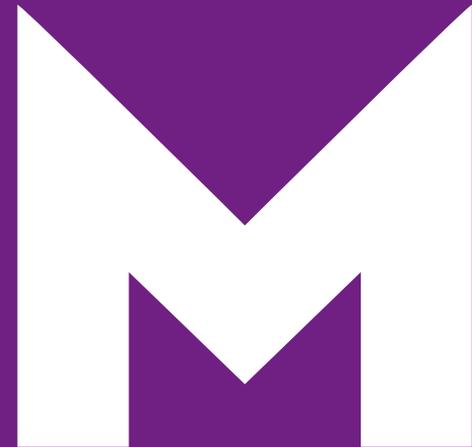


# Plurall



Aluno  
Ensino Médio



## Benefícios do Plurall para alunos

 Ferramenta digital jovem e dinâmica, embasada no material didático do pH.

 O aluno, desde pequeno, cria o hábito de estudar e realizar as tarefas.

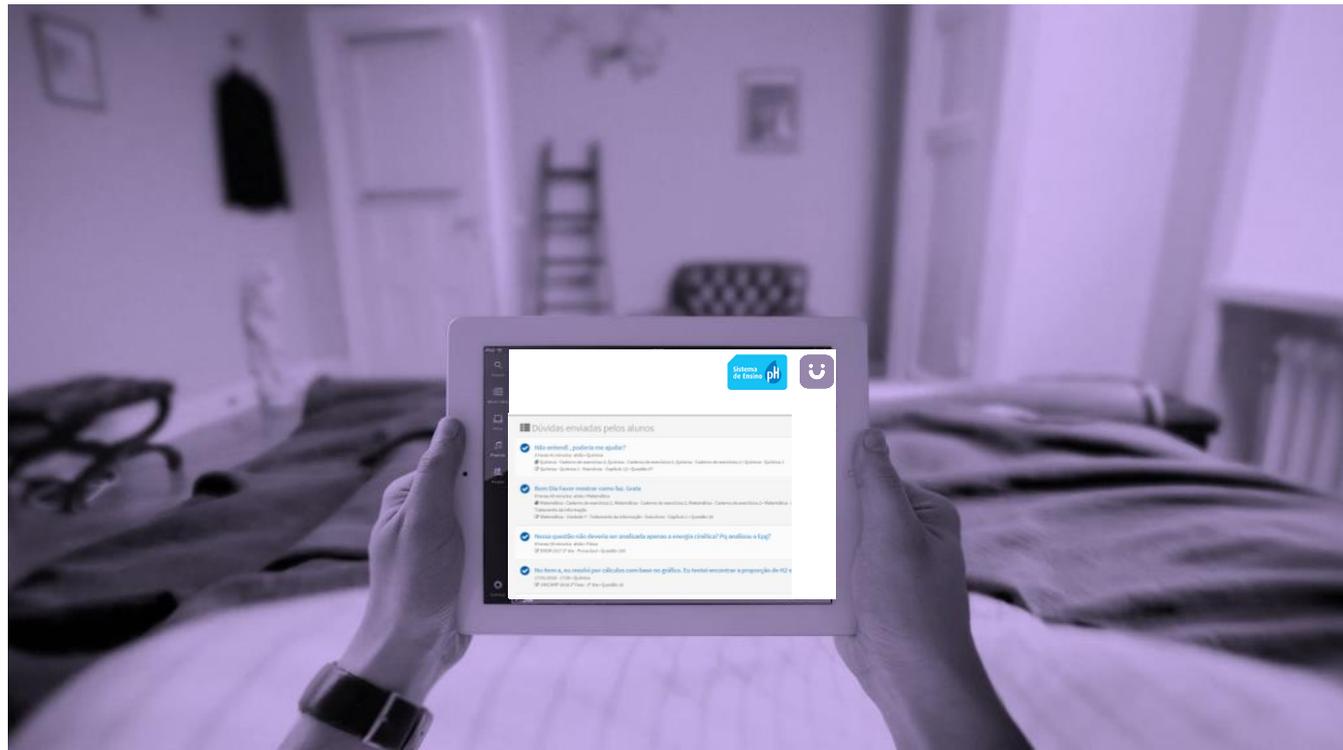
 O Plurall organiza os exercícios que são necessários para o estudo diário.

 O aluno tem acesso ao material didático a qualquer hora e em qualquer lugar.

# Dentro da plataforma

  
pluralli  


Os **pH's** são uma funcionalidade do Plurall disponibilizada pela **Plataforma Educacional pH** para o **Ensino Médio**, na qual o aluno consegue realizar tarefas online em seu celular, tablet ou computador.





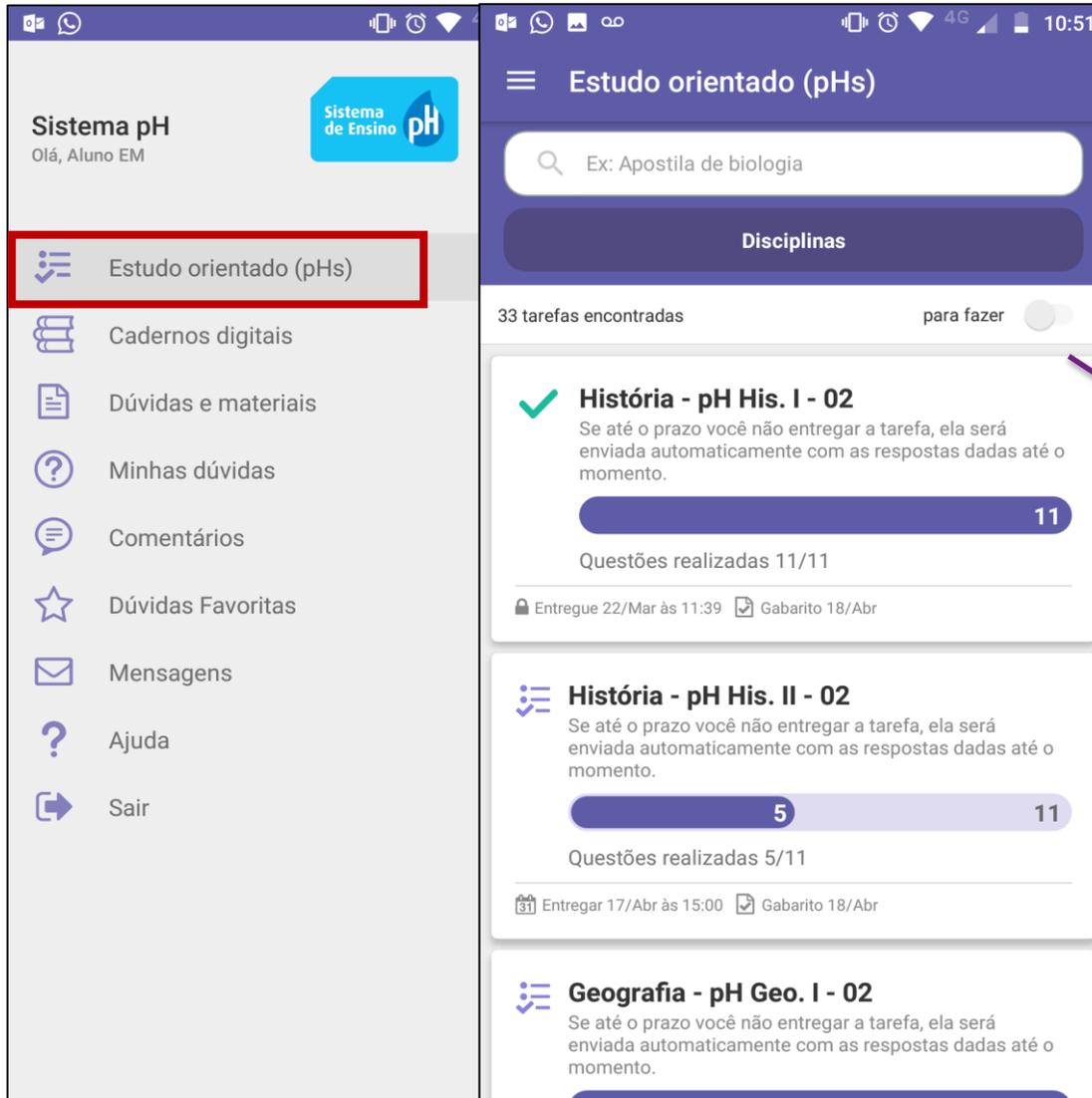
### Como é feita a liberação?

No material **Regular**, serão **24 pH's** ao longo do ano, e os conteúdos abordados em cada pH correspondem aos **módulos** do material didático.

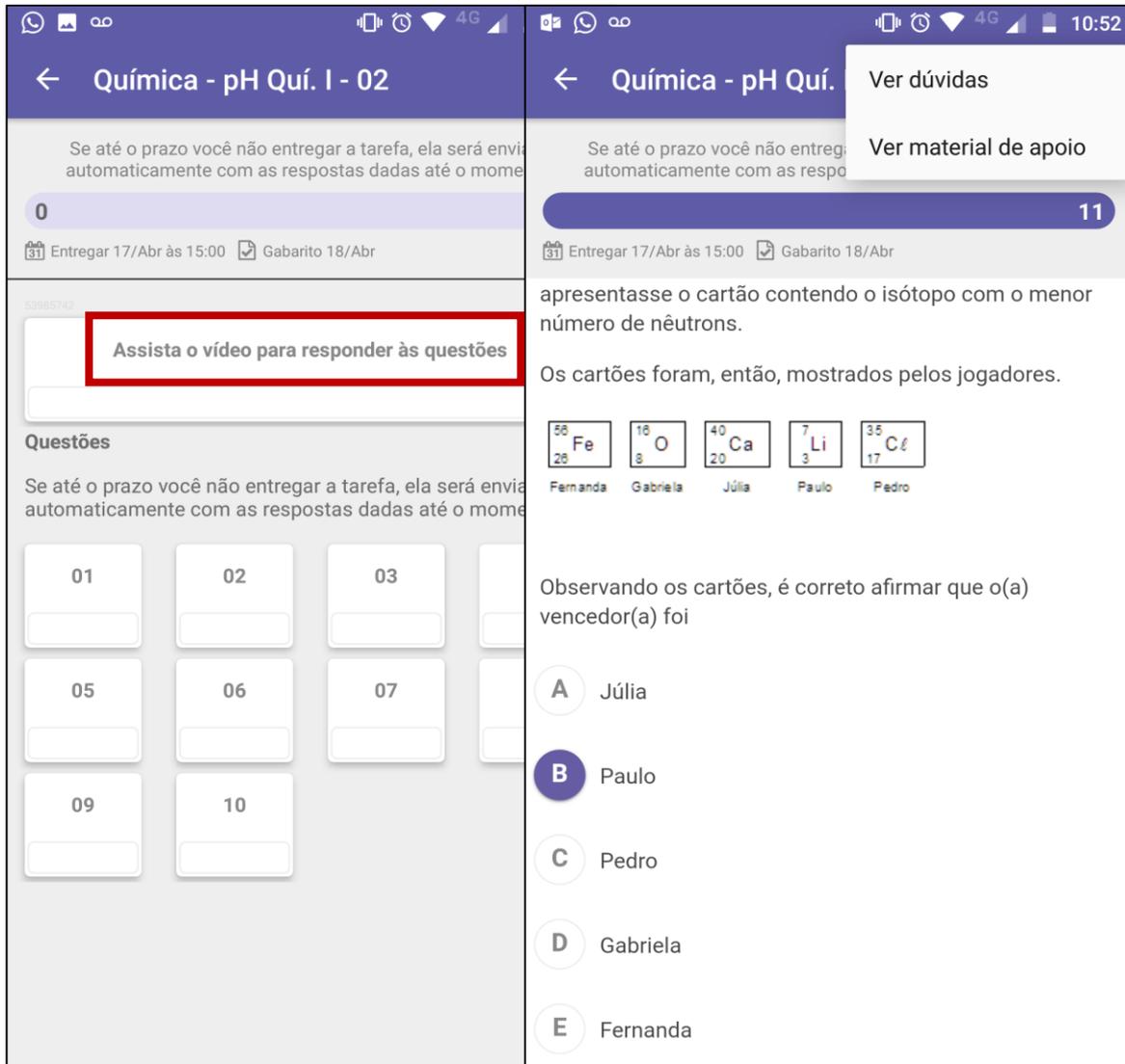
O material **Frentes** também contém **24 pH's** para a maioria das disciplinas.

Entretanto, para as disciplinas I e II de **Física**, **Química** e **Biologia** da **1ª e 2ª séries** e para as disciplinas I e II de **Física**, **Química**, **Biologia**, **História** e **Geografia** da **3ª série** serão **12 pH's**.

As questões não estão presentes no material físico, somente na plataforma **Plurall**.



Utilizando o **filtro “para fazer”**, fica visível somente os pH's que ainda não foram respondidos completamente.



Química - pH Quí. I - 02

Se até o prazo você não entregar a tarefa, ela será enviada automaticamente com as respostas dadas até o momento.

0

Entregar 17/Abr às 15:00 Gabarito 18/Abr

Assista o vídeo para responder às questões

Questões

Se até o prazo você não entregar a tarefa, ela será enviada automaticamente com as respostas dadas até o momento.

01 02 03

05 06 07

09 10

Química - pH Quí.

Ver dúvidas

Ver material de apoio

11

Entregar 17/Abr às 15:00 Gabarito 18/Abr

apresentasse o cartão contendo o isótopo com o menor número de nêutrons.

Os cartões foram, então, mostrados pelos jogadores.

$^{56}_{26}\text{Fe}$	$^{16}_8\text{O}$	$^{40}_{20}\text{Ca}$	$^7_3\text{Li}$	$^{35}_{17}\text{Cl}$
Fernanda	Gabriela	Júlia	Paulo	Pedro

Observando os cartões, é correto afirmar que o(a) vencedor(a) foi

A Júlia

B Paulo

C Pedro

D Gabriela

E Fernanda

Acessando o **pH** desejado, o aluno tem acesso ao vídeo de apoio e às questões daquele **pH**.

Ao selecionar uma questão, é apresentado o enunciado e **cinco** alternativas de resposta.

← Química - pH Quí. I - 02

Se até o prazo você não entregar a tarefa, ela será enviada automaticamente com as respostas dadas até o momento.

11

Entregar 17/Abr às 15:00 Gabarito 18/Abr

52985742

Assista o vídeo para responder às questões

Video assistido

Questões

Se até o prazo você não entregar a tarefa, ela será enviada automaticamente com as respostas dadas até o momento.

01 B	02 A	03 E	04 B
05 B	06 D	07 C	08 E
09 A	10 A		

Após responder todo o pH desejado, as respostas ficam salvas e são **enviadas automaticamente** ao fim do prazo de realização do pH.

O aluno pode **alterar** as respostas até a **data limite** definida em cada pH.

Ao lado, vemos como aparecem as questões após o envio, sendo **verdes** as questões acertadas e **vermelhas** as erradas ou não respondidas.

← Química - pH Quí. I - 01

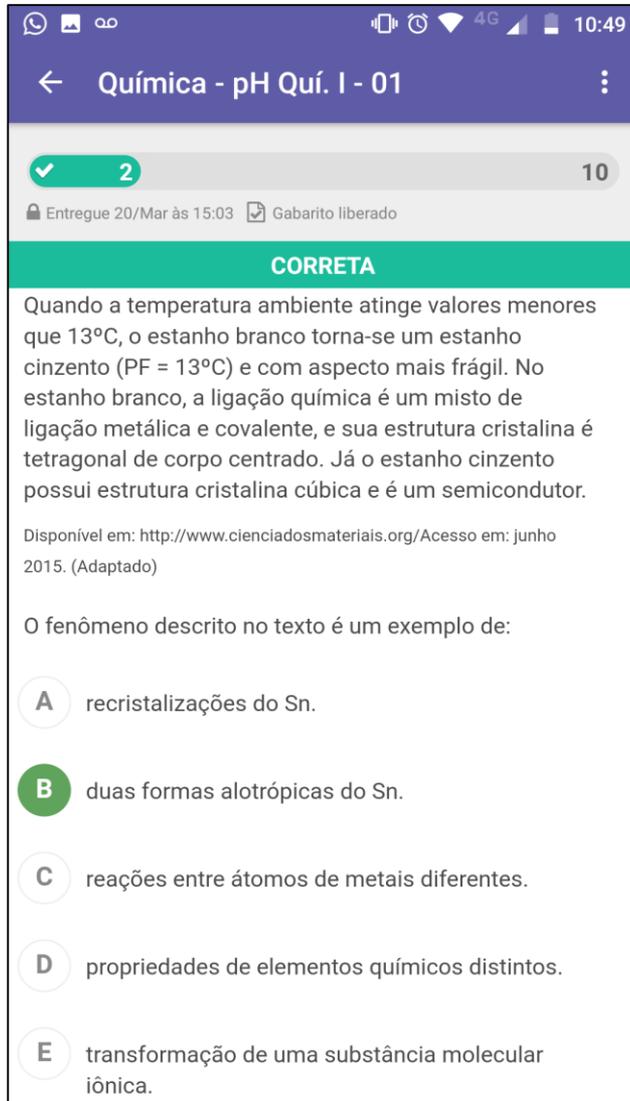
2 10

Entregue 20/Mar às 15:03 Gabarito liberado

80026981

Questões

01 E	02 B	03 A	04 C
05 Não resp.	06 Não resp.	07 Não resp.	08 Não resp.
09 Não resp.	10 Não resp.		



Química - pH Quí. I - 01

2 10

Entregue 20/Mar às 15:03 Gabarito liberado

**CORRETA**

Quando a temperatura ambiente atinge valores menores que  $13^{\circ}\text{C}$ , o estanho branco torna-se um estanho cinzento (PF =  $13^{\circ}\text{C}$ ) e com aspecto mais frágil. No estanho branco, a ligação química é um misto de ligação metálica e covalente, e sua estrutura cristalina é tetragonal de corpo centrado. Já o estanho cinzento possui estrutura cristalina cúbica e é um semicondutor.

Disponível em: <http://www.cienciadosmateriais.org/> Acesso em: junho 2015. (Adaptado)

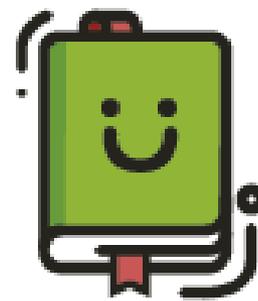
O fenômeno descrito no texto é um exemplo de:

- A) recristalizações do Sn.
- B) duas formas alotrópicas do Sn.**
- C) reações entre átomos de metais diferentes.
- D) propriedades de elementos químicos distintos.
- E) transformação de uma substância molecular iônica.

Após entregar o **pH**, é liberado o gabarito de todas as questões, o qual pode ser consultado no próprio **Estudo Orientado** ou dentro da seção de **“Dúvidas e Materiais”**



Plataforma digital



Material Didático

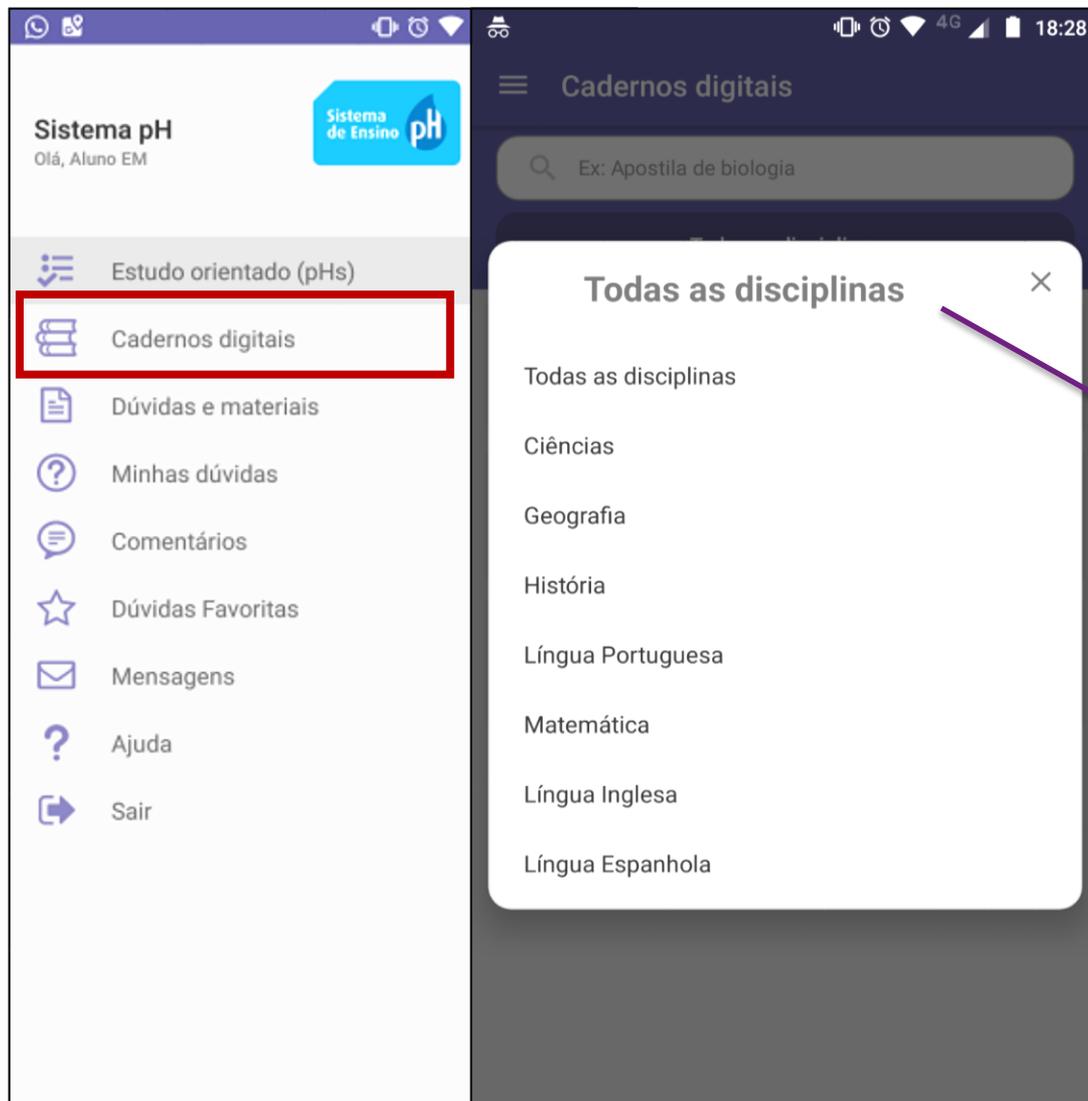
## Assim o aluno pode estudar...



em qualquer hora

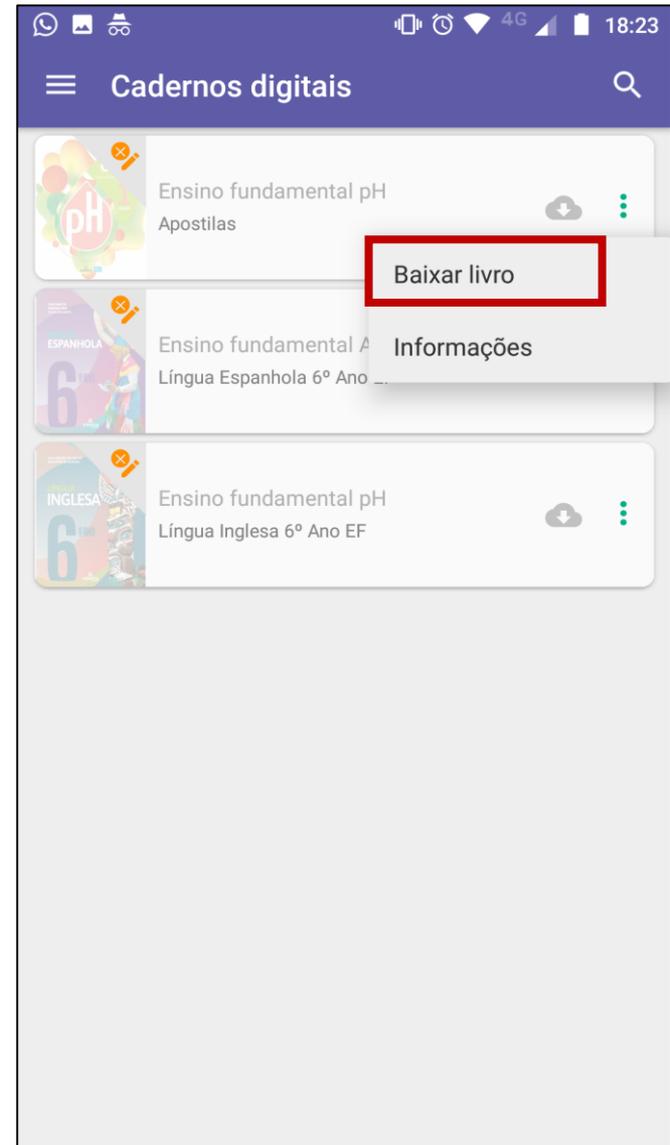


em qualquer lugar



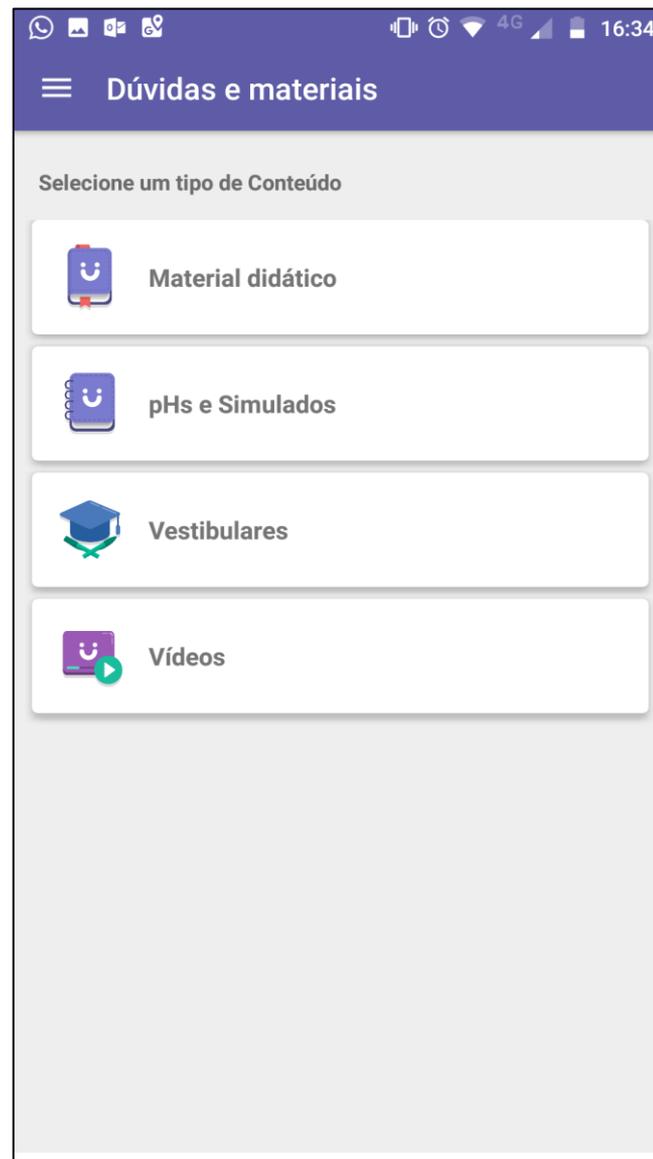
Utilizando o **filtro de disciplinas**, é possível escolher o material que deseja estudar. O conteúdo encontrado é exatamente igual ao do material impresso.

Além do acesso Online, o Plurall fornece a opção do aluno **baixar o material no App** uma única vez e ter acesso também **offline**, facilitando os estudos mesmo quando não tiver internet.



# Dúvidas e Materiais

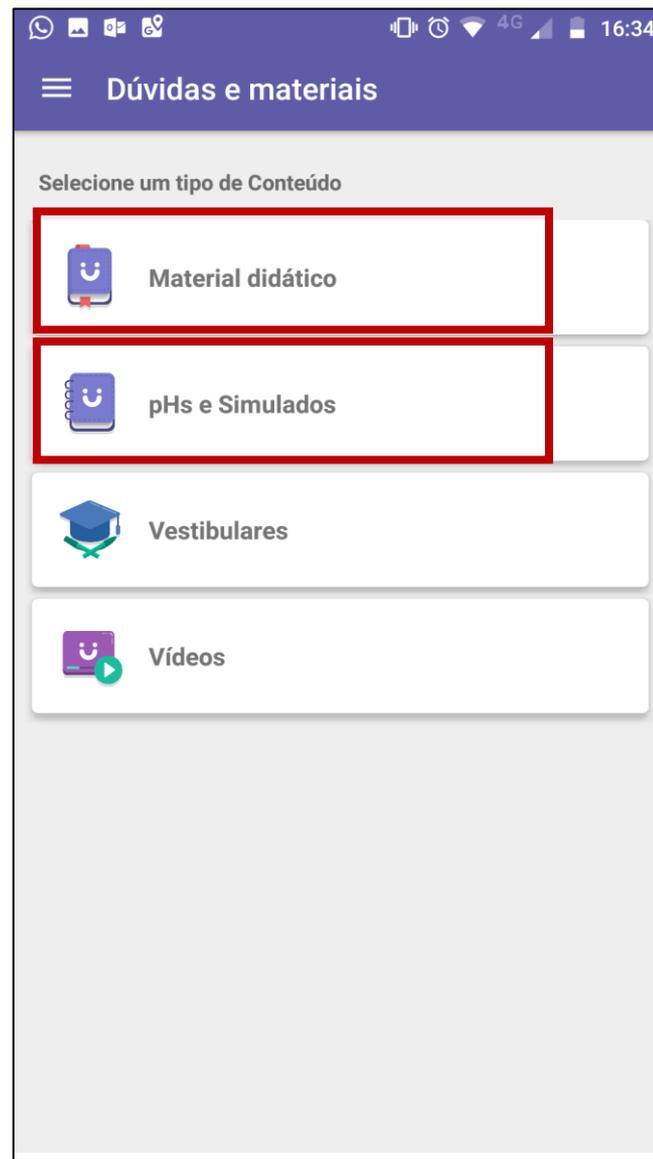
Na funcionalidade de **Dúvidas e Materiais**, o aluno consegue ver seu material e tirar suas próprias dúvidas, além de consultar dúvidas de outros colegas.



# Dúvidas e Materiais

Em **Material Didático**, o aluno consegue postar e consultar dúvidas do material e dos exercícios de cada capítulo.

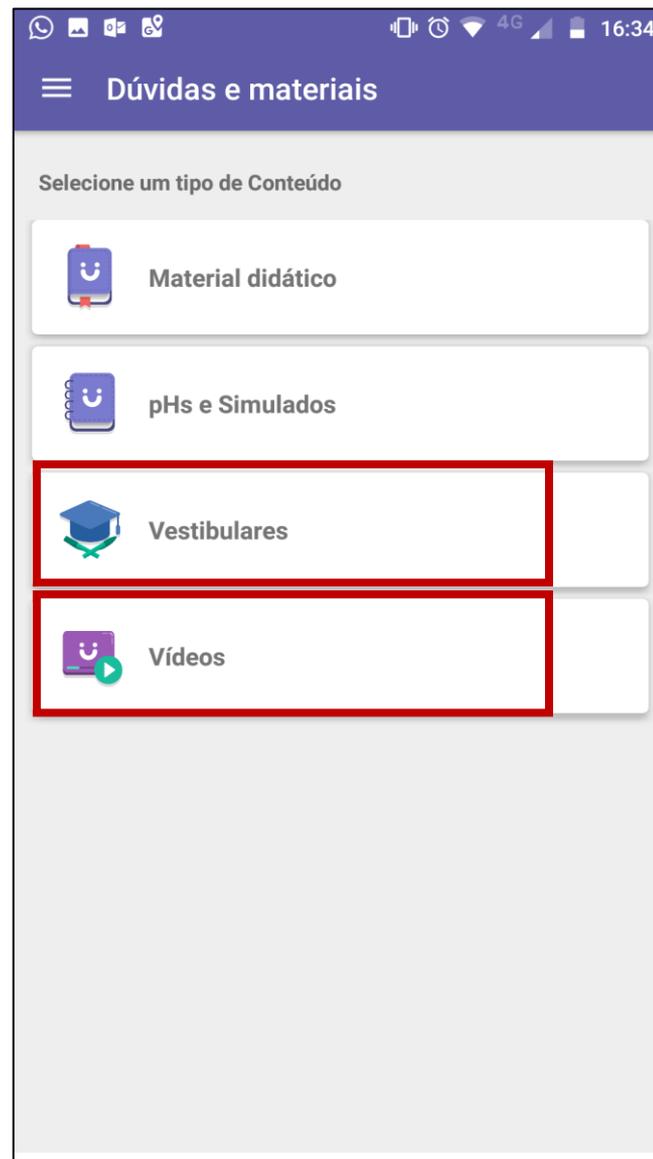
Em **pH's e Simulados**, o aluno visualiza as tarefas disponibilizadas, envia dúvidas relacionadas às questões e também pode consultar as dúvidas dos colegas.



# Dúvidas e Materiais

Em **Vestibulares**, o aluno consegue visualizar as questões dos principais vestibulares do Brasil, com gabarito e resolução em vídeo.

Em **Vídeos**, o aluno tem acesso a videoaulas que são elaboradas pelos nosso professores.



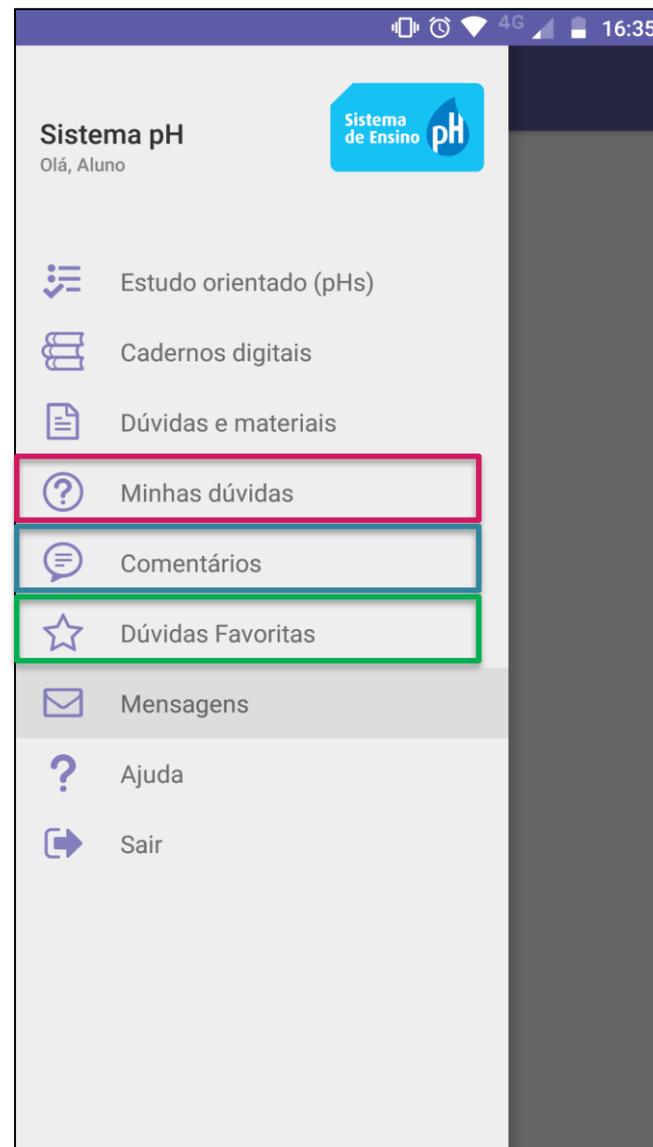
# Dúvidas e Comentários



Em **Minhas Dúvidas** é possível visualizar as dúvidas que o próprio aluno postou.

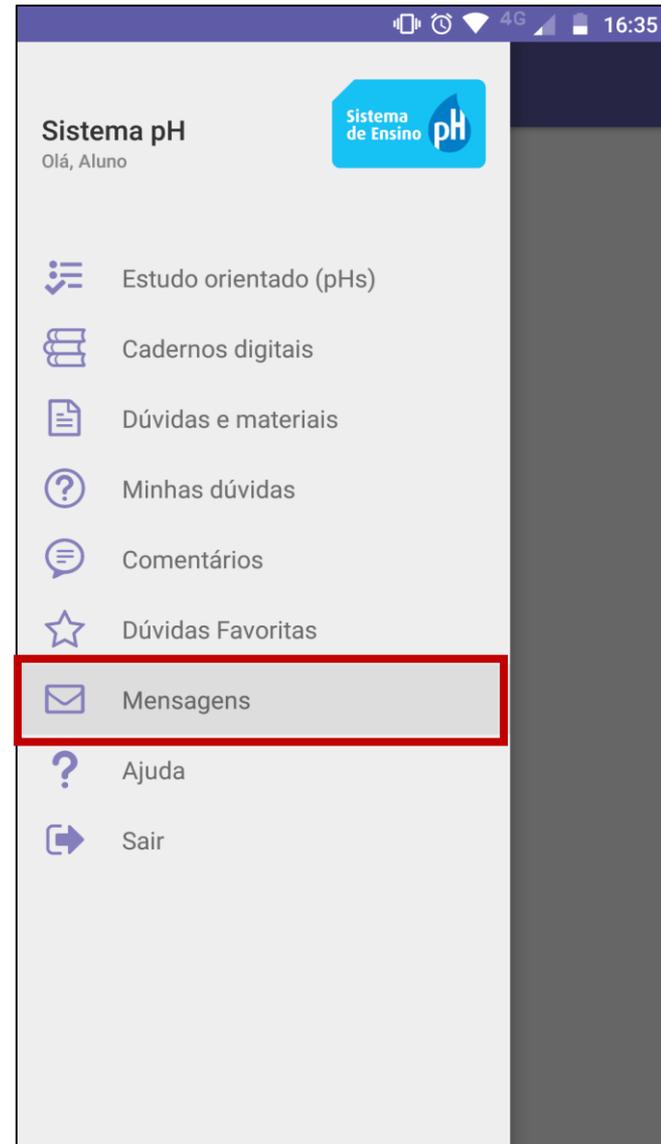
O aluno pode comentar as dúvidas de outros colegas e essas observações aparecerão na aba **Comentários** do menu principal.

O aluno pode “favoritar” as dúvidas que o interessarem mais e estas ficarão guardadas na aba **Dúvidas Favoritas** no menu principal.



# Mensagens

Na opção **Mensagens**, o aluno consegue visualizar mensagens enviadas pelo coordenador e confirmar recebimento. Não há possibilidade dos usuários responderem ou enviarem mensagem.





*Somos o  
amanhã.*

**Obrigado e contem com a gente!!**

