

Criando Testes

VFGV ENSINO MÉDIO







Criando Testes

Esse tutorial tem como objetivo, orientá-lo como configurar teste por Disciplinas no **Portal do FGV Ensino Médio.**





Ao efetuar o login, você entrará na primeira aba de conteúdo "Avaliações", onde poderá criar simulados e testes, além de realizar provas disponibilizadas pela FGV, por seus professores e escola.



VFGV ENSINO MÉDIO

página 1 de 5



2

É um Teste rápido para analisar seus conhecimentos de uma disciplina específica - de 0 a 15 questões.



Ao criar um teste, após selecionar a disciplina, você poderá escolher um tema específico para focar, ou todos os temas dessa disciplina:

Disciplina	
Selecione um item	
ſema	Questõe
	▼ Selecion

T .
Questões
Selecione
rar Tosto
rar teste





4

Pronto, você pode começar a sua prova:

- 4.1. Informações sobre o teste que você acabou de cadastrar;
- 4.2. Botão que irá disparar o tempo de realização e acesso às questões;
- 4.3. Instruções de utilização e navegação do sistema de provas online;
- 4.4. Botão de retorno para página inicial de aluno.

	Voltar ao Portal.
	🗹 Índice de Questões.
+.4	Notificar um Erro na Questão.
	<u> </u>
Informações do TESTE DO ALUNO	
(4.1)	
Prova com questões de teste aleatórias com disciplinas escolhidas pelo Aluno	
Este TESTE DO ALUNO contém 5 questões objetivas, e o tempo total disponível para sua realização é 15 minuto	os.
Para cada questão objetiva, há cinco opções de resposta, mas apenas uma é correta. Assinale a opção que julgar	r certa e clique em avançar .
Ao final do simulado, clique em finalizar e verifique as questões não respondidas antes de encerrar.	
Confira seu desempenho e a quantidade de questões certas no gabarito.	
Boa sorte!	
Durante a prova utilize os ícones a seguir para:	
Veltar ao Portal	
indice de Questões.	
(4 2)	
Notificar um Erro na Questão.	
Iniciar a Prova 🕞	

VFGV ENSINO MÉDIO

Instruções Este simulado contém 60 questões. Para cada questão, há cinco opções de

basta clicar em Retornar. Ao final do simulado, clique em Finalizar e confira seu

resposta, mas apenas uma responde corretamente à questão. Assinale a opção que julgar correta e, para prosseguir, clique em Avançar. A qualquier momento, voçã pode voltar para as questãos anteriores. Para isso

desempenho e o gabarito das questões.

Utilize os ícones a seguir para:

Boa sorte!

-

página 3 de 5



Seu teste começou. Boa prova!

- 5.1. Sua questão atual, e o número total de questões;
- 5.2. Disciplina selecionada para seu teste;

5.3. Conjunto de 5 (cinco) opções de resposta. Selecione apenas aquela que você considera correta; 5.4. Navegação para avançar e voltar questões no momento que desejar;

5.5. Cronômetro de tempo de prova;

- 5.6. Índice de questões já respondidas;
- 5.7. Notificação de erro, caso note algum problema na questão;
- 5.8. Botão de finalização da prova.

Questão	1 de 10 231	nica		5.5 () 01:39:56 ()
Um sistema heterogê	neo contém duas ou mais fases.		Notificar Erros na Questão	×
Desse modo, o númer	o de fases em um sistema formado por água, uma pitada de s	Tipo da Notificação Enunciado Mensagem	•	
© B - 2. © C - 3. © D - 4. © E - 5.	Indice de Questões X Questões não marcadas: 2 1 1 2 3 4 6 7 8 9 10	(5.7)	Enviar Notificação	5.8



página 4 de 5







6

Após clicar em "Finalizar", será apresentado o gabarito do teste concluído:

6.5

- 6.1. Questões Certas em verde;
- 6.2. Questões não respondidas em cinza;
- 6.3. Questões Erradas em vermelho:
- 6.4. Questões corrigidas com os comentários;

6.5. Para sair e realizar novas provas basta clicar em Home.

	Confira seu desempenho			Nave	questões		
	stões não respondidas: 0 🗮 Questões Errada stões Certas: 3	(6.3	1 4 7 10	5 8	3 6 9		
N		QUES	TÃO 1				
m sistema be	eropèneo contém duas ou mais fases.						_
Desse modo, o	número de fases em um sistema forma	ido por água, uma pitada	de sal de cozinha e	e gelo é			
0 A - L							
B - 2.							
C - 3.							
0 0 - 4.							
Comentários: O sistema poss	ui duas fases: uma delas formada pelo	gelo e a outra formada po	ela água líquida e c	sal nela dissolvid	0.		
Comentários: O sistema poss	ui duas fases: uma delas formada pelo	gelo e a outra formada pr QUES	ela água líquida e o TÃO 2	sal nela dissolvid	0.		
Comentários: O sistema poss A polaridade d	ui duas fases: uma delas formada pelo e uma substância é um dos fatores que	gelo e a outra formada po QUES e define sua solubilidade e	ela água liquida e o TÃO 2 em determinados se	sal nela dissolvid	0.		
Comentários: O sistema poss A polaridade d Usando um pri	ui duas fases: uma delas formada pelo e uma substância é um dos fatores que scípio prático conhecido pelos estudar	gelo e a outra formada po QUES e define sua solubilidade e ites de química <i>Semelhan</i>	ela água liquida e o TÃO 2 em determinados se te dissolve Semelh	sal nela dissolvid olventes ante, uma substår	o. cia insolúvel em água	aé	
Comentários: O sistema poss A polaridade d Usando um pri A SIOS	ui duas fases: uma delas formada pelo e uma substância é um dos fatores que ncípio prático conhecido pelos estudar	gelo e a outra formada pe QUES e define sua solubilidade e ites de química <i>Semelhan</i>	ela água líquida e o TÃO 2 em determinados so nte dissolve Semelh	o sal nela dissolvid olventes. ante, uma substân	o. cia insolûvel em águ	a é	
Comentários: O sistema poss A polaridade d Usando um pri A-SIO B - NH ₅ :	ui duas fases: uma delas formada pelo e uma substância é um dos fatores que ncípio prático conhecido pelos estudar	gelo e a outra formada pe QUES e define sua solubilidade e ites de química <i>Semelhan</i>	ela água líquida e o TÃO 2 em determinados su nte dissolve Semelh	sal nela dissolvid olventes. ante, uma substán	o. cia insolûvel em águ	a é	
Comentários: O sistema poss A polaridade d Usando um pri A SIOS B - NH ₅ C - HBr.	ui duas fases: uma delas formada pelo e uma substância é um dos fatores que ncípio prático conhecido pelos estudar	gelo e a outra formada pe QUES e define sua solubilidade e ites de química <i>Semelhan</i>	ela água líquida e o TÃO 2 em determinados su nte dissolve Semelh	sal nela dissolvid olventes. ante, uma substån	o. cia insolûvel em águ	a é	
Comentários: O sistema poss A polaridade d Usando um pri A - SIO ₂ B - NH ₃ . © C - HBr. © D - NaCl.	ui duas fases: uma delas formada pelo e uma substância é um dos fatores que scipio prático conhecido pelos estudar	gelo e a outra formada pe QUES e define sua solubilidade e ites de química <i>Semelhan</i>	ela água líquida e o TÃO 2 em determinados si ate dissolve Semelh	sal nela dissolvid olventes. ante, uma substán	o. cia insolúvel em águ	a é	
Comentários: O sistema poss A polaridade d Usando um pri A SION B - NH ₂ , B - NH ₂ , C - HBr. D - NaCl. E - KI.	ui duas fases: uma delas formada pelo e uma substância é um dos fatores que rcípio prático conhecido pelos estudan	gelo e a outra formada pe QUES e define sua solubilidade e ites de química <i>Semelhan</i>	ela água líquida e o TÃO 2 em determinados si te dissolve Semelh	sal nela dissolvid olventes.	o. cia insolúvel em águ	ā	
Comentários: O sistema poss A polaridade d Usando um pri B - NH ₃ . C - HBr. D - NACI. E - KI. Comentários:	ui duas fases: uma delas formada pelo e uma substância é um dos fatores que ocipio prático conhecido pelos estudar	gelo e a outra formada pr QUES e define sua solubilidade e ntes de química <i>Semelhan</i>	ela água liquida e o TÃO 2 em determinados si ate dissolve Semelh	o sal nela dissolvid olventes. ante, uma substân	o. cia insolúvel em água	a é	
Comentários: O sistema poss A polaridade d Usando um pri A SIOS B - NH ₃ . C - HBr. D - NaCl. E - Kl. Comentários: A água é uma molécula apola	ui duas fases: uma delas formada pelo e uma substância é um dos fatores que ncipio prático conhecido pelos estudan substância polar. Logo, as substâncias r apresentada é o SiO ₂ .	gelo e a outra formada pr QUES e define sua solubilidade e ites de química <i>Semelhan</i>	ela água liquida e o TÃO 2 Im determinados si Ite dissolve Semelh ser solúveis em ág	o sal nela dissolvid olventes. ante, uma substân ua, e as apolares	o. cia insolûvel em águ não devem se dissol	a é Iver em água.	A ún
Comentários: O sistema poss A polaridade d Usando um pri A SION B - NH ₃ : C - HBr. D - NaCl. E - Kl. Comentários: A água é uma molécula apola	ui duas fases: uma delas formada pelo e uma substância é um dos fatores que ncipio prático conhecido pelos estudan substância polar. Logo, as substâncias r apresentada é o SiO ₂ .	gelo e a outra formada pr QUES e define sua solubilidade e ites de química <i>Semelhan</i> : também polares devem	ela água líquida e o TÃO 2 em determinados si te dissolve Semeth ser solúveis em ág	o sal nela dissolvid olventes. ante, uma substân ua, e as apolares	o. cia insolúvel em águ: não devem se dissol	a ó Iver em ógua.	A ún
Comentários: O sistema poss A polaridade d Usando um pri B - NH ₂ C - HBr. D - NaCl. E - Kl. Comentários: A água é uma molécula apola A proteção da proteção da cobreação po	ui duas fases: uma delas formada pelo e uma substância é um dos fatores que scipio prático conhecido pelos estudar substância polar. Logo, as substâncias r apresentada é o SiO ₂ .	gelo e a outra formada pr QUES ¹ e define sua solubilidade e ites de química <i>Semelhan</i> também polares devem QUEST a por meio de seu revesti iso de cobresção, uma pe u Uma pequena peça arti	ela água líquida e o TÃO 2 em determinados se te dissolve Semelh ser solúveis em ág TÃO 3 imento por um mel oca metálica é reve ística, mergulhada	a sal nela dissolvid olventes. ante, uma substán nua, e as apolares tal menos propens stida com uma ca numa solução de	o. cia insolûvel em água não devem se dissol não devem se dissol não devem se dissol	a é iver em água. o de corrosão e, que servirá a um proces	A ún . Esse como so de
Comentários: O sistema poss A polaridade d Usando um pri A SOS B - NH ₂ C - HBr. D - NaCl. E - Kl. Comentários: A água é uma molécula apola A proteção da proteção da	ui duas fases: uma delas formada pelo e uma substância é um dos fatores que scipio prático conhecido pelos estudar substância polar. Logo, as substâncias r apresentada é o SiO ₂ .	gelo e a outra formada pr QUES e define sua solubilidade e ites de química <i>Semelhan</i> também polares devem QUEST a por meio de seu revesti so de cobreação, uma pe . Uma pequena peça arti	ela água líquida e o TÃO 2 em determinados su te dissolve Semelh ser solúveis em ág TÃO 3 imento por um mel oca metálica é reve istica, mergulhada o 10016. foi de	sal nela dissolvid olventes. ante, uma substân ua, e as apolares tida com uma ca numa solução de	o. cia insoltivel em água não devem se dissol io a sofrer o process mada do metal cobe Cu ²⁺ , foi submetida	a é Iver em água. o de corrosão e, que servirá a um proces	A ún Esse come so de

FGV ENSINO MÉDIO