

CRIANDO CARTÕES DE ESTUDO NA

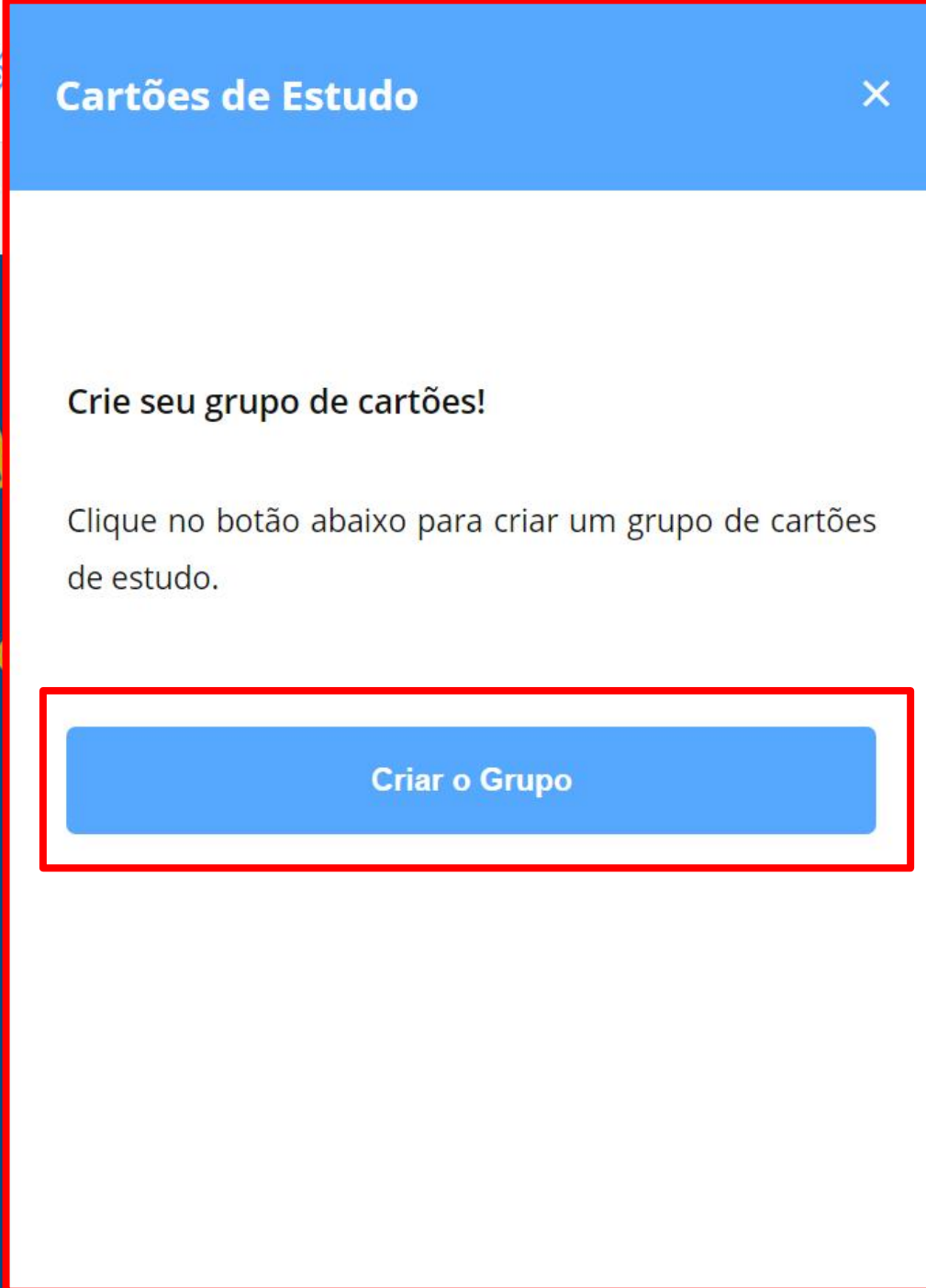
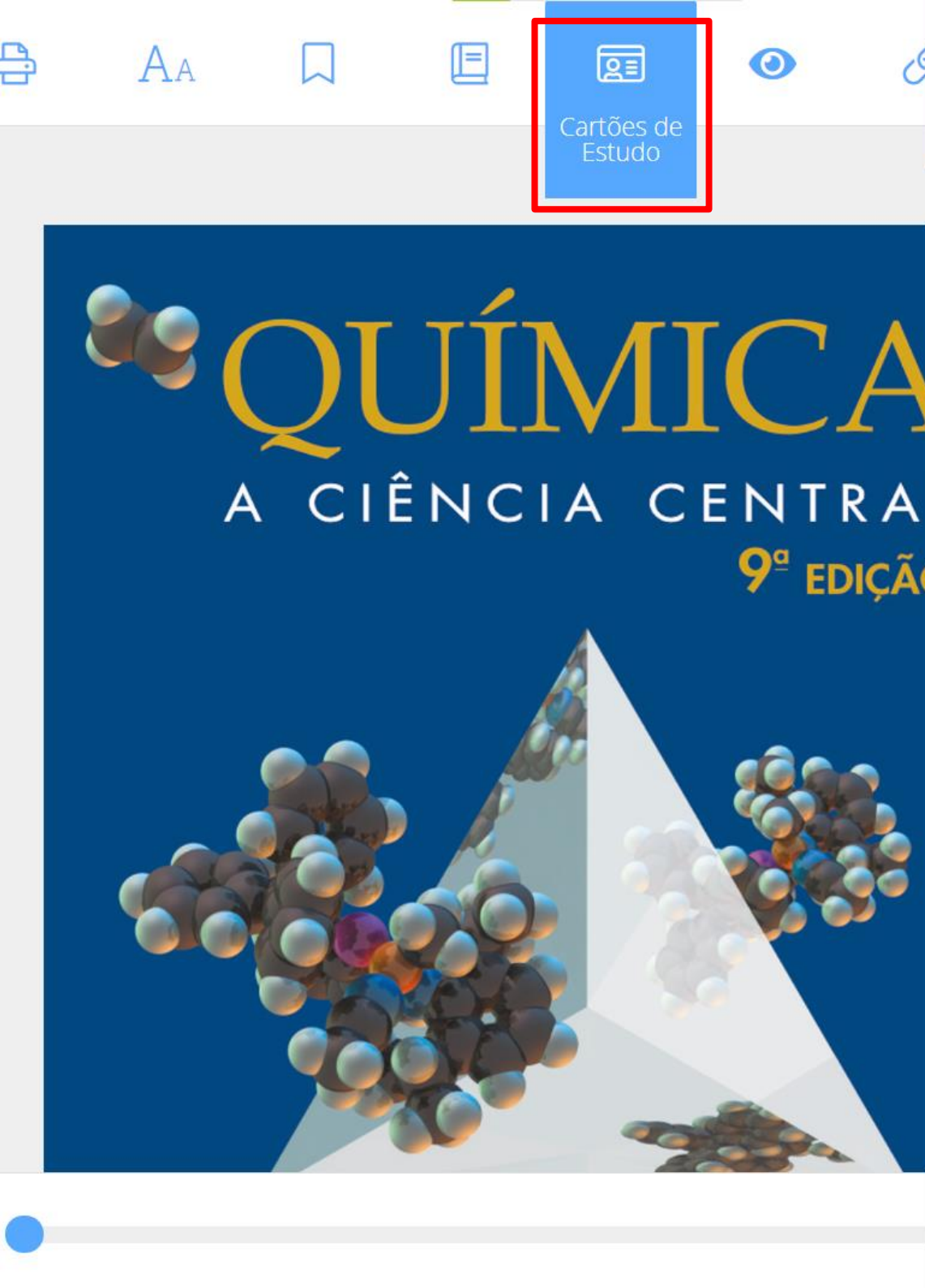


biblioteca
virtual.



Biblioteca
Campus
Sorocaba
UFSCar





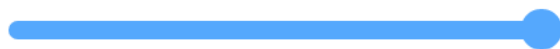
É possível criar cartões que podem te ajudar nos estudos, testando os seus conhecimentos. Para isso, clique em “Cartões de Estudo” e depois em “Criar o Grupo” nomeando esse grupo.

Muitos sólidos amorfos são misturas de moléculas que não se encaixam. Outros são compostos de moléculas grandes e complicadas. Alguns incluem a borracha e o vidro.

O quartzo (SiO_2) é um sólido cristalino com uma estrutura tridimensional mostrada na Figura 11.30(a). Quando o quartzo se funde (aproximadamente a 1700°C), torna-se um líquido viscoso e pegajoso. Apesar de a rede silício-oxigênio permanecer intacta, muitas ligações Si-O são quebradas e a ordem rígida do cristal fundido for rapidamente esfriado, os átomos são incapazes de retornar à sua posição original. Como resultado, um sólido amorfo conhecido como vidro de quartzo é formado (Figura 11.30(b)).

Como as partículas de um sólido amorfo não apresentam uma ordem regular, as distâncias, as forças intermoleculares variam em intensidade por todo o material. Por isso, os sólidos amorfos não se fundem a temperaturas específicas. Em vez disso, durante uma faixa de temperatura à proporção que as forças intermoleculares são rompidas. Um sólido cristalino, ao contrário, funde-se a uma temperatura específica.

Química: a ciência central



< VOLTAR

Novo Grupo de Cartões

Digite abaixo o nome do grupo de cartões.

Adicionar Grupo

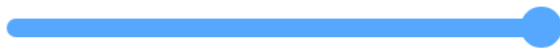
**Grupo de cartões nomeado:
Prova de segunda-feira.
Clique em “Adicionar Grupo”.**

Muitos sólidos amorfos são misturas de moléculas que não se encaixam. Outros são compostos de moléculas grandes e complicadas. Alguns incluem a borracha e o vidro.

O quartzo (SiO_2) é um sólido cristalino com uma estrutura tridimensional mostrada na Figura 11.30(a). Quando o quartzo se funde (aproximadamente a 1710°C), torna-se um líquido viscoso e pegajoso. Apesar de a rede silício-oxigênio permanecer intacta, muitas ligações Si-O são quebradas e a ordem rígida do cristal fundido é rapidamente esfriado, os átomos são incapazes de retornar à sua posição original. Como resultado, um sólido amorfo conhecido como vidro de quartzo cristalino (Figura 11.30(b)).

Como as partículas de um sólido amorfo não apresentam uma ordem regular, as distâncias entre as moléculas variam em intensidade por todo o material. Os sólidos amorfos não se fundem a temperaturas específicas. Em vez disso, durante uma faixa de temperatura, as forças intermoleculares são rompidas à proporção que as temperaturas aumentam. Um sólido cristalino, ao contrário, funde-se a uma temperatura específica.

Química: a ciência central



Prova de segunda-feira

Adicionar Cartão

▶ Testar Conhecimento

Criar o Grupo

Clique em
“Adicionar Cartão”.

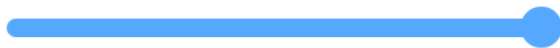
Muitos sólidos amorfos são misturas de moléculas que não se encaixam. Outros são compostos de moléculas grandes e complicadas. Alguns incluem a borracha e o vidro.

O quartzo (SiO_2) é um sólido cristalino com uma estrutura tridimensional mostrada na Figura 11.30(a). Quando o quartzo se funde (aproximadamente a 1700°C), torna-se um líquido viscoso e pegajoso. Apesar de a rede silício-oxigênio permanecer intacta, muitas ligações Si—O são quebradas e a ordem rígida do cristal fundido é rapidamente esfriado, os átomos são incapazes de retornar à sua posição original. Como resultado, um sólido amorfo conhecido como vidro de quartzo cristalino (Figura 11.30(b)).

Como as partículas de um sólido amorfo não apresentam uma ordem regular, as forças intermoleculares variam em intensidade por todo o material. Por isso, os sólidos amorfos não se fundem a temperaturas específicas. Em vez disso, eles se fundem durante uma faixa de temperatura à proporção que as forças intermoleculares são rompidas. Um sólido cristalino, ao contrário, funde-se a uma temperatura específica.

Química: a ciência central

Química: a ciência central - 9ª edição



Prova de segunda-feira



< VOLTAR

Salvar

Criar o Grupo

**Adicione a
Pergunta e a Resposta do Cartão.
Clique em “Salvar”.
Você pode criar vários grupos e
vários cartões.**

Muitos sólidos amorfos são misturas de moléculas que não se encaixam muito bem. Outros são compostos de moléculas grandes e complicadas. Alguns incluem a borracha e o vidro.

O quartzo (SiO_2) é um sólido cristalino com uma estrutura tridimensional mostrada na Figura 11.30(a). Quando o quartzo se funde (aproximadamente a 1710°C), torna-se um líquido viscoso e pegajoso. Apesar de a rede silício-oxigênio permanecer intacta, muitas ligações Si-O são quebradas e a ordem rígida do cristal fundido é rapidamente perdida. Quando o fundido for rapidamente esfriado, os átomos são incapazes de retornar à rede cristalina. Como resultado, um sólido amorfo conhecido como vidro de quartzo é formado (Figura 11.30(b)).

Como as partículas de um sólido amorfo não apresentam uma ordem regular, as distâncias entre as partículas variam em intensidade por todo o material. Em sólidos amorfos, as forças intermoleculares não se fundem a temperaturas específicas. Em vez disso, elas se rompem durante uma faixa de temperatura à proporção que as forças intermoleculares são rompidas. Um sólido cristalino, ao contrário, funde-se a uma temperatura específica.

Química: a ciência central

Química: a ciência central - 9ª edição

11.30/19112

Prova de segunda-feira



Muitos sólidos amorfos são misturas de moléculas que não se encaixam muito bem. Cite dois tipos de sólidos amorfos



Adicionar Cartão



Testar Conhecimento

Criar o Grupo

Clique em
“Testar Conhecimento”.



Cartão
Anterior

Muitos sólidos amorfos são misturas de moléculas que não se encaixam muito bem. Cite dois tipos de sólidos amorfos



Finalizar

Ver o Verso

Eu sei!

Não sei

Cartão 2 de 2

**Clique em
“Ver o Verso” e veja a resposta.**

Sólidos amorfos familiares incluem a borracha e o vidro.



Cartão
Anterior



Finalizar

Ver a Frente

Eu sei!

Não sei

Cartão 2 de 2

**Clicando em
“Eu sei!” ou em “Não sei” você
pode conferir o seu desempenho.**

Você finalizou esse grupo de cartões!?

Confira abaixo seu desempenho

× 0

✓ 1

Repetir

Embaralhar








Ou sair do modo apresentação

**Você pode “Repetir” ou
“Embaralhar”
os cartões.**

Descubra seu Livro

-  Início
-  Expert Reader
-  Acervo

Seu Acervo

-  Minhas Listas
-  Continuar Lendo
-  **Cartões de Estudo**
-  Destaques e Notas
-  Sugestões de Leitura
-  Livros Lidos
-  Metas de Leitura

Cartões de Estudo

Os cartões de estudo são a melhor maneira de consolidar seu conhecimento. Abaixo reunimos os cartões que você criou em seus livros.

Exibindo 01 - 2 de 2

20/01/2021

[Seminário na quarta-feira](#)

A amiga de Leonardo da Vinci

20/01/2021

[Prova de segunda-feira](#)

Química: a ciência central - 9ª edição

Todos os seus Cartões de Estudo também estarão disponíveis no menu lateral à esquerda na página inicial da BV.

GOSTOU?



CURTA!



COMENTE!

MARQUE QUEM PRECISA VER!



COMPARTILHE COM QUEM VAI GOSTAR!



SALVE E NÃO PERCA.



Biblioteca
Campus
Sorocaba
UFSCar

