



Resposta a Recurso contra Questão de Prova

Processo Seletivo Contínuo - PSC 2021 - Etapa 2 - Edital nº 19/2021/GR, de 20/08/2021

Disciplina: Física (Questões de 41 a 46)

Nº da Questão: 19

Interessado(a): Lorena Mendes Damasceno

Questionamento (Candidato):

A questão solicita que o candidato elenque, entre as alternativas, uma que defina alguma ação do Marquês de Pombal durante o seu período de governo. O gabarito apontado é a letra B (“expulsão dos jesuítas de Portugal e de seus domínios coloniais”). No entanto, a letra C apresenta também uma alternativa correta (“fundação do Estado do Grão-Pará e Maranhão”), conforme apontado na obra História Geral da Amazônia do Prof. Francisco Jorge dos Santos na página 95, que trata sobre as medidas pombalinas. Diz o trecho:

“4. Reformulação e ampliação da incipiente máquina administrativa: criou o Estado do Grão-Pará e Maranhão (1751)”

Como há duplicidade de gabarito, solicito anulação da questão.

Solicitação de Alteração de Gabarito (Candidato): C

Parecer (Banca):

A candidata se enganou pois esse não é recurso de Física e a banca não poder dar um parecer.

Resposta (Banca): -

Data de Publicação: 18/03/2022



Resposta a Recurso contra Questão de Prova

Processo Seletivo Contínuo - PSC 2021 - Etapa 2 - Edital nº 19/2021/GR, de 20/08/2021

Disciplina: Física (Questões de 41 a 46)
Nº da Questão: 41
Interessado(a): Carlos Eduardo Alves Trindade

Questionamento (Candidato):

A primeira frase diz o seguinte: "As paredes da garrafa térmica são praticamente diatérmicas, de forma a reduzir, consideravelmente, as trocas de calor entre o conteúdo e o meio externo."

Ela está correta, pois dizer que algo é praticamente diatérmico não significa que ele seja. Assim como o próprio enunciado diz: "de forma a reduzir, CONSIDERAVELMENTE, as trocas de calor..." E está certo, pois diminui e MUITO as trocas de calor do conteúdo com o meio externo. Sendo assim, todas as alternativas estão corretas, entretanto, não tem essa alternativa, sendo necessária a anulação da questão.

Solicitação de Alteração de Gabarito (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

A afirmativa I é FALSA. Na realidade, as paredes da garrafa térmica são praticamente ADIABÁTICAS de modo a reduzirem consideravelmente as trocas de calor entre seu conteúdo e o meio externo.

Resposta (Banca): **MANTER GABARITO NA LETRA D**

Data de Publicação: 18/03/2022



Resposta a Recurso contra Questão de Prova

Processo Seletivo Contínuo - PSC 2021 - Etapa 2 - Edital nº 19/2021/GR, de 20/08/2021

Disciplina: Física (Questões de 41 a 46)
Nº da Questão: 42
Interessado(a): Beatrice Alves Rebouças Tomé Praciano

Questionamento (Candidato):

Graças ao enunciado e aos conhecimentos científicos podemos afirmar que:

- os recipientes A e B possuem a mesma quantidade de cubos de gelo (3)
- o recipiente B possui o dobro de água do recipiente A
- a água cede calor ao gelo para que o meio entre em equilíbrio térmico

Dessa forma, conclui-se que a afirmativa 1 que afirma que a quantidade de calor cedida pela água aos cubos de gelo nos dois recipientes está INCORRETA, pois quanto mais água, maior o calor cedido (e o recipiente B possui mais água)

Além disso, é possível afirmar também que a afirmativa 3 está CORRETA. Tal afirmativa diz que a quantidade de calor cedida pela água aos cubos de gelo no recipiente A é menor que a quantidade de calor cedida pela água no recipiente B, o que é verdade pois o volume de água de A é menor do que o volume de água de B.

Logo, faço a solicitação da alteração do gabarito de a) para e).

Solicitação de Alteração de Gabarito (Candidato): E

Parecer (Banca):

A afirmativa I é VERDADEIRA. A quantidade de calor cedida pela água aos cubos de gelo é a mesma nos dois recipientes, pois a quantidade de cubos de gelo e o intervalo de tempo foram os mesmos. Maior quantidade de água em um dos recipientes não altera a quantidade de calor trocada entre a água e o gelo, pois esta depende apenas da temperatura do gelo em fusão. Logo, se a afirmativa I é VERDADEIRA, a afirmativa III é FALSA.

Resposta (Banca): MANTER GABARITO NA LETRA A

Data de Publicação: 18/03/2022



Resposta a Recurso contra Questão de Prova

Processo Seletivo Contínuo - PSC 2021 - Etapa 2 - Edital nº 19/2021/GR, de 20/08/2021

Disciplina: Física (Questões de 41 a 46)
Nº da Questão: 42
Interessado(a): Beatrice Alves Rebouças Tomé Praciano

Questionamento (Candidato):

Questão 42- Física - PSC 2

Graças ao enunciado e aos conhecimentos científicos podemos afirmar que:

- os recipientes A e B possuem a mesma quantidade de cubos de gelo (3)
- o recipiente B possui o dobro de água do recipiente A
- a água cede calor ao gelo para que o meio entre em equilíbrio térmico

Dessa forma, conclui-se que a afirmativa 1 que afirma que a quantidade de calor cedida pela água aos cubos de gelo nos dois recipientes está INCORRETA, pois quanto mais água, maior o calor cedido (e o recipiente B possui mais água)

Além disso, é possível afirmar também que a afirmativa 3 está CORRETA. Tal afirmativa diz que a quantidade de calor cedida pela água aos cubos de gelo no recipiente A é menor que a quantidade de calor cedida pela água no recipiente B, o que é verdade pois o volume de água de A é menor do que o volume de água de B.

Logo, faço a solicitação da alteração do gabarito de a) para e).

Solicitação de Alteração de Gabarito (Candidato): E

Parecer (Banca):

A afirmativa I é VERDADEIRA. A quantidade de calor cedida pela água aos cubos de gelo é a mesma nos dois recipientes, pois a quantidade de cubos de gelo e o intervalo de tempo foram os mesmos. Maior quantidade de água em um dos recipientes não altera a quantidade de calor trocada entre a água e o gelo, pois esta depende apenas da temperatura do gelo em fusão. Logo, se a afirmativa I é VERDADEIRA, a afirmativa III é FALSA.

Resposta (Banca): MANTER GABARITO NA LETRA A

Data de Publicação: 18/03/2022



Resposta a Recurso contra Questão de Prova

Processo Seletivo Contínuo - PSC 2021 - Etapa 2 - Edital nº 19/2021/GR, de 20/08/2021

Disciplina: Física (Questões de 41 a 46)
Nº da Questão: 42
Interessado(a): Simeão de Oliveira Valente Filho

Questionamento (Candidato):

A afirmativa número I está incorreta

Solicitação de Alteração de Gabarito (Candidato): C

Parecer (Banca):

A afirmativa I é VERDADEIRA. A quantidade de calor cedida pela água aos cubos de gelo é a mesma nos dois recipientes, pois a quantidade de cubos de gelo e o intervalo de tempo foram os mesmos. Maior quantidade de água em um dos recipientes não altera a quantidade de calor trocada entre a água e o gelo, pois esta depende apenas da temperatura do gelo em fusão.

Resposta (Banca): **MANTER GABARITO NA LETRA A**

Data de Publicação: 18/03/2022



Resposta a Recurso contra Questão de Prova

Processo Seletivo Contínuo - PSC 2021 - Etapa 2 - Edital nº 19/2021/GR, de 20/08/2021

Disciplina: Física (Questões de 41 a 46)
Nº da Questão: 43
Interessado(a): Beatrice Alves Rebouças Tomé Praciano

Questionamento (Candidato):

o texto afirma que a pressão interna no estado inicial é igual a 96 atm, e que após um certo intervalo de tempo se reduz a 2,4 atm. O gabarito apresentado pela banca faz acreditar que a questão queria dizer que 2,4 era a variação de pressão, o que não condiz com o enunciado da questão.

Desta forma, levando em consideração tais argumentos, requer a anulação da questão devido a incoerências na formulação da questão, e em caso de assim não ser o entendimento dos devidos responsáveis, que a referida questão tenha ao mínimo seu gabarito alterado para a alternativa (d) que indica o tempo de 6h e 40 min

Solicitação de Alteração de Gabarito (Candidato): D

Parecer (Banca):

Da equação de estado dos gases ideais obtém-se que há inicialmente 200 moles de oxigênio à pressão de 96atm no cilindro. Na situação final quando a pressão interna do cilindro ficar em 5 atm, a quantidade de oxigênio restante no cilindro será de 5 moles, ou seja, foram consumidos 195 moles de oxigênio. Mantida a taxa de 5,0 L/min de oxigênio fornecido ao paciente em uma hora são consumidos 300L de oxigênio. A partir da equação de estado dos gases ideais chega-se ao valor de 30 moles por hora. Dividindo os 195 moles de oxigênio consumidos por 30 moles a cada 60 min, obtém-se o valor de 390min, ou seja, 06h30min.

Resposta (Banca): **MANTER GABARITO NA LETRA C**

Data de Publicação: 18/03/2022



Resposta a Recurso contra Questão de Prova

Processo Seletivo Contínuo - PSC 2021 - Etapa 2 - Edital nº 19/2021/GR, de 20/08/2021

Disciplina: Física (Questões de 41 a 46)

Nº da Questão: 43

Interessado(a): Carlos Eduardo Alves Trindade

Questionamento (Candidato):

A alternativa correta no gabarito preliminar está como sendo a letra C: 6h30min, entretanto, calculando o tempo necessário, obtemos 400 minutos, que correspondem à 6h40min e não 6h30. Tornando a alternativa D a correta.

Solicitação de Alteração de Gabarito (Candidato): D

Parecer (Banca):

Da equação de estado dos gases ideais obtém-se que há inicialmente 200 moles de oxigênio à pressão de 96atm no cilindro. Na situação final quando a pressão interna do cilindro ficar em 5 atm, a quantidade de oxigênio restante no cilindro será de 5 moles, ou seja, foram consumidos 195 moles de oxigênio. Mantida a taxa de 5,0 L/min de oxigênio fornecido ao paciente em uma hora são consumidos 300L de oxigênio. A partir da equação de estado dos gases ideais chega-se ao valor de 30 moles por hora. Dividindo os 195 moles de oxigênio consumidos por 30 moles a cada 60 min, obtém-se o valor de 390min, ou seja, 06h30min.

Resposta (Banca): **MANTER GABARITO NA LETRA C**

Data de Publicação: 18/03/2022



Resposta a Recurso contra Questão de Prova

Processo Seletivo Contínuo - PSC 2021 - Etapa 2 - Edital nº 19/2021/GR, de 20/08/2021

Disciplina: Física (Questões de 41 a 46)

Nº da Questão: 43

Interessado(a): Daniela Alarcon Alcantara

Questionamento (Candidato):

RECURSO – PROVA DE FÍSICA – PSC 2022 ETAPA 2 QUESTÃO 43 - GABARITO PRELIMINAR (LETRA C).

A questão apresenta a seguinte incoerência.

Quanto aos valores de pressão, sua variação e gabarito divergente.

O texto afirma que a pressão interna no estado inicial é igual a 96 atm, e que após um certo intervalo de tempo se reduz a 2,4 atm. Para o aluno de ensino médio a questão ficou um pouco abstrata, uma vez que o aluno foi induzido pela escrita do texto “até que a pressão interna fique reduzida ao valor de 2,4 atm”, indicando que esse valor representaria a pressão final e não a diferença de pressão.

A banca ao sinalizar a opção (C) como resposta correta em gabarito preliminar, levou como interpretação que deveria ser utilizada como pressão inicial, não o valor de 96 atm, mas sim o valor da variação de pressão, que seria 93,6 atm (96 atm – 2,4 atm), o que não foi exposto no texto da questão de forma satisfatória.

Ocorre que a forma correta a ser utilizada para a resolução da problemática, levando em consideração os conhecimentos de nível básico do aluno de ensino médio, deveria ser, 96 atm como pressão inicial e 2,4 atm como pressão final, o que resultaria assim um volume de 2000 litros e com as devidas proporções chegaríamos a um tempo diferente do gabarito preliminar apresentado, qual seja o de 6h:40 min.

Desta forma, levando em consideração tais argumentos, requer a anulação da questão, devido a incoerências na formulação da questão, e em caso de assim não ser o entendimento dos devidos responsáveis, que a referida questão tenha ao mínimo mudança de gabarito para a alternativa (d) que indica o tempo de 6h:40

Solicitação de Alteração de Gabarito (Candidato): D

Parecer (Banca):

Da equação de estado dos gases ideais obtém-se que há inicialmente 200 moles de oxigênio à pressão de 96atm no cilindro. Na situação final quando a pressão interna do cilindro ficar em 5 atm, a quantidade de oxigênio restante no cilindro será de 5 moles, ou seja, foram consumidos 195 moles de oxigênio. Mantida a taxa de 5,0 L/min de oxigênio fornecido ao paciente em uma hora são consumidos 300L de oxigênio. A partir da equação de estado dos gases ideais chega-se ao valor de 30 moles por hora. Dividindo os 195 moles de oxigênio consumidos por 30 moles a cada 60 min, obtém-se o valor de 390min, ou seja, 06h30min.

Resposta (Banca): **MANTER GABARITO NA LETRA C**

Data de Publicação: 18/03/2022



Resposta a Recurso contra Questão de Prova

Processo Seletivo Contínuo - PSC 2021 - Etapa 2 - Edital nº 19/2021/GR, de 20/08/2021

Disciplina: Física (Questões de 41 a 46)

Nº da Questão: 43

Interessado(a): Enriko Morais Ramos

Questionamento (Candidato):

A questão apresenta a seguinte incoerência.

Quanto aos valores de pressão, sua variação e gabarito divergente.

O texto afirma que a pressão interna no estado inicial é igual a 96 atm, e que após um certo intervalo de tempo se reduz a 2,4 atm. Para o aluno de ensino médio a questão ficou um pouco abstrata, uma vez que o aluno foi induzido pela escrita do texto “até que a pressão interna fique reduzida ao valor de 2,4 atm”, indicando que esse valor representaria a pressão final e não a diferença de pressão.

A banca ao sinalizar a opção (C) como resposta correta em gabarito preliminar, levou como interpretação que deveria ser utilizada como pressão inicial, não o valor de 96 atm, mas sim o valor da variação de pressão, que seria 93,6 atm (96 atm - 2,4 atm), o que não foi exposto no texto da questão de forma satisfatória.

Ocorre que a forma correta a ser utilizada para a resolução da problemática, levando em consideração os conhecimentos de nível básico do aluno de ensino médio, deveria ser, 96 atm como pressão inicial e 2,4 atm como pressão final, o que resultaria assim um volume de 2000 litros e com as devidas proporções chegaríamos a um tempo diferente do gabarito preliminar apresentado, qual seja o de 6h:40 min.

Desta forma, levando em consideração tais argumentos, requer a anulação da questão, devido a incoerências na formulação da questão, e em caso de assim não ser o entendimento dos devidos responsáveis, que a referida questão tenha ao mínimo mudança de gabarito para a alternativa (d) que indica o tempo de 6h:40 min.

Solicitação de Alteração de Gabarito (Candidato): D

Parecer (Banca):

Da equação de estado dos gases ideais obtém-se que há inicialmente 200 moles de oxigênio à pressão de 96atm no cilindro. Na situação final quando a pressão interna do cilindro ficar em 5 atm, a quantidade de oxigênio restante no cilindro será de 5 moles, ou seja, foram consumidos 195 moles de oxigênio. Mantida a taxa de 5,0 L/min de oxigênio fornecido ao paciente em uma hora são consumidos 300L de oxigênio. A partir da equação de estado dos gases ideais chega-se ao valor de 30 moles por hora. Dividindo os 195 moles de oxigênio consumidos por 30 moles a cada 60 min, obtém-se o valor de 390min, ou seja, 06h30min.

Resposta (Banca): MANTER GABARITO NA LETRA C

Data de Publicação: 18/03/2022



Resposta a Recurso contra Questão de Prova

Processo Seletivo Contínuo - PSC 2021 - Etapa 2 - Edital nº 19/2021/GR, de 20/08/2021

Disciplina: Física (Questões de 41 a 46)
Nº da Questão: 43
Interessado(a): Felipe Diogo Pinto Mestrinho Pereira

Questionamento (Candidato):

A questão apresenta a seguinte incoerência.

Quanto aos valores de pressão, sua variação e gabarito divergente.

O texto afirma que a pressão interna no estado inicial é igual a 96 atm, e que após um certo intervalo de tempo se reduz a 2,4 atm. Para o aluno de ensino médio a questão ficou um pouco abstrata, uma vez que o aluno foi induzido pela escrita do texto “até que a pressão interna fique reduzida ao valor de 2,4 atm”, indicando que esse valor representaria a pressão final e não a diferença de pressão.

A banca ao sinalizar a opção (C) como resposta correta em gabarito preliminar, levou como interpretação que deveria ser utilizada como pressão inicial, não o valor de 96 atm, mas sim o valor da variação de pressão, que seria 93,6 atm (96 atm - 2,4 atm), o que não foi exposto no texto da questão de forma satisfatória.

Ocorre que a forma correta a ser utilizada para a resolução da problemática, levando em consideração os conhecimentos de nível básico do aluno de ensino médio, deveria ser, 96 atm como pressão inicial e 2,4 atm como pressão final, o que resultaria assim um volume de 2000 litros e com as devidas proporções chegaríamos a um tempo diferente do gabarito preliminar apresentado, qual seja o de 6h:40 min.

Desta forma, levando em consideração tais argumentos, requer a anulação da questão, devido a incoerências na formulação da questão, e em caso de assim não ser o entendimento dos devidos responsáveis, que a referida questão tenha ao mínimo mudança de gabarito para a alternativa (d) que indica o tempo de 6h:40 min.

Solicitação de Alteração de Gabarito (Candidato): D

Parecer (Banca):

Da equação de estado dos gases ideais obtém-se que há inicialmente 200 moles de oxigênio à pressão de 96atm no cilindro. Na situação final quando a pressão interna do cilindro ficar em 5 atm, a quantidade de oxigênio restante no cilindro será de 5 moles, ou seja, foram consumidos 195 moles de oxigênio. Mantida a taxa de 5,0 L/min de oxigênio fornecido ao paciente em uma hora são consumidos 300L de oxigênio. A partir da equação de estado dos gases ideais chega-se ao valor de 30 moles por hora. Dividindo os 195 moles de oxigênio consumidos por 30 moles a cada 60 min, obtém-se o valor de 390min, ou seja, 06h30min.

Resposta (Banca): **MANTER GABARITO NA LETRA C**

Data de Publicação: 18/03/2022



Resposta a Recurso contra Questão de Prova

Processo Seletivo Contínuo - PSC 2021 - Etapa 2 - Edital nº 19/2021/GR, de 20/08/2021

Disciplina: Física (Questões de 41 a 46)

Nº da Questão: 43

Interessado(a): Jose Angelo Monge Rossi

Questionamento (Candidato):

.QUESTÃO 43 - GABARITO PRELIMINAR (LETRA C).

A questão apresenta a seguinte incoerência.

Quanto aos valores de pressão, sua variação e gabarito divergente.

O texto afirma que a pressão interna no estado inicial é igual a 96 atm, e que após um certo intervalo de tempo se reduz a 2,4 atm. Para o aluno de ensino médio a questão ficou um pouco abstrata, uma vez que o aluno foi induzido pela escrita do texto “até que a pressão interna fique reduzida ao valor de 2,4 atm”, indicando que esse valor representaria a pressão final e não a diferença de pressão.

A banca ao sinalizar a opção (C) como resposta correta em gabarito preliminar, levou como interpretação que deveria ser utilizada como pressão inicial, não o valor de 96 atm, mas sim o valor da variação de pressão, que seria 93,6 atm (96 atm - 2,4 atm), o que não foi exposto no texto da questão de forma satisfatória.

Ocorre que a forma correta a ser utilizada para a resolução da problemática, levando em consideração os conhecimentos de nível básico do aluno de ensino médio, deveria ser, 96 atm como pressão inicial e 2,4 atm como pressão final, o que resultaria assim um volume de 2000 litros e com as devidas proporções chegaríamos a um tempo diferente do gabarito preliminar apresentado, qual seja o de 6h:40 min.

Desta forma, levando em consideração tais argumentos, requer a anulação da questão, devido a incoerências na formulação da questão, e em caso de assim não ser o entendimento dos devidos responsáveis, que a referida questão tenha ao mínimo mudança de gabarito para a alternativa (d) que indica o tempo de 6h:40 min.

Solicitação de Alteração de Gabarito (Candidato): D

Parecer (Banca):

Da equação de estado dos gases ideais obtém-se que há inicialmente 200 moles de oxigênio à pressão de 96atm no cilindro. Na situação final quando a pressão interna do cilindro ficar em 5 atm, a quantidade de oxigênio restante no cilindro será de 5 moles, ou seja, foram consumidos 195 moles de oxigênio. Mantida a taxa de 5,0 L/min de oxigênio fornecido ao paciente em uma hora são consumidos 300L de oxigênio. A partir da equação de estado dos gases ideais chega-se ao valor de 30 moles por hora. Dividindo os 195 moles de oxigênio consumidos por 30 moles a cada 60 min, obtém-se o valor de 390min, ou seja, 06h30min.

Resposta (Banca): **MANTER GABARITO NA LETRA C**

Data de Publicação: 18/03/2022



Resposta a Recurso contra Questão de Prova

Processo Seletivo Contínuo - PSC 2021 - Etapa 2 - Edital nº 19/2021/GR, de 20/08/2021

Disciplina: Física (Questões de 41 a 46)

Nº da Questão: 43

Interessado(a): Julia Pinage Simão

Questionamento (Candidato):

RECURSO – PROVA DE FÍSICA – PSC 2022 ETAPA 2 QUESTÃO 43 - GABARITO PRELIMINAR (LETRA C).
A questão apresenta a seguinte incoerência.

Quanto aos valores de pressão, sua variação e gabarito divergente.

O texto afirma que a pressão interna no estado inicial é igual a 96 atm, e que após um certo intervalo de tempo se reduz a 2,4 atm. Para o aluno de ensino médio a questão ficou um pouco abstrata, uma vez que o aluno foi induzido pela escrita do texto “até que a pressão interna fique reduzida ao valor de 2,4 atm”, indicando que esse valor representaria a pressão final e não a diferença de pressão.

A banca ao sinalizar a opção (C) como resposta correta em gabarito preliminar, levou como interpretação que deveria ser utilizada como pressão inicial, não o valor de 96 atm, mas sim o valor da variação de pressão, que seria 93,6 atm (96 atm – 2,4 atm), o que não foi exposto no texto da questão de forma satisfatória.

Ocorre que a forma correta a ser utilizada para a resolução da problemática, levando em consideração os conhecimentos de nível básico do aluno de ensino médio, deveria ser, 96 atm como pressão inicial e 2,4 atm como pressão final, o que resultaria assim um volume de 2000 litros e com as devidas proporções chegaríamos a um tempo diferente do gabarito preliminar apresentado, qual seja o de 6h:40 min.

Desta forma, levando em consideração tais argumentos, requer a anulação da questão, devido a incoerências na formulação da questão, e em caso de assim não ser o entendimento dos devidos responsáveis, que a referida questão tenha ao mínimo mudança de gabarito para a alternativa (d) que indica o tempo de 6h:40

Solicitação de Alteração de Gabarito (Candidato): D

Parecer (Banca):

Da equação de estado dos gases ideais obtém-se que há inicialmente 200 moles de oxigênio à pressão de 96atm no cilindro. Na situação final quando a pressão interna do cilindro ficar em 5 atm, a quantidade de oxigênio restante no cilindro será de 5 moles, ou seja, foram consumidos 195 moles de oxigênio. Mantida a taxa de 5,0 L/min de oxigênio fornecido ao paciente em uma hora são consumidos 300L de oxigênio. A partir da equação de estado dos gases ideais chega-se ao valor de 30 moles por hora. Dividindo os 195 moles de oxigênio consumidos por 30 moles a cada 60 min, obtém-se o valor de 390min, ou seja, 06h30min.

Resposta (Banca): **MANTER GABARITO NA LETRA C**

Data de Publicação: 18/03/2022



Resposta a Recurso contra Questão de Prova

Processo Seletivo Contínuo - PSC 2021 - Etapa 2 - Edital nº 19/2021/GR, de 20/08/2021

Disciplina: Física (Questões de 41 a 46)

Nº da Questão: 43

Interessado(a): Lorena Leite Novaes

Questionamento (Candidato):

RECURSO - PROVA DE FÍSICA - PSC 2022 ETAPA 2 QUESTÃO 43 - GABARITO PRELIMINAR (LETRA C).

A questão apresenta a seguinte incoerência.

Quanto aos valores de pressão, sua variação e gabarito divergente.

O texto afirma que a pressão interna no estado inicial é igual a 96 atm, e que após um certo intervalo de tempo se reduz a 2,4 atm. Para o aluno de ensino médio a questão ficou um pouco abstrata, uma vez que o aluno foi induzido pela escrita do texto "até que a pressão interna fique reduzida ao valor de 2,4 atm", indicando que esse valor representaria a pressão final e não a diferença de pressão.

A banca ao sinalizar a opção (C) como resposta correta em gabarito preliminar, levou como interpretação que deveria ser utilizada como pressão inicial, não o valor de 96 atm, mas sim o valor da variação de pressão, que seria 93,6 atm (96 atm - 2,4 atm), o que não foi exposto no texto da questão de forma satisfatória.

Ocorre que a forma correta a ser utilizada para a resolução da problemática, levando em consideração os conhecimentos de nível básico do aluno de ensino médio, deveria ser, 96 atm como pressão inicial e 2,4 atm como pressão final, o que resultaria assim um volume de 2000 litros e com as devidas proporções chegaríamos a um tempo diferente do gabarito preliminar apresentado, qual seja o de 6h:40 min.

Desta forma, levando em consideração tais argumentos, requer a anulação da questão, devido a incoerências na formulação da questão, e em caso de assim não ser o entendimento dos devidos responsáveis, que a referida questão tenha ao mínimo mudança de gabarito para a alternativa (d) que indica o tempo de 6h:40 min.

Solicitação de Alteração de Gabarito (Candidato): D

Parecer (Banca):

Da equação de estado dos gases ideais obtém-se que há inicialmente 200 moles de oxigênio à pressão de 96atm no cilindro. Na situação final quando a pressão interna do cilindro ficar em 5 atm, a quantidade de oxigênio restante no cilindro será de 5 moles, ou seja, foram consumidos 195 moles de oxigênio. Mantida a taxa de 5,0 L/min de oxigênio fornecido ao paciente em uma hora são consumidos 300L de oxigênio. A partir da equação de estado dos gases ideais chega-se ao valor de 30 moles por hora. Dividindo os 195 moles de oxigênio consumidos por 30 moles a cada 60 min, obtém-se o valor de 390min, ou seja, 06h30min.

Resposta (Banca): **MANTER GABARITO NA LETRA C**

Data de Publicação: 18/03/2022



Resposta a Recurso contra Questão de Prova

Processo Seletivo Contínuo - PSC 2021 - Etapa 2 - Edital nº 19/2021/GR, de 20/08/2021

Disciplina: Física (Questões de 41 a 46)

Nº da Questão: 43

Interessado(a): Luis Miguel Lima Marques

Questionamento (Candidato):

QUESTÃO 43 - GABARITO PRELIMINAR (LETRA C).

A questão apresenta a seguinte incoerência.

Quanto aos valores de pressão, sua variação e gabarito divergente. O texto afirma que a pressão interna no estado inicial é igual a 96 atm, e que após um certo intervalo de tempo se reduz a 2,4 atm. Para o aluno de ensino médio a questão ficou um pouco abstrata, uma vez que o aluno foi induzido pela escrita do texto “até que a pressão interna fique reduzida ao valor de 2,4 atm”, indicando que esse valor representaria a pressão final e não a diferença de pressão. A banca ao sinalizar a opção (C) como resposta correta em gabarito preliminar, levou como interpretação que deveria ser utilizada como pressão inicial, não o valor de 96 atm, mas sim o valor da variação de pressão, que seria 93,6 atm (96 atm - 2,4 atm), o que não foi exposto no texto da questão de forma satisfatória. Ocorre que a forma correta a ser utilizada para a resolução da problemática, levando em consideração os conhecimentos de nível básico do aluno de ensino médio, deveria ser, 96 atm como pressão inicial e 2,4 atm como pressão final, o que resultaria assim um volume de 2000 litros e com as devidas proporções chegaríamos a um tempo diferente do gabarito preliminar apresentado, qual seja o de 6h:40 min. Desta forma, levando em consideração tais argumentos, requer mudança de gabarito para a alternativa (d) que indica o tempo de 6h:40 min.

Solicitação de Alteração de Gabarito (Candidato): D

Parecer (Banca):

Da equação de estado dos gases ideais obtém-se que há inicialmente 200 moles de oxigênio à pressão de 96atm no cilindro. Na situação final quando a pressão interna do cilindro ficar em 5 atm, a quantidade de oxigênio restante no cilindro será de 5 moles, ou seja, foram consumidos 195 moles de oxigênio. Mantida a taxa de 5,0 L/min de oxigênio fornecido ao paciente em uma hora são consumidos 300L de oxigênio. A partir da equação de estado dos gases ideais chega-se ao valor de 30 moles por hora. Dividindo os 195 moles de oxigênio consumidos por 30 moles a cada 60 min, obtém-se o valor de 390min, ou seja, 06h30min.

Resposta (Banca): **MANTER GABARITO NA LETRA C**

Data de Publicação: 18/03/2022



Resposta a Recurso contra Questão de Prova

Processo Seletivo Contínuo - PSC 2021 - Etapa 2 - Edital nº 19/2021/GR, de 20/08/2021

Disciplina: Física (Questões de 41 a 46)

Nº da Questão: 43

Interessado(a): Luis Otávio Belota dos Reis

Questionamento (Candidato):

A questão apresenta a seguinte incoerência: quanto aos valores de pressão, sua variação e gabarito divergente.

O texto afirma que a pressão interna no estado inicial é igual a 96 atm, e que após um certo intervalo de tempo se reduz a 2,4 atm. Para o aluno de ensino médio a questão ficou um pouco abstrata, uma vez que o aluno foi induzido pela escrita do texto “até que a pressão interna fique reduzida ao valor de 2,4 atm”, indicando que esse valor representaria a pressão final e não a diferença de pressão.

A banca ao sinalizar a opção (C) como resposta correta em gabarito preliminar, levou como interpretação que deveria ser utilizada como pressão inicial, não o valor de 96 atm, mas sim o valor da variação de pressão, que seria 93,6 atm (96 atm - 2,4 atm), o que não foi exposto no texto da questão de forma satisfatória.

Ocorre que a forma correta a ser utilizada para a resolução da problemática, levando em consideração os conhecimentos de nível básico do aluno de ensino médio, deveria ser, 96 atm como pressão inicial e 2,4 atm como pressão final, o que resultaria assim um volume de 2000 litros e com as devidas proporções chegaríamos a um tempo diferente do gabarito preliminar apresentado, qual seja o de 6h:40 min.

Desta forma, levando em consideração tais argumentos, requer a anulação da questão, devido a incoerências na formulação da questão, e em caso de assim não ser o entendimento dos devidos responsáveis, que a referida questão tenha ao mínimo mudança de gabarito para a alternativa (d) que indica o tempo de 6h:40 min.

Solicitação de Alteração de Gabarito (Candidato): D

Parecer (Banca):

Da equação de estado dos gases ideais obtém-se que há inicialmente 200 moles de oxigênio à pressão de 96atm no cilindro. Na situação final quando a pressão interna do cilindro ficar em 5 atm, a quantidade de oxigênio restante no cilindro será de 5 moles, ou seja, foram consumidos 195 moles de oxigênio. Mantida a taxa de 5,0 L/min de oxigênio fornecido ao paciente em uma hora são consumidos 300L de oxigênio. A partir da equação de estado dos gases ideais chega-se ao valor de 30 moles por hora. Dividindo os 195 moles de oxigênio consumidos por 30 moles a cada 60 min, obtém-se o valor de 390min, ou seja, 06h30min.

Resposta (Banca): **MANTER GABARITO NA LETRA C**

Data de Publicação: 18/03/2022



Resposta a Recurso contra Questão de Prova

Processo Seletivo Contínuo - PSC 2021 - Etapa 2 - Edital nº 19/2021/GR, de 20/08/2021

Disciplina: Física (Questões de 41 a 46)

Nº da Questão: 43

Interessado(a): Lynda Beckman do Carmo

Questionamento (Candidato):

A questão apresenta a seguinte incoerência.

Quanto aos valores de pressão, sua variação e gabarito divergente.

O texto afirma que a pressão interna no estado inicial é igual a 96 atm, e que após um certo intervalo de tempo se reduz a 2,4 atm. Para o aluno de ensino médio a questão ficou um pouco abstrata, uma vez que o aluno foi induzido pela escrita do texto “até que a pressão interna fique reduzida ao valor de 2,4 atm”, indicando que esse valor representaria a pressão final e não a diferença de pressão.

A banca ao sinalizar a opção (C) como resposta correta em gabarito preliminar, levou como interpretação que deveria ser utilizada como pressão inicial, não o valor de 96 atm, mas sim o valor da variação de pressão, que seria 93,6 atm (96 atm - 2,4 atm), o que não foi exposto no texto da questão de forma satisfatória.

Ocorre que a forma correta a ser utilizada para a resolução da problemática, levando em consideração os conhecimentos de nível básico do aluno de ensino médio, deveria ser, 96 atm como pressão inicial e 2,4 atm como pressão final, o que resultaria assim um volume de 2000 litros e com as devidas proporções chegaríamos a um tempo diferente do gabarito preliminar apresentado, qual seja o de 6h:40 min.

Desta forma, levando em consideração tais argumentos, requer a anulação da questão, devido a incoerências na formulação da questão, e em caso de assim não ser o entendimento dos devidos responsáveis, que a referida questão tenha ao mínimo mudança de gabarito para a alternativa (d) que indica o tempo de 6h:40 min.

Solicitação de Alteração de Gabarito (Candidato): D

Parecer (Banca):

Da equação de estado dos gases ideais obtém-se que há inicialmente 200 moles de oxigênio à pressão de 96atm no cilindro. Na situação final quando a pressão interna do cilindro ficar em 5 atm, a quantidade de oxigênio restante no cilindro será de 5 moles, ou seja, foram consumidos 195 moles de oxigênio. Mantida a taxa de 5,0 L/min de oxigênio fornecido ao paciente em uma hora são consumidos 300L de oxigênio. A partir da equação de estado dos gases ideais chega-se ao valor de 30 moles por hora. Dividindo os 195 moles de oxigênio consumidos por 30 moles a cada 60 min, obtém-se o valor de 390min, ou seja, 06h30min.

Resposta (Banca): **MANTER GABARITO NA LETRA C**

Data de Publicação: 18/03/2022



Resposta a Recurso contra Questão de Prova

Processo Seletivo Contínuo - PSC 2021 - Etapa 2 - Edital nº 19/2021/GR, de 20/08/2021

Disciplina: Física (Questões de 41 a 46)
Nº da Questão: 43
Interessado(a): Márcio Gabriel Corrêa de Carvalho

Questionamento (Candidato):

A questão 43 de física está com o gabarito equivocado : o resultado , resolvendo a questão , levaria a um tempo de 400 minutos , o que , nas alternativas , constaria em 6h40min .

Solicitação de Alteração de Gabarito (Candidato): D

Parecer (Banca):

Da equação de estado dos gases ideais obtém-se que há inicialmente 200 moles de oxigênio à pressão de 96atm no cilindro. Na situação final quando a pressão interna do cilindro ficar em 5 atm, a quantidade de oxigênio restante no cilindro será de 5 moles, ou seja, foram consumidos 195 moles de oxigênio. Mantida a taxa de 5,0 L/min de oxigênio fornecido ao paciente em uma hora são consumidos 300L de oxigênio. A partir da equação de estado dos gases ideais chega-se ao valor de 30 moles por hora. Dividindo os 195 moles de oxigênio consumidos por 30 moles a cada 60 min, obtém-se o valor de 390min, ou seja, 06h30min.

Resposta (Banca): **MANTER GABARITO NA LETRA C**

Data de Publicação: 18/03/2022



Resposta a Recurso contra Questão de Prova

Processo Seletivo Contínuo - PSC 2021 - Etapa 2 - Edital nº 19/2021/GR, de 20/08/2021

Disciplina: Física (Questões de 41 a 46)
Nº da Questão: 43
Interessado(a): Márcio Gabriel Corrêa de Carvalho

Questionamento (Candidato):

A questão apresenta a seguinte incoerência.

Quanto aos valores de pressão, sua variação e gabarito divergente.

O texto afirma que a pressão interna no estado inicial é igual a 96 atm, e que após um certo intervalo de tempo se reduz a 2,4 atm. Para o aluno de ensino médio a questão ficou um pouco abstrata, uma vez que o aluno foi induzido pela escrita do texto “até que a pressão interna fique reduzida ao valor de 2,4 atm”, indicando que esse valor representaria a pressão final e não a diferença de pressão.

A banca ao sinalizar a opção (C) como resposta correta em gabarito preliminar, levou como interpretação que deveria ser utilizada como pressão inicial, não o valor de 96 atm, mas sim o valor da variação de pressão, que seria 93,6 atm (96 atm - 2,4 atm), o que não foi exposto no texto da questão de forma satisfatória.

Ocorre que a forma correta a ser utilizada para a resolução da problemática, levando em consideração os conhecimentos de nível básico do aluno de ensino médio, deveria ser, 96 atm como pressão inicial e 2,4 atm como pressão final, o que resultaria assim um volume de 2000 litros e com as devidas proporções chegaríamos a um tempo diferente do gabarito preliminar apresentado, qual seja o de 6h:40 min.

Desta forma, levando em consideração tais argumentos, requer a anulação da questão, devido a incoerências na formulação da questão, e em caso de assim não ser o entendimento dos devidos responsáveis, que a referida questão tenha ao mínimo mudança de gabarito para a alternativa (d) que indica o tempo de 6h:40

Solicitação de Alteração de Gabarito (Candidato): D

Parecer (Banca):

Da equação de estado dos gases ideais obtém-se que há inicialmente 200 moles de oxigênio à pressão de 96atm no cilindro. Na situação final quando a pressão interna do cilindro ficar em 5 atm, a quantidade de oxigênio restante no cilindro será de 5 moles, ou seja, foram consumidos 195 moles de oxigênio. Mantida a taxa de 5,0 L/min de oxigênio fornecido ao paciente em uma hora são consumidos 300L de oxigênio. A partir da equação de estado dos gases ideais chega-se ao valor de 30 moles por hora. Dividindo os 195 moles de oxigênio consumidos por 30 moles a cada 60 min, obtém-se o valor de 390min, ou seja, 06h30min.

Resposta (Banca): **MANTER GABARITO NA LETRA C**

Data de Publicação: 18/03/2022



Resposta a Recurso contra Questão de Prova

Processo Seletivo Contínuo - PSC 2021 - Etapa 2 - Edital nº 19/2021/GR, de 20/08/2021

Disciplina: Física (Questões de 41 a 46)

Nº da Questão: 43

Interessado(a): Renan Cauper Pinto Carvalho

Questionamento (Candidato):

QUESTÃO 43 - GABARITO PRELIMINAR (LETRA C).

A questão apresenta a seguinte incoerência.

Quanto aos valores de pressão, sua variação e gabarito divergente.

O texto afirma que a pressão interna no estado inicial é igual a 96 atm, e que após um certo intervalo de tempo se reduz a 2,4 atm. Para o aluno de ensino médio a questão ficou um pouco abstrata, uma vez que o aluno foi induzido pela escrita do texto “até que a pressão interna fique reduzida ao valor de 2,4 atm”, indicando que esse valor representaria a pressão final e não a diferença de pressão.

A banca ao sinalizar a opção (C) como resposta correta em gabarito preliminar, levou como interpretação que deveria ser utilizada como pressão inicial, não o valor de 96 atm, mas sim o valor da variação de pressão, que seria 93,6 atm (96 atm - 2,4 atm), o que não foi exposto no texto da questão de forma satisfatória.

Ocorre que a forma correta a ser utilizada para a resolução da problemática, levando em consideração os conhecimentos de nível básico do aluno de ensino médio, deveria ser, 96 atm como pressão inicial e 2,4 atm como pressão final, o que resultaria assim um volume de 2000 litros e com as devidas proporções chegaríamos a um tempo diferente do gabarito preliminar apresentado, qual seja o de 6h:40 min.

Desta forma, levando em consideração tais argumentos, requer a anulação da questão, devido a incoerências na formulação da questão, e em caso de assim não ser o entendimento dos devidos responsáveis, que a referida questão tenha ao mínimo mudança de gabarito para a alternativa (d) que indica o tempo de 6h:40 min.

Solicitação de Alteração de Gabarito (Candidato): D

Parecer (Banca):

Da equação de estado dos gases ideais obtém-se que há inicialmente 200 moles de oxigênio à pressão de 96atm no cilindro. Na situação final quando a pressão interna do cilindro ficar em 5 atm, a quantidade de oxigênio restante no cilindro será de 5 moles, ou seja, foram consumidos 195 moles de oxigênio. Mantida a taxa de 5,0 L/min de oxigênio fornecido ao paciente em uma hora são consumidos 300L de oxigênio. A partir da equação de estado dos gases ideais chega-se ao valor de 30 moles por hora. Dividindo os 195 moles de oxigênio consumidos por 30 moles a cada 60 min, obtém-se o valor de 390min, ou seja, 06h30min.

Resposta (Banca): **MANTER GABARITO NA LETRA C**

Data de Publicação: 18/03/2022



Resposta a Recurso contra Questão de Prova

Processo Seletivo Contínuo - PSC 2021 - Etapa 2 - Edital nº 19/2021/GR, de 20/08/2021

Disciplina: Física (Questões de 41 a 46)
Nº da Questão: 43
Interessado(a): Ricardo Galvão da Costa Marques

Questionamento (Candidato):

RECURSO – PROVA DE FÍSICA – PSC 2022 ETAPA 2 QUESTÃO 43 - GABARITO PRELIMINAR (LETRA C).

A questão apresenta a seguinte incoerência.

Quanto aos valores de pressão, sua variação e gabarito divergente.

O texto afirma que a pressão interna no estado inicial é igual a 96 atm, e que após um certo intervalo de tempo se reduz a 2,4 atm. Para o aluno de ensino médio a questão ficou um pouco abstrata, uma vez que o aluno foi induzido pela escrita do texto “até que a pressão interna fique reduzida ao valor de 2,4 atm”, indicando que esse valor representaria a pressão final e não a diferença de pressão.

A banca ao sinalizar a opção (C) como resposta correta em gabarito preliminar, levou como interpretação que deveria ser utilizada como pressão inicial, não o valor de 96 atm, mas sim o valor da variação de pressão, que seria 93,6 atm (96 atm – 2,4 atm), o que não foi exposto no texto da questão de forma satisfatória.

Ocorre que a forma correta a ser utilizada para a resolução da problemática, levando em consideração os conhecimentos de nível básico do aluno de ensino médio, deveria ser, 96 atm como pressão inicial e 2,4 atm como pressão final, o que resultaria assim um volume de 2000 litros e com as devidas proporções chegaríamos a um tempo diferente do gabarito preliminar apresentado, qual seja o de 6h:40 min.

Desta forma, levando em consideração tais argumentos, requer a anulação da questão, devido a incoerências na formulação da questão, e em caso de assim não ser o entendimento dos devidos responsáveis, que a referida questão tenha ao mínimo mudança de gabarito para a alternativa (d) que indica o tempo de 6h:40

Solicitação de Alteração de Gabarito (Candidato): D

Parecer (Banca):

Da equação de estado dos gases ideais obtém-se que há inicialmente 200 moles de oxigênio à pressão de 96atm no cilindro. Na situação final quando a pressão interna do cilindro ficar em 5 atm, a quantidade de oxigênio restante no cilindro será de 5 moles, ou seja, foram consumidos 195 moles de oxigênio. Mantida a taxa de 5,0 L/min de oxigênio fornecido ao paciente em uma hora são consumidos 300L de oxigênio. A partir da equação de estado dos gases ideais chega-se ao valor de 30 moles por hora. Dividindo os 195 moles de oxigênio consumidos por 30 moles a cada 60 min, obtém-se o valor de 390min, ou seja, 06h30min.

Resposta (Banca): **MANTER GABARITO NA LETRA C**

Data de Publicação: 18/03/2022



Resposta a Recurso contra Questão de Prova

Processo Seletivo Contínuo - PSC 2021 - Etapa 2 - Edital nº 19/2021/GR, de 20/08/2021

Disciplina: Física (Questões de 41 a 46)

Nº da Questão: 43

Interessado(a): Samira Cordovil Silva

Questionamento (Candidato):

A questão apresenta a seguinte incoerência.

Quanto aos valores de pressão, sua variação e gabarito divergente.

O texto afirma que a pressão interna no estado inicial é igual a 96 atm, e que após um certo intervalo de tempo se reduz a 2,4 atm. Para o aluno de ensino médio a questão ficou um pouco abstrata, uma vez que o aluno foi induzido pela escrita do texto “até que a pressão interna fique reduzida ao valor de 2,4 atm”, indicando que esse valor representaria a pressão final e não a diferença de pressão.

A banca ao sinalizar a opção (C) como resposta correta em gabarito preliminar, levou como interpretação que deveria ser utilizada como pressão inicial, não o valor de 96 atm, mas sim o valor da variação de pressão, que seria 93,6 atm (96 atm - 2,4 atm), o que não foi exposto no texto da questão de forma satisfatória.

Ocorre que a forma correta a ser utilizada para a resolução da problemática, levando em consideração os conhecimentos de nível básico do aluno de ensino médio, deveria ser, 96 atm como pressão inicial e 2,4 atm como pressão final, o que resultaria assim um volume de 2000 litros e com as devidas proporções chegaríamos a um tempo diferente do gabarito preliminar apresentado, qual seja o de 6h:40 min.

Desta forma, levando em consideração tais argumentos, requer a anulação da questão, devido a incoerências na formulação da questão, e em caso de assim não ser o entendimento dos devidos responsáveis, que a referida questão tenha ao mínimo mudança de gabarito para a alternativa (d) que indica o tempo de 6h:40 min.

Solicitação de Alteração de Gabarito (Candidato): D

Parecer (Banca):

Da equação de estado dos gases ideais obtém-se que há inicialmente 200 moles de oxigênio à pressão de 96 atm no cilindro. Na situação final quando a pressão interna do cilindro ficar em 5 atm, a quantidade de oxigênio restante no cilindro será de 5 moles, ou seja, foram consumidos 195 moles de oxigênio. Mantida a taxa de 5,0 L/min de oxigênio fornecido ao paciente em uma hora são consumidos 300L de oxigênio. A partir da equação de estado dos gases ideais chega-se ao valor de 30 moles por hora. Dividindo os 195 moles de oxigênio consumidos por 30 moles a cada 60 min, obtém-se o valor de 390min, ou seja, 06h30min.

Resposta (Banca): MANTER GABARITO NA LETRA C

Data de Publicação: 18/03/2022



Resposta a Recurso contra Questão de Prova

Processo Seletivo Contínuo - PSC 2021 - Etapa 2 - Edital nº 19/2021/GR, de 20/08/2021

Disciplina: Física (Questões de 41 a 46)
Nº da Questão: 43
Interessado(a): Victor Gabriel Duarte de Freitas

Questionamento (Candidato):

A questão apresenta a seguinte incoerência.

Quanto aos valores de pressão, sua variação e gabarito divergente.

O texto afirma que a pressão interna no estado inicial é igual a 96 atm, e que após um certo intervalo de tempo se reduz a 2,4 atm. Para o aluno de ensino médio a questão ficou um pouco abstrata, uma vez que o aluno foi induzido pela escrita do texto “até que a pressão interna fique reduzida ao valor de 2,4 atm”, indicando que esse valor representaria a pressão final e não a diferença de pressão.

A banca ao sinalizar a opção (C) como resposta correta em gabarito preliminar, levou como interpretação que deveria ser utilizada como pressão inicial, não o valor de 96 atm, mas sim o valor da variação de pressão, que seria 93,6 atm (96 atm - 2,4 atm), o que não foi exposto no texto da questão de forma satisfatória.

Ocorre que a forma correta a ser utilizada para a resolução da problemática, levando em consideração os conhecimentos de nível básico do aluno de ensino médio, deveria ser, 96 atm como pressão inicial e 2,4 atm como pressão final, o que resultaria assim um volume de 2000 litros e com as devidas proporções chegaríamos a um tempo diferente do gabarito preliminar apresentado, qual seja o de 6h:40 min.

Desta forma, levando em consideração tais argumentos, requer a anulação da questão, devido a incoerências na formulação da questão, e em caso de assim não ser o entendimento dos devidos responsáveis, que a referida questão tenha ao mínimo mudança de gabarito para a alternativa (d) que indica o tempo de 6h:40

Solicitação de Alteração de Gabarito (Candidato): D

Parecer (Banca):

Da equação de estado dos gases ideais obtém-se que há inicialmente 200 moles de oxigênio à pressão de 96atm no cilindro. Na situação final quando a pressão interna do cilindro ficar em 5 atm, a quantidade de oxigênio restante no cilindro será de 5 moles, ou seja, foram consumidos 195 moles de oxigênio. Mantida a taxa de 5,0 L/min de oxigênio fornecido ao paciente em uma hora são consumidos 300L de oxigênio. A partir da equação de estado dos gases ideais chega-se ao valor de 30 moles por hora. Dividindo os 195 moles de oxigênio consumidos por 30 moles a cada 60 min, obtém-se o valor de 390min, ou seja, 06h30min.

Resposta (Banca): **MANTER GABARITO NA LETRA C**

Data de Publicação: 18/03/2022



Resposta a Recurso contra Questão de Prova

Processo Seletivo Contínuo - PSC 2021 - Etapa 2 - Edital nº 19/2021/GR, de 20/08/2021

Disciplina: Física (Questões de 41 a 46)

Nº da Questão: 43

Interessado(a): Vitor Gomes Neves

Questionamento (Candidato):

Creio que na questão 43 da prova de física seja:

$$50 \times 96 = 2,4 \times V$$

$$V = 2000L$$

se são 5L / minuto, então são 2000L em 400 minutos, ou seja, 6h40min

Solicitação de Alteração de Gabarito (Candidato): D

Parecer (Banca):

Da equação de estado dos gases ideais obtém-se que há inicialmente 200 moles de oxigênio à pressão de 96atm no cilindro. Na situação final quando a pressão interna do cilindro ficar em 5 atm, a quantidade de oxigênio restante no cilindro será de 5 moles, ou seja, foram consumidos 195 moles de oxigênio. Mantida a taxa de 5,0 L/min de oxigênio fornecido ao paciente em uma hora são consumidos 300L de oxigênio. A partir da equação de estado dos gases ideais chega-se ao valor de 30 moles por hora. Dividindo os 195 moles de oxigênio consumidos por 30 moles a cada 60 min, obtém-se o valor de 390min, ou seja, 06h30min.

Resposta (Banca): **MANTER GABARITO NA LETRA C**

Data de Publicação: 18/03/2022



Resposta a Recurso contra Questão de Prova

Processo Seletivo Contínuo - PSC 2021 - Etapa 2 - Edital nº 19/2021/GR, de 20/08/2021

Disciplina: Física (Questões de 41 a 46)

Nº da Questão: 43

Interessado(a): Yasmin Fernandes Queiroz

Questionamento (Candidato):

RECURSO - PROVA DE FÍSICA - PSC 2022 ETAPA 2 QUESTÃO 43 - GABARITO PRELIMINAR (LETRA C).
A questão apresenta a seguinte incoerência.

Quanto aos valores de pressão, sua variação e gabarito divergente.

O texto afirma que a pressão interna no estado inicial é igual a 96 atm, e que após um certo intervalo de tempo se reduz a 2,4 atm. Para o aluno de ensino médio a questão ficou um pouco abstrata, uma vez que o aluno foi induzido pela escrita do texto "até que a pressão interna fique reduzida ao valor de 2,4 atm", indicando que esse valor representaria a pressão final e não a diferença de pressão.

A banca ao sinalizar a opção (C) como resposta correta em gabarito preliminar, levou como interpretação que deveria ser utilizada como pressão inicial, não o valor de 96 atm, mas sim o valor da variação de pressão, que seria 93,6 atm (96 atm - 2,4 atm), o que não foi exposto no texto da questão de forma satisfatória.

Ocorre que a forma correta a ser utilizada para a resolução da problemática, levando em consideração os conhecimentos de nível básico do aluno de ensino médio, deveria ser, 96 atm como pressão inicial e 2,4 atm como pressão final, o que resultaria assim um volume de 2000 litros e com as devidas proporções chegaríamos a um tempo diferente do gabarito preliminar apresentado, qual seja o de 6h:40 min.

Desta forma, levando em consideração tais argumentos, requer a anulação da questão, devido a incoerências na formulação da questão, e em caso de assim não ser o entendimento dos devidos responsáveis, que a referida questão tenha ao mínimo mudança de gabarito para a alternativa (d) que indica o tempo de 6h:40

Solicitação de Alteração de Gabarito (Candidato): D

Parecer (Banca):

Da equação de estado dos gases ideais obtém-se que há inicialmente 200 moles de oxigênio à pressão de 96atm no cilindro. Na situação final quando a pressão interna do cilindro ficar em 5 atm, a quantidade de oxigênio restante no cilindro será de 5 moles, ou seja, foram consumidos 195 moles de oxigênio. Mantida a taxa de 5,0 L/min de oxigênio fornecido ao paciente em uma hora são consumidos 300L de oxigênio. A partir da equação de estado dos gases ideais chega-se ao valor de 30 moles por hora. Dividindo os 195 moles de oxigênio consumidos por 30 moles a cada 60 min, obtém-se o valor de 390min, ou seja, 06h30min.

Resposta (Banca): **MANTER GABARITO NA LETRA C**

Data de Publicação: 18/03/2022



Resposta a Recurso contra Questão de Prova

Processo Seletivo Contínuo - PSC 2021 - Etapa 2 - Edital nº 19/2021/GR, de 20/08/2021

Disciplina: Física (Questões de 41 a 46)
Nº da Questão: 44
Interessado(a): Carlos Eduardo Alves Trindade

Questionamento (Candidato):

Analisando o gráfico apresentado, o comprimento de onda é igual para as duas ondas.
Ficando: Frequência de A sendo o DOBRO, comprimento de onda IGUAL e amplitude de A sendo o DOBRO da de B → Alternativa C

Solicitação de Alteração de Gabarito (Candidato): C

Parecer (Banca):

O comprimento de onda representa da distância entre dois pontos de mesma amplitude e mesma fase. Logo, da figura está claro que o comprimento de onda de A é a metade do comprimento de onda de B.

Resposta (Banca): **MANTER GABARITO NA LETRA E**

Data de Publicação: 18/03/2022



Resposta a Recurso contra Questão de Prova

Processo Seletivo Contínuo - PSC 2021 - Etapa 2 - Edital nº 19/2021/GR, de 20/08/2021

Disciplina: Física (Questões de 41 a 46)

Nº da Questão: 46

Interessado(a): Carlos Eduardo Alves Trindade

Questionamento (Candidato):

Troca de alternativa para letra E) I: Virtual; II: 2,5 cm.

Solicitação de Alteração de Gabarito (Candidato): E

Parecer (Banca):

Da ampliação fornecida pela lupa tem-se que a distância da imagem virtual é igual a cinco vezes a distância da folha (objeto) à lupa. Logo, o centro da lupa deve ficar a uma distância de 4cm da folha, fornecendo uma imagem virtual à distância 20cm da lupa.

Resposta (Banca): **MANTER GABARITO NA LETRA A**

Data de Publicação: 18/03/2022