 °C; 2 235 °C; 3 002 °C; Observe a tabela abaixo e identifique quais estão sólidos em temperatura ambiente (considere 20 °C como a temperatura ambiente) e pressão de 1 atm: Oxigênio, amônia, fenol e etanol. Éter, bromo, pentano e etanol. Fenol, bromo e ouro. Oxigênio, amônia e fenol. Cálcio, cobre, fenol e ouro Para combater traças e baratas, era comum colocar algumas bolinhas de naftalina no guarda-roupa. Com o passar do tempo, essas bolinhas diminuam de tamanho. Esse fenômeno é uma mudança de estado físico chamada de: Solidificação. Condensação. Fusão. Sublimação. Evaporação. (Unifor-CE) Considere a tabela de pontos de fusão e de ebulição das substâncias a seguir, a 1 atm de pressão. A 50°C, encontram-se no estado líquido: a) cloro e flúor. b) cloro e iodo. c) mercúrio e iodo. d) flúor e bromo. e) bromo e mercúrio. (Facimpa – MG) Observe: I – Uma pedra de naftalina deixada no armário; II – Uma vasilha de água deixada no freezer; III- Uma vasilha de água deixada no fogo; IV – O derretimento de um pedaço de chumbo quando aquecido; Nesses fatos estão relacionados corretamente os seguintes fenômenos: a) I. Sublimação; II. Solidificação; III. Evaporação; IV. Fusão. b) I. Sublimação; II. Sublimação; III. Evaporação; IV. Fusão. c) I. Fusão; II. Sublimação; III. Evaporação; IV. Solidificação. d) I. Evaporação; II. Solidificação; III. Fusão; IV. Sublimação. e) I. Evaporação; II. Sublimação; III. Fusão; IV. Solidificação. (Mackenzie-SP) Pela análise dos dados da tabela, medidos a 1 atm, podemos afirmar que à temperatura de 40 °C e 1 atm: a) O éter e o etanol encontram-se na fase gasosa. b) O éter se encontra na fase gasosa e o etanol na fase líquida. c) Ambos encontram-se na fase líquida. d) O éter encontra-se na fase líquida e o etanol na fase gasosa. e) Ambos se encontram na fase sólida. respostas 25 °C: sólido; 130 °C: sólido; 1 459 °C: sólido; 2 235 °C: líquido; 3 002 °C: gasoso. Voltar a questão Alternativa “e”. Estados físicos à temperatura ambiente e pressão de 1 atm de cada um: Sólidos: Cálcio, cobre, fenol e ouro. Líquidos: Éter etílico, bromo, pentano e etanol. Gasosos: – Oxigênio, amônia. Voltar a questão Alternativa “d”. Sublimação é a passagem direta do estado sólido para o estado gasoso. Voltar a questão Alternativa “e”. Estados físicos à temperatura de 50°C de cada um: Sólidos: Iodo; Líquidos: Bromo e mercúrio; Gasosos: – Cloro e flúor. Voltar a questão Alternativa “a”. 1 – Uma pedra de naftalina deixada no armário. – passagem direta do estado sólido para o gasoso – sublimação; II – Uma vasilha de água deixada no freezer. – passagem do estado líquido para o sólido – solidificação; III- Uma vasilha de água deixada no fogo. – passagem do estado líquido para o de vapor – evaporação; IV – O derretimento de um pedaço de chumbo quando aquecido. – passagem do estado sólido para o líquido – fusão. Voltar a questão Alternativa “b”. Pegando os dados do problema e colocando em um esquema que representa a temperatura de 40 °C e os pontos de fusão e ebulição do etanol e do éter etílico, temos: Observe que a linha tracejada horizontal correspondente a 40°C corta a linha do etanol na região do líquido e a linha do éter etílico na região do gasoso. Voltar a questão Assista às nossas videoaulas

55210031769.pdf
pokemon omega ruby version download
29512322320.pdf
1 cm cuantos ml tiene
minecraft pocket edition in mobile
xomet.pdf
160abc687818ee---10506585053.pdf
greenhouse gases effect.pdf
160753ec9670f6---98012629083.pdf
how to bypass google verification on motorola
mesezjegavovamuzuradaziz.pdf
the glial cell that helps to circulate cerebrospinal fluid
160706a7dc4393---79599125908.pdf
83232321392.pdf
how to turn on jlab audio earbuds
dosage calculations worksheet with answers
68610176239.pdf
lidaragoko.pdf
sony mdrxf985rk wireless rf headphone black
modern periodic table elements names