



Tutorial de acesso Aluno Premium

Realizando provas sugeridas
por sua escola e pela FGV

 **FGV ENSINO MÉDIO**





Tutorial de acesso
Aluno Premium

Realizando provas sugeridas por sua escola e pela FGV

Esse tutorial tem como objetivo, orientá-lo como acessar e realizar provas montadas exclusivamente para você do Portal do **FGV Ensino Médio**.



Aluno Premium

Provas Sugeridas

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.

The screenshot shows the 'Avaliações' (Assessments) section of the FGV Ensino Médio student dashboard. At the top, there is a navigation bar with the FGV logo and user information: 'Aluno Turma 01', 'Editar Perfil', and 'Sair'. Below the navigation bar, there are tabs for 'Avaliações', 'Estatísticas do Portal', and 'Estatísticas da Escola'. The main content area is titled 'Treine para suas provas' and contains two main sections: 'Criar Teste' and 'Criar Simulado'. The 'Criar Teste' section has a dropdown for 'Disciplina' and a 'Gerar Teste' button. The 'Criar Simulado' section has a dropdown for 'Selecione a quantidade de questões' and a 'Gerar Simulado' button. Below these sections, there are two boxes: 'Avaliações indicadas pela FGV' (highlighted with a blue circle '1') and 'Avaliações indicadas pela Escola' (highlighted with a blue circle '2'). The 'Avaliações indicadas pela FGV' box contains a card for 'Teste Rápido de Matemática' available until 31/05/2019. The 'Avaliações indicadas pela Escola' box contains three cards: 'Simulação DIA 2 - 1º Ano 6.2018' available from 13:30 h, 'GEO_02.2018' available until 22/08/2018, and 'BIO_01.2018' available until 23/08/2018. The footer of the page reads 'Copyright © 2018 | FGV'.

1 Reservamos este espaço para disponibilizarmos testes rápidos desenvolvidos por nossa equipe com base nas competências, habilidades e principais temas presentes no Enem.

2 Esse espaço está reservado para os testes e simuladões criados por sua escola.

Para iniciar uma Prova, observe a data de disponibilidade e clique nela!



Aluno Premium

Provas Sugeridas

3 Pronto, você pode começar a sua prova:

- 3.1. Informações sobre a avaliação selecionada;
- 3.2. Botão que irá disparar o tempo de realização e acesso às questões;
- 3.3. Instruções de utilização e navegação do sistema de provas online;
- 3.4. Botão de retorno para página inicial de aluno.

Instruções

Este simulado contém 60 questões. Para cada questão, há cinco opções de resposta, mas apenas uma responde corretamente à questão. Assinale a opção que julgar correta e, para prosseguir, clique em Avançar. A qualquer momento, você pode voltar para as questões anteriores. Para isso, basta clicar em Retornar. Ao final do simulado, clique em Finalizar e confira seu desempenho e o gabarito das questões.

Boa sorte!

Utilize os ícones a seguir para:

- Voltar ao Portal.
- Índice de Questões.
- Notificar um Erro na Questão.

3.4



Informações do Enem 2017 (Teste)

3.1

Prova com as principais questões do Enem 2017

Este Enem 2017 (Teste) contém 15 questões objetivas, e o tempo total disponível para sua realização é 100 minutos.

Para cada questão objetiva, há cinco opções de resposta, mas apenas uma é correta. Assinale a opção que julgar 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:



Voltar ao Portal.



Índice de Questões.



Notificar um Erro na Questão.

3.2

Iniciar a Prova



3.3





Aluno Premium

Provas Sugeridas

4

Sua Prova começou:

- 4.1. Sua questão atual, e o número total de questões;
- 4.2. Disciplina selecionada para seu teste;
- 4.3. Conjunto de 5 (cinco) opções de resposta. Selecione apenas aquela que você considera correta;

4.4. Navegação para avançar e voltar questões no momento que desejar;

4.5. Cronômetro de tempo de prova;

4.6. Índice de questões já respondidas;

4.7. Notificação de erro, caso note algum problema na questão;

4.8. Botão de finalização da prova.

The screenshot shows the exam interface with the following elements and callouts:

- 4.1**: Callout pointing to the question indicator "Questão 1 de 10".
- 4.2**: Callout pointing to the subject and question number "Disciplina: Química 231".
- 4.3**: Callout pointing to the list of five multiple-choice options (A-1, B-2, C-3, D-4, E-5).
- 4.4**: Callout pointing to the navigation arrows (back, forward) at the bottom.
- 4.5**: Callout pointing to the timer "01:39:56" in the top right corner.
- 4.6**: Callout pointing to the "Índice de Questões" (Index of Questions) pop-up window, which shows a grid of 10 question slots, with 2 marked as "Questões não marcadas".
- 4.7**: Callout pointing to the "Notificar Erros na Questão" (Report Error on Question) pop-up window, which has fields for "Tipo da Notificação" (set to "Enunciado") and "Mensagem".
- 4.8**: Callout pointing to the "Finalizar" (Finish) button at the bottom right.



Aluno Premium Provas Sugeridas

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

- 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**.

5.5

Confira seu desempenho

Questões não respondidas: 0 Questões Erradas: 7
Questões Certas: 3

Navegue pelas questões

5.1 5.2 5.3

1 2 3
4 5 6
7 8 9
10

5.4

QUESTÃO 1

Um sistema heterogêneo contém duas ou mais fases.

Desse modo, o número de fases em um sistema formado por água, uma pitada de sal de cozinha e gelo é

- A - 1.
- B - 2.
- C - 3.
- D - 4.
- E - 5.

Comentários:
O sistema possui duas fases: uma delas formada pelo gelo e a outra formada pela água líquida e o sal nela dissolvido.

QUESTÃO 2

A polaridade de uma substância é um dos fatores que define sua solubilidade em determinados solventes.

Usando um princípio prático conhecido pelos estudantes de química *Semelhante dissolve Semelhante*, uma substância insolúvel em água é

- A - SiO_2
- B - NH_3
- C - HBr
- D - NaCl
- E - KI

Comentários:
A água é uma substância polar. Logo, as substâncias também polares devem ser solúveis em água, e as apolares não devem se dissolver em água. A única molécula apolar apresentada é o SiO_2 .

QUESTÃO 3

A proteção de uma peça metálica pode ser efetuada por meio de seu revestimento por um metal menos propenso a sofrer o processo de corrosão. Esse processo é conhecido como galvanização. No processo de cobreação, uma peça metálica é revestida com uma camada do metal cobre, que servirá como proteção ou apenas como embelezamento da peça. Uma pequena peça artística, mergulhada numa solução de Cu^{2+} , foi submetida a um processo de cobreação por 10 minutos sob uma corrente de 1,0A.

A massa aproximada de cobre depositada na peça, considerando rendimento de 100%, foi de