



Resposta a Recurso contra Questão de Prova

Processo Seletivo Contínuo - 1ª Etapa PSC2020 - Projeto 2022

Disciplina: Química (Questões de 35-40)

Nº da Questão: 35

Interessado(a): Carlos Eduardo Alves Trindade

Questionamento (Candidato):

Para responder a questão, necessita-se saber um assunto que está fora do edital: força de London. Sendo impossível de responder, sem chutar.

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

Parecer (Banca):

o conteúdo é abarcado dentro do tema de ligações química. Está dentro do escopo.

Resposta (Banca): **MANTER GABARITO**

Data de Publicação: 10/12/2019



Resposta a Recurso contra Questão de Prova

Processo Seletivo Contínuo - 1ª Etapa PSC2020 - Projeto 2022

Disciplina: Química (Questões de 35-40)
Nº da Questão: 35
Interessado(a): Caroline Cristine Almeida Balieiro

Questionamento (Candidato):

A referida questão apresenta o gabarito errado, sendo o correto a letra D

Solicitação de Alteração de Gabarito (Candidato): d

Parecer (Banca):

As forças de london mantêm sendo mais intensas no HBr, justificam o seu maior ponto de ebulição. O tamanho do átomo de Br, maior que Cl, é ponto chave para isso.

Resposta (Banca): **MANTER GABARITO**

Data de Publicação: 10/12/2019



Resposta a Recurso contra Questão de Prova

Processo Seletivo Contínuo - 1ª Etapa PSC2020 - Projeto 2022

Disciplina: Química (Questões de 35-40)

Nº da Questão: 37

Interessado(a): Evelyn Hanna Souza Lima

Questionamento (Candidato):

A resposta já havia sido divulgada antes da prova ser aplicada

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

Parecer (Banca):

Não temos conhecimento desta situação

Resposta (Banca): **MANTER GABARITO**

Data de Publicação: 10/12/2019



Resposta a Recurso contra Questão de Prova

Processo Seletivo Contínuo - 1ª Etapa PSC2020 - Projeto 2022

Disciplina: Química (Questões de 35-40)

Nº da Questão: 37

Interessado(a): Wesley Antônio Machado Andrade de Aguiar

Questionamento (Candidato):

Tanto a B quanto a C estariam corretas, visto que a evaporação também se baseia na volatilidade, pois uma das substâncias irá evaporar e a outra não, como na obtenção de sal marinho, onde a água do mar evapora mas o sal não, pois há uma diferença de volatilidade entre os dois.

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

Parecer (Banca):

a evaporação é um processo físico baseado no gradiente de temperatura. As moléculas devem receber energia suficiente para passar ao estado de vapor.

Resposta (Banca): **MANTER GABARITO**

Data de Publicação: 10/12/2019



Resposta a Recurso contra Questão de Prova

Processo Seletivo Contínuo - 1ª Etapa PSC2020 - Projeto 2022

Disciplina: Química (Questões de 35-40)

Nº da Questão: 39

Interessado(a): Carlos Eduardo Alves Trindade

Questionamento (Candidato):

A referida questão apresenta um gráfico de energia de ionização, e gráfico de energia de ionização não está dentro do edital, por esse motivo a questão deverá ser anulada.

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

Parecer (Banca):

A leitura de gráficos numa questão é essencial para a interpretação do conteúdo, principalmente como meio de medir o grau conhecimento do aluno. A abordagem de um tema deve dispor de vários meios, inclusive de gráficos. O tema é sobre elementos químicos e tabela periódica, o qual faz parte do escopo de conteúdo do programa.

Resposta (Banca): **MANTER GABARITO**

Data de Publicação: 10/12/2019



Resposta a Recurso contra Questão de Prova

Processo Seletivo Contínuo - 1ª Etapa PSC2020 - Projeto 2022

Disciplina: Química (Questões de 35-40)

Nº da Questão: 39

Interessado(a): Emanuelle Rocha Marreira

Questionamento (Candidato):

a propriedade periódica chamada energia de ionização vai da parte esquerda da tabela periódica para a parte direita, de baixo para cima. Assim, O elemento que possui maior energia de ionização é o Flúor, não o Enxofre como consta no gabarito.

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

Parecer (Banca):

A energia de ionização aumenta a medida que elétrons vão sendo removidos do átomo. O sexto elétron é o último elétron retirado da camada de valência, pois a retirada do sétimo aumenta bruscamente o valor da energia de ionização. Dos elementos apresentados nas alternativas o único que possui seis elétrons na camada de valência é o enxofre. Em termos da tabela periódica como um todo, a energia de ionização do flúor seria maior, no entanto a questão é de comparação entre os elementos apresentados e o número de elétrons removidos.

Resposta (Banca): **MANTER GABARITO**

Data de Publicação: 10/12/2019



Resposta a Recurso contra Questão de Prova

Processo Seletivo Contínuo - 1ª Etapa PSC2020 - Projeto 2022

Disciplina: Química (Questões de 35-40)
Nº da Questão: 39
Interessado(a): João Guilherme Taketomi da Rosa

Questionamento (Candidato):

Questões como essa, não são elaboradas para alunos do primeiro ano do ensino fundamental, pois são de uma complexidade tal, que não se observa nos livros ou explicações para tais alunos, por apresentar um gráfico complexo e inerente a anos mais avançados, não sendo compatível com o edital e com o que é ministrado em sala de aula, conclui-se, que a questão deva ser anulada.

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

Parecer (Banca):

A leitura de gráficos numa questão é essencial para a interpretação do conteúdo, principalmente como meio de medir o grau conhecimento do aluno. A abordagem de um tema deve dispor de vários meios, inclusive de gráficos. O tema é sobre elementos químicos e tabela periódica, o qual faz parte do escopo de conteúdo do programa.

Resposta (Banca): **MANTER GABARITO**

Data de Publicação: 10/12/2019



Resposta a Recurso contra Questão de Prova

Processo Seletivo Contínuo - 1ª Etapa PSC2020 - Projeto 2022

Disciplina: Química (Questões de 35-40)
Nº da Questão: 39
Interessado(a): João Guilherme Taketomi da Rosa

Questionamento (Candidato):

Questões como essa, não são elaboradas para alunos do primeiro ano do ensino fundamental, pois são de uma complexidade tal, que não se observa nos livros ou explicações para tais alunos, por apresentar um gráfico complexo e inerente a anos mais avançados, não sendo compatível com o edital e com o que é ministrado em sala de aula, conclui-se, que a questão deva ser anulada.

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

Parecer (Banca):

A leitura de gráficos numa questão é essencial para a interpretação do conteúdo, principalmente como meio de medir o grau conhecimento do aluno. A abordagem de um tema deve dispor de vários meios, inclusive de gráficos. O tema é sobre elementos químicos e tabela periódica, o qual faz parte do escopo de conteúdo do programa.

Resposta (Banca): **MANTER GABARITO**

Data de Publicação: 10/12/2019



Resposta a Recurso contra Questão de Prova

Processo Seletivo Contínuo - 1ª Etapa PSC2020 - Projeto 2022

Disciplina: Química (Questões de 35-40)
Nº da Questão: 39
Interessado(a): João Guilherme Taketomi da Rosa

Questionamento (Candidato):

Questões como essa, não são elaboradas para alunos do primeiro ano do ensino fundamental, pois são de uma complexidade tal, que não se observa nos livros ou explicações para tais alunos, por apresentar um gráfico complexo e inerente a anos mais avançados, não sendo compatível com o edital e com o que é ministrado em sala de aula, conclui-se, que a questão deva ser anulada.

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

Parecer (Banca):

A leitura de gráficos numa questão é essencial para a interpretação do conteúdo, principalmente como meio de medir o grau conhecimento do aluno. A abordagem de um tema deve dispor de vários meios, inclusive de gráficos. O tema é sobre elementos químicos e tabela periódica, o qual faz parte do escopo de conteúdo do programa.

Resposta (Banca): **MANTER GABARITO**

Data de Publicação: 10/12/2019



Resposta a Recurso contra Questão de Prova

Processo Seletivo Contínuo - 1ª Etapa PSC2020 - Projeto 2022

Disciplina: Química (Questões de 35-40)

Nº da Questão: 39

Interessado(a): Renard Gurgel Goda

Questionamento (Candidato):

Qst 39

A referida questão apresenta um gráfico de energia de ionização, e gráfico de energia de ionização não está dentro do edital, por esse motivo a questão deverá ser anulada.

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

Parecer (Banca):

A leitura de gráficos numa questão é essencial para a interpretação do conteúdo, principalmente como meio de medir o grau conhecimento do aluno. A abordagem de um tema deve dispor de vários meios, inclusive de gráficos. O tema é sobre elementos químicos e tabela periódica, o qual faz parte do escopo de conteúdo do programa.

Resposta (Banca): **MANTER GABARITO**

Data de Publicação: 10/12/2019