

RECURSO DO GABARITO PRELIMINAR DO PROCESSO SELETIVO IFRS 2025/1

Modalidade: Cursos Integrados
Número da Questão: 11
Nome do Candidato: Eduardo Rodrigues Dahm
Inscrição: 288149
Tipo de Recurso: Troca de Gabarito

Justificativa do Candidato:

A água pura NÃO deveria ser considerada potável, como a alternativa A da questão 11 afirma ser. Água pura NÃO contém os minerais necessários para a manutenção de organismos vivos, além de NÃO ser encontrada na natureza e de NÃO ser recomendada para o consumo, sendo assim: NÃO POTÁVEL. Ela (água pura) tem em sua composição APENAS Hidrogênio (H) e Oxigênio (O), nada mais.

Já a água potável NÃO é pura, pois contém diversos minerais (como cálcio, ferro, sódio...), que, como dito anteriormente, são essenciais para sustentar a vida. Ela também é encontrada na natureza e não é apenas recomendada, mas necessária, para o consumo. Água potável também pode, em alguns casos, apresentar microrganismos em sua composição, mas, claro que, não devem ser nocivos para animais e humanos.

Acredito que a alternativa que melhor descreve a Água Potável, é a alternativa E:

"E) Água com composição química, física, radioativa e microbiológica própria para o consumo humano."

Neste caso, a água potável seria aquela com suas composições (química, física, radioativa e microbiológica) adequadas para o consumo. Seguindo a lógica da alternativa E, a água potável seria aquela que tem as seguintes composições:

Composição química adequada: H_2O + Sais minerais necessários mencionados anteriormente.

Composição física adequada: Incolor e Inodora.

Composição radioativa adequada: Mínima, que não apresente nenhuma ameaça para seres vivos.

Composição microbiológica adequada: Não deve conter microrganismos patogênicos e nenhum micróbio (bactérias, vírus, fungos, protozoários...) causadores de doenças.

Fontes:

<https://brasilecola.uol.com.br/quimica/podemos-beber-agua-destilada.htm#:~:text=A%20C3%A1gua%20recolhida%20no%20b%3%A9quer,sua%20ingest%C3%A3o%20n%C3%A3o%20C3%A9%20recomendada.>

<https://bbfiltracao.com.br/agua-potavel-nao-significa-agua-pura-saiba-a-diferenca/#:~:text=Para%20obter%20a%20C3%A1gua%20pura,s%C3%A3o%20necess%C3%A1rios%20aos%20seres%20vivos.>

https://www.embrapa.br/agencia-de-informacao-tecnologica/criacoes/gado_de_leite/pre-producao/qualidade-e-seguranca/qualidade/qualidade-higienica/microrganismos/tipos-de-microrganismos#:~:text=MICROORGANISMOS%20PATOGENICOS,Yersinia%20enterocolitica%20e%20Staphylococcus%20aureus.

https://www.funasa.gov.br/site/wp-content/files_mf/manual_pratico_de_analise_de_agua_2.pdf

Resultado da Solicitação: Aceito

Justificativa do Avaliador:

Alternativa correta "E"

RECURSO DO GABARITO PRELIMINAR DO PROCESSO SELETIVO IFRS 2025/1

Modalidade: Cursos Integrados
Número da Questão: 11
Nome do Candidato: Frederico Maravalhas da Silva
Inscrição: 288078
Tipo de Recurso: Troca de Gabarito

Justificativa do Candidato:

Solicita-se a MUDANÇA DE GABARITO da questão 11, presente nas questões de Ciências da Natureza, em virtude da inadequação quanto ao conceito de água potável. De acordo com o gabarito atual, esse termo é definido como "água pura", todavia a potabilidade dessa substância é dada pela possibilidade dela ser utilizada para o consumo humano (tanto para ingestão, quanto para demais atividades cotidianas) e é de conhecimento geral os diversos processos que antecedem a chegada dela às residências, como os que ocorrem nas Estações de Tratamento envolvendo, por exemplo, adição de cloro e de flúor para desinfecção. Além disso, os sais minerais, de suma importância para o bem-estar humano, comumente estão presentes nas águas próprias para consumo (potáveis), o que desconfigura seu caráter puro. Portanto, em virtude dos itens supracitados, solicita-se alteração de gabarito da alternativa A para a alternativa E.

Resultado da Solicitação: Aceito

Justificativa do Avaliador:

Alternativa correta "E"

RECURSO DO GABARITO PRELIMINAR DO PROCESSO SELETIVO IFRS 2025/1

Modalidade: Cursos Integrados
Número da Questão: 11
Nome do Candidato: REBECA ALVES MEDEIROS DA CUNHA
Inscrição: 287073
Tipo de Recurso: Anulação da Questão

Justificativa do Candidato:

Venho, por meio deste, apresentar recurso contra a Questão 11, que trata da definição de água potável, fundamentando meu pedido com base nos seguintes argumentos:

Termo inadequado na alternativa A:

A alternativa A utiliza a expressão "água pura," que pode gerar confusão, pois, do ponto de vista técnico, água potável não é "pura" no sentido químico (isenta de sais minerais e outras substâncias). Essa redação pode ter induzido os candidatos ao erro, dificultando a interpretação da questão, já que a definição de água potável está relacionada à segurança para o consumo humano e não à pureza química.

Ausência de alternativa plenamente correta:

Nenhuma das alternativas abrange de forma clara e precisa a definição de água potável conforme os parâmetros técnicos e legais aplicáveis. Isso compromete a objetividade da questão, violando o princípio de isonomia entre os candidatos.

Resultado da Solicitação: Não Aceito

Justificativa do Avaliador:

Alternativa correta "E"

RECURSO DO GABARITO PRELIMINAR DO PROCESSO SELETIVO IFRS 2025/1

Modalidade: Cursos Integrados
Número da Questão: 11
Nome do Candidato: não se aplica
Inscrição: não se aplica
Tipo de Recurso: Troca de Gabarito

Justificativa do Candidato:

A letra parece confundir conceitos de "pura" e "potável", que não são sinônimos. Para o ensino fundamental, uma substância pura é isenta de outros materiais. Assim, água pura é "H₂O", sem nada dissolvido. O mais adequado entre as alternativas seria a "E", que atende também as definições de água potável das portarias MS 05, de 03 de outubro de 2017, e GM/MS n. 888, de 4 de maio de 2021.

Como sugestão de exemplo de definições em livros da educação básica, ver os de 6º ano como em <https://pnld.moderna.com.br/colecao/fundamental-2/ciencias/arariba-conecta-ciencias/> (mais diretamente em <https://pnld.moderna.com.br/wp-content/uploads/arariba-ciencias/ciencias-6/aluno/content/ht_050_miolo_le_056_081_accn6_u03_f2_lp_g24.html#_idParaDest-57>)

Resultado da Solicitação: Aceito

Justificativa do Avaliador:

Alternativa correta "E"

RECURSO DO GABARITO PRELIMINAR DO PROCESSO SELETIVO IFRS 2025/1

Modalidade: Cursos Integrados
Número da Questão: 11
Nome do Candidato: Gregory Bublitz Barcaro
Inscrição: 292857
Tipo de Recurso: Troca de Gabarito

Justificativa do Candidato:

A alternativa segundo o gabarito da questão (A), diz que água potável refere-se a água pura, que entendesse que é somente H₂O, porém a água que bebemos possui diversos minerais como o cálcio e flúor. Já a alternativa (E) cita que água potável seria uma água com composição química, física, radioativa e microbiológica própria para consumo humano, o que está correto pois a água potável possui tratamento justamente para garantir que todos estes citados estejam em índices próprios para consumo. Acredito que houve um engano na hora de confirmar a correta e tenha-se trocado a alternativa E pela A.

Resultado da Solicitação: Aceito

Justificativa do Avaliador:

Alternativa correta "E"

RECURSO DO GABARITO PRELIMINAR DO PROCESSO SELETIVO IFRS 2025/1

Modalidade: Cursos Integrados
Número da Questão: 11
Nome do Candidato: Andreline Luana Braun
Inscrição: 288797
Tipo de Recurso: Troca de Gabarito

Justificativa do Candidato:

A questão pede a alternativa que define água potável, no gabarito a resposta é a questão A, onde é afirmado que água potável é AGUA PURA, sendo que a água pura é composta apenas por hidrogênio e oxigênio, enquanto a água potável contém minerais como cálcio, magnésio, flúor e cloro, a água pura não é encontrada na natureza e só pode ser obtida em laboratório por meio de destilação ou osmose reversa, sendo a alternativa correta na questão é a letra E.

Resultado da Solicitação: Aceito

Justificativa do Avaliador:

Alternativa correta "E"

RECURSO DO GABARITO PRELIMINAR DO PROCESSO SELETIVO IFRS 2025/1

Modalidade: Cursos Integrados
Número da Questão: 11
Nome do Candidato: Enzo Machado Kiess
Inscrição: 70.296.224
Tipo de Recurso: Troca de Gabarito

Justificativa do Candidato:

A alternativa indicada no gabarito preliminar da questão número 11 de Ciências da Natureza indica a

letra “A” como sendo correta, contudo na definição do termo “Água Pura” temos que:

A água pura não possui nenhuma substância em sua composição, além de hidrogênio e oxigênio.

Desta forma, ela é muito utilizada em usinas para refrigeração e produção de energia elétrica. Ao

contrário da água potável, ela não é encontrada na natureza. Para obter a água pura é necessário um

processo de destilação. Vale ressaltar que diferente da água potável, a água pura não é própria para o

consumo humano, animal ou vegetal. Isso porque esse tipo de água não possui os sais minerais que

são necessários aos seres vivos.

Fonte: <https://bbfiltracao.com.br/agua-potavel-nao-significa-agua-pura-saiba-a-diferenca/> (Acesso em

25 de novembro de 2024.)

A legislação sobre a água potável está disponível e regulamentada pela portaria GM/MS Nº888, de 04

de maio de 2021 que altera o Anexo XX da Portaria de Consolidação nº5 de setembro de 2017 no que

diz respeito ao padrão de potabilidade da água e ao controle e vigilância da qualidade da água para o

consumo. Segundo essa portaria, podemos afirmar que a água potável é definida como a água que

apresenta as condições físicas, químicas, microbiológicas e radioativas ideais para o consumo

humano, não oferecendo nenhum tipo de perigo à saúde do nosso organismo. Essas condições são

predeterminadas por meio de parâmetros estabelecidos pela legislação de cada um dos países.

Fonte: <https://www.in.gov.br/web/dou/-/portaria-gm/ms-n-888-de-4-de-maio-de-2021-318461562>

(Acesso em 25 de novembro de 2024).

Logo, a alternativa correta para o gabarito da questão supracitada é a letra “E”

Resultado da Solicitação: Aceito

Justificativa do Avaliador:

Alternativa correta "E"

RECURSO DO GABARITO PRELIMINAR DO PROCESSO SELETIVO IFRS 2025/1

Modalidade: Cursos Integrados
Número da Questão: 11
Nome do Candidato: Arthur Klein Ignacio
Inscrição: 70288900
Tipo de Recurso: Troca de Gabarito

Justificativa do Candidato:

A alternativa indicada no gabarito preliminar da questão número 11 de Ciências da Natureza indica a letra “A” como sendo correta, contudo na definição do termo “Água Pura” temos que: A água pura não possui nenhuma substância em sua composição, além de hidrogênio e oxigênio. Desta forma, ela é muito utilizada em usinas para refrigeração e produção de energia elétrica. Ao contrário da água potável, ela não é encontrada na natureza. Para obter a água pura é necessário um processo de destilação. Vale ressaltar que diferente da água potável, a água pura não é própria para o consumo humano, animal ou vegetal. Isso porque esse tipo de água não possui os sais minerais que são necessários aos seres vivos.

Fonte: <https://bbifiltracao.com.br/agua-potavel-nao-significa-agua-pura-saiba-a-diferenca/> (Acesso em 25 de novembro de 2024.)

A legislação sobre a água potável está disponível e regulamentada pela portaria GM/MS Nº888, de 04 de maio de 2021 que altera o Anexo XX da Portaria de Consolidação nº5 de setembro de 2017 no que diz respeito ao padrão de potabilidade da água e ao controle e vigilância da qualidade da água para o consumo. Segundo essa portaria, podemos afirmar que a água potável é definida como a água que apresenta as condições físicas, químicas, microbiológicas e radioativas ideais para o consumo humano, não oferecendo nenhum tipo de perigo à saúde do nosso organismo. Essas condições são predeterminadas por meio de parâmetros estabelecidos pela legislação de cada um dos países.

Fonte: <https://www.in.gov.br/web/dou/-/portaria-gm/ms-n-888-de-4-de-maio-de-2021-318461562> (Acesso em 25 de novembro de 2024).

Logo, a alternativa correta para o gabarito da questão supracitada é a letra “E”

Resultado da Solicitação: Aceito

Justificativa do Avaliador:

Alternativa correta "E"

RECURSO DO GABARITO PRELIMINAR DO PROCESSO SELETIVO IFRS 2025/1

Modalidade: Cursos Integrados
Número da Questão: 11
Nome do Candidato: Luisa Peres Buznello
Inscrição: 70.290.597
Tipo de Recurso: Troca de Gabarito

Justificativa do Candidato:

A alternativa indicada no gabarito preliminar da questão número 11 de Ciências da Natureza indica a

letra “A” como sendo correta, contudo na definição do termo “Água Pura” temos que:

A água pura não possui nenhuma substância em sua composição, além de hidrogênio e oxigênio.

Desta forma, ela é muito utilizada em usinas para refrigeração e produção de energia elétrica. Ao

contrário da água potável, ela não é encontrada na natureza. Para obter a água pura é necessário um

processo de destilação. Vale ressaltar que diferente da água potável, a água pura não é própria para o

consumo humano, animal ou vegetal. Isso porque esse tipo de água não possui os sais minerais que

são necessários aos seres vivos.

Fonte: <https://bbfiltracao.com.br/agua-potavel-nao-significa-agua-pura-saiba-a-diferenca/> (Acesso em

25 de novembro de 2024.)

A legislação sobre a água potável está disponível e regulamentada pela portaria GM/MS Nº888, de 04

de maio de 2021 que altera o Anexo XX da Portaria de Consolidação nº5 de setembro de 2017 no que

diz respeito ao padrão de potabilidade da água e ao controle e vigilância da qualidade da água para o

consumo. Segundo essa portaria, podemos afirmar que a água potável é definida como a água que

apresenta as condições físicas, químicas, microbiológicas e radioativas ideais para o consumo

humano, não oferecendo nenhum tipo de perigo à saúde do nosso organismo. Essas condições são

predeterminadas por meio de parâmetros estabelecidos pela legislação de cada um dos países.

Fonte: <https://www.in.gov.br/web/dou/-/portaria-gm/ms-n-888-de-4-de-maio-de-2021-318461562>

(Acesso em 25 de novembro de 2024).

Logo, a alternativa correta para o gabarito da questão supracitada é a letra “E”

Resultado da Solicitação: Aceito

Justificativa do Avaliador:

Alternativa correta "E"

RECURSO DO GABARITO PRELIMINAR DO PROCESSO SELETIVO IFRS 2025/1

Modalidade: Cursos Integrados
Número da Questão: 11
Nome do Candidato: Logan Cavalcanti Brito Lira
Inscrição: 296383
Tipo de Recurso: Troca de Gabarito

Justificativa do Candidato:

ÁGUA PURA É DIFERENTE DE ÁGUA POTÁVEL

A demanda se refere à questão 11 da prova de Ciências da Natureza, pois nela se percebe um equívoco quanto ao conceito de água potável, considerando como resposta correta a letra (A), na qual se utiliza a característica de pureza da água como sinônimo de potabilidade.

Na verdade, água pura e água potável não são a mesma coisa.

Em química, substâncias são consideradas puras quando em uma amostra só encontramos moléculas daquela substância, sem nenhuma outra presente.

Água pura é aquela que é composta somente por H₂O; apenas as moléculas de oxigênio e hidrogênio devem estar presentes na sua composição. Só é possível obter a água pura em laboratório, depois que ela passar por um processo de destilação, para remover todos os eletrólitos ali presentes.

Aliás, a ingestão de água pura pode causar problemas à saúde devido à falta de minerais e substâncias essenciais, razão pela qual não pode ser considerada potável.

A alternativa que melhor define água potável é a letra (E), uma vez que ela é uma “água com composição química (concentração segura de substâncias químicas como cloro, flúor, arsênio, entre outros), física (parâmetros como pH, temperatura, turbidez, cor, odor e sabor), radioativa (limites seguros para radônio, potássio-40 e outras substâncias radioativas) e microbiológica (ausência de patógenos) própria para o consumo humano”.

Afirmar que água potável é água pura é desconsiderar a tecnicidade do conceito, o que pode ser admissível para o conhecimento popular, mas não em química.

Ante o exposto, solicita-se a modificação do gabarito da prova de Ciências Naturais, questão 11, da alternativa (A) para a (E). Alternativamente, requer-se a anulação da referida questão.

Resultado da Solicitação: Aceito

Justificativa do Avaliador:

Alternativa correta "E"

RECURSO DO GABARITO PRELIMINAR DO PROCESSO SELETIVO IFRS 2025/1

Modalidade: Cursos Integrados
Número da Questão: 11
Nome do Candidato: Iolanda de Castro Postal
Inscrição: 291112
Tipo de Recurso: Anulação da Questão

Justificativa do Candidato:

A questão 13, da prova referente ao processo seletivo 2025/1 para ingressar nos Cursos Técnicos Integrados, solicita para assinalar a afirmativa correta.

Conforme consta no livro FELTRE, R. Química Geral. 6. ed., vol. 1, Moderna: 1994, página 83:

“Um átomo, em seu estado normal, é eletricamente neutro, ou seja, o número de elétrons na eletrosfera é igual ao número de prótons do núcleo, e em consequência suas cargas se anulam. Um átomo pode, porém, ganhar ou perder elétrons da eletrosfera, sem sofrer alterações em seu núcleo, resultando daí partículas denominadas íons.”

A afirmativa C menciona o seguinte:

(C) O íon Li^{+1} apresenta em seu núcleo o mesmo número de prótons e nêutrons.

Esta alternativa está correta, pois com a perda de um elétron, o qual está localizado na eletrosfera, não sofre alteração no número de partículas que estão localizadas no núcleo do átomo, ou seja, não há alteração no número de prótons e nêutrons.

Quanto a afirmativa D, tem-se:

(D) Tanto o íon 3Li^{+1} como 28Ni^{+2} mantêm as cargas nucleares de seus átomos originais.

Para a formação dos cátions 3Li^{+1} e 28Ni^{+2} também se verifica que ambos mantêm o número de cargas nucleares constante uma vez que para a formação do íon 3Li^{+1} é necessário a perda de um elétron da eletrosfera e, quanto ao íon 28Ni^{+2} , é necessário a perda de dois elétrons da eletrosfera. Dessa forma, verifica-se que para a formação de ambos os íons as cargas nucleares positivas, ou seja, os prótons, não se alteram, permanecendo as mesmas cargas nucleares dos átomos originais.

Deste modo, a alternativa apresenta tanto a afirmativa C quanto a D corretas, fazendo com que a questão tenha duas respostas. Assim, pede-se a anulação da questão.

Resultado da Solicitação: Não Aceito

Justificativa do Avaliador:

Alternativa correta "E"

RECURSO DO GABARITO PRELIMINAR DO PROCESSO SELETIVO IFRS 2025/1

Modalidade: Cursos Integrados
Número da Questão: 11
Nome do Candidato: Murilo roosevelt de barcellos
Inscrição: 297874
Tipo de Recurso: Troca de Gabarito

Justificativa do Candidato:

A alternativa "a" (correta de acordo com o gabarito) esta errada pois agua pura não é propria para o consumo humano. Ja alternativa "e" apresenta a definição correta de agua potavel, pois a agua potavel possui varios outros elementos em sua composição além do h2o

Resultado da Solicitação: Aceito

Justificativa do Avaliador:

Alternativa correta "E"

RECURSO DO GABARITO PRELIMINAR DO PROCESSO SELETIVO IFRS 2025/1

Modalidade: Cursos Integrados
Número da Questão: 11
Nome do Candidato: PIETRA HELIS RAMOS MARTINS
Inscrição: 70.292.344
Tipo de Recurso: Anulação da Questão

Justificativa do Candidato:

Eu, Pietra Helis Ramos Martins, inscrita no para a seleção do IFRS Campus Osório, prova para o Curso Técnico em Administração Integrado ao Ensino Médio, venho respeitosamente solicitar a anulação da questão nº 11 do caderno de prova, com base nos argumentos apresentados a seguir:

Fundamentação:

A questão apresenta inconsistências conceituais na definição de "água potável", resultando em alternativas ambíguas e contraditórias, o que dificulta a identificação de uma resposta objetiva e cientificamente correta.

Sobre a alternativa (A): A alternativa define água potável como "água pura, segura para o consumo humano", mas o termo "água pura" é ambíguo. Em química, "água pura" refere-se a água sem qualquer impureza ou composição mineral (como a água destilada ou deionizada), o que não é apropriado para consumo humano, pois carece de minerais essenciais ao organismo. Isso contradiz a própria definição de água potável, gerando inconsistência nesta resposta.

Sobre a alternativa (E): A alternativa (E) descreve água potável como aquela que possui uma "composição química, física, radioativa e microbiológica própria para o consumo humano". Embora essa descrição seja mais abrangente e compatível com os critérios técnicos de água potável (de acordo com regulamentações como as da OMS e a Portaria GM/MS nº 888/2021 do Brasil), a ausência de clareza da banca ao definir o termo "própria para o consumo humano" também deixa margem para dúvidas, visto que não especifica os tratamentos ou condições de potabilidade.

Inconsistência geral da questão: O uso inadequado de termos técnicos ("pura", "destilada", "deionizada") e a confusão entre as propriedades de diferentes tipos de água (potável, destilada, pesada) tornam impossível escolher uma resposta que seja unicamente correta e indiscutível, levando a diferentes interpretações dependendo do rigor técnico empregado.

Pedido:

Diante do exposto, solicito a anulação da questão devido à ambiguidade das alternativas e à inadequação de terminologia técnica, que compromete a avaliação justa e objetiva dos candidatos.

Atenciosamente,

Pietra Helis Ramos Martins

CFP 045.218.400-27

Resultado da Solicitação: Não Aceito

Justificativa do Avaliador:

Alternativa correta "E"

RECURSO DO GABARITO PRELIMINAR DO PROCESSO SELETIVO IFRS 2025/1

Modalidade: Cursos Integrados
Número da Questão: 11
Nome do Candidato: Luiza Moura dos Santos
Inscrição: 0292056
Tipo de Recurso: Troca de Gabarito

Justificativa do Candidato:

Prezados (as),

Venho por meio deste, solicitar a verificação e correção da resposta da questão número 11 de Ciências da Natureza, pois, apesar do senso comum considerar que água pura é aquela adequada para consumo humano, em termos químicos, água pura refere-se à água que possui em sua composição apenas dois átomos de hidrogênio e um átomo de oxigênio.

Além disso, por não conter nenhuma outra substância, a água pura não é recomendada para o consumo humano (tampouco de animais e plantas), pois não fornece os sais minerais necessários ao organismo.

Já a água potável, é a água própria para o consumo diário do ser humano. Para isso, ela deve ser inodora, incolor, insípida e não possuir substâncias tóxicas e agentes patogênicos. No entanto, ao contrário da água pura, a água potável pode conter, por exemplo, sais minerais (cálcio, potássio, sódio, magnésio etc.) e até mesmo microrganismos, desde que não apresentem riscos à saúde humana, ou seja, que estejam dentro dos parâmetros de potabilidade.

No Brasil, os parâmetros de potabilidade da água são definidos pela Portaria GM/MS nº 888, de 4 de maio de 2021, que também dispõe sobre os procedimentos de controle e de vigilância da qualidade da água para consumo. E de acordo com o Manual Prático de análise da água do Ministério da Saúde,

“Água Potável é a água para consumo humano cujos parâmetros microbiológicos, físicos, químicos e radioativos atendam ao padrão de potabilidade e que não ofereça riscos à saúde”, Brasil (2004), pág 42.

Sendo assim, solicito a verificação da questão e a alteração no gabarito para letra E.

PORTARIA GM/MS Nº 888, DE 4 DE MAIO DE 2021. Ministério da Saúde.

(*)https://bvsm.s.saude.gov.br/bvs/saudelegis/gm/2021/prt0888_24_05_2021_rep.html

Brasil. (2004). Fundação Nacional da Saúde. Ministério da Saúde. Manual prático de análise de água. Brasília: FUNASA. Pág. 42.

<https://fiocruz.br/biosseguranca/Bis/manuais/residuos/Manual%20de%20Saneamento.pdf>

Resultado da Solicitação: Aceito

Justificativa do Avaliador:

Alternativa correta "E"

RECURSO DO GABARITO PRELIMINAR DO PROCESSO SELETIVO IFRS 2025/1

Modalidade: Cursos Integrados
Número da Questão: 11
Nome do Candidato: Gregory Bublitz Barcaro
Inscrição: 292857
Tipo de Recurso: Troca de Gabarito

Justificativa do Candidato:

A alternativa segundo o gabarito da questão (A), diz que água potável refere-se a água pura, que entendesse que é somente H₂O, porém a água que bebemos possui diversos minerais como o cálcio e flúor. Já a alternativa (E) cita que água potável seria uma água com composição química, física, radioativa e microbiológica própria para consumo humano, o que está correto pois a água potável possui tratamento justamente para garantir que todos estes citados estejam em índices próprios para consumo. Acredito que houve um engano na hora de confirmar a correta e tenha-se trocado a alternativa E pela A.

Resultado da Solicitação: Aceito

Justificativa do Avaliador:

Alternativa correta "E"

RECURSO DO GABARITO PRELIMINAR DO PROCESSO SELETIVO IFRS 2025/1

Modalidade: Cursos Integrados
Número da Questão: 11
Nome do Candidato: Arthur Vechi Vieira
Inscrição: 70.288.394
Tipo de Recurso: Troca de Gabarito

Justificativa do Candidato:

Venho, respeitosamente, apresentar recurso impugnando o gabarito da questão 11, que trata da definição de água potável. A alternativa considerada correta pelo gabarito preliminar foi a letra "A". No entanto, sustento que a alternativa "E" também é válida, considerando os seguintes argumentos:

O enunciado solicita que se assinale a alternativa que define água potável. A alternativa "E" descreve a água como "composição química, física, radioativa e microbiológica própria para o consumo humano". Essa definição está alinhada com a descrição técnica usada em estudos da área de saneamento básico e saúde pública, como os documentos da Organização Mundial da Saúde (OMS) e do Ministério da Saúde brasileiro. A água potável é definida aquela que apresenta características adequadas em termos físicos, químicos e microbiológicos, elementos contemplados na alternativa assinalada.

Embora a palavra "radioativa" possa causar estranheza à primeira vista, é permitido concluir que o termo ao ser colocado próximo da palavra "própria" se refere à ausência de níveis prejudiciais de radioatividade, como é analisado nos padrões de potabilidade definidos por normas técnicas, como as diretrizes da Organização Mundial da Saúde (OMS) e Portaria do Ministério da Saúde. Essa avaliação faz parte dos parâmetros utilizados para garantir a segurança da água consumida pela população.

Embora a alternativa A traga uma definição mais específica, a utilizar termos como "obtida após tratamentos físico-químicos e que se apresenta livre de microrganismos patogênicos", ela limita o conceito a águas tratadas. No entanto, a água potável pode ser encontrada naturalmente em mananciais que não necessitam de tratamento complexo, desde que estejam dentro dos padrões de potabilidade definidos pelos órgãos reguladores. A alternativa "E", portanto oferece uma definição mais ampla e, portanto, mais inclusiva para atender ao enunciado.

O enunciado não delimita que a água deve ser proveniente de tratamentos físico-químicos, o que reforça a validade de interpretações mais amplas, como a fornecida na alternativa "E".

Por esses motivos, solicito a revisão do gabarito, de forma a considerar a alternativa E como correta, ou, no mínimo, reconhecer a existência de múltiplas interpretações válidas para a questão.

Resultado da Solicitação: Aceito

Justificativa do Avaliador:

Alternativa correta "E"

RECURSO DO GABARITO PRELIMINAR DO PROCESSO SELETIVO IFRS 2025/1

Modalidade: Cursos Integrados
Número da Questão: 11
Nome do Candidato: Arthur Gonçalves Caçoilo
Inscrição: 70.293.444
Tipo de Recurso: Anulação da Questão

Justificativa do Candidato:

A questão deve ser anulada porque a alternativa A incorretamente define água potável como "água pura". Água potável é tratada para ser segura para o consumo humano, mas não é quimicamente pura. Além disso, todas as outras alternativas apresentadas também estão incorretas, pois descrevem tipos de água que não são adequados para consumo humano (destilada e deionizada; água pesada; água oxigenada; e água com composição química, física, radioativa e microbiológica, onde a referência a "radioativa" torna a definição inadequada). Portanto, nenhuma alternativa responde corretamente à definição de água potável, justificando a anulação da questão.

Resultado da Solicitação: Não Aceito

Justificativa do Avaliador:

Alternativa correta "E"

RECURSO DO GABARITO PRELIMINAR DO PROCESSO SELETIVO IFRS 2025/1

Modalidade: Cursos Integrados
Número da Questão: 11
Nome do Candidato: Guilherme Cardozo Coutinho
Inscrição: 292314
Tipo de Recurso: Anulação da Questão

Justificativa do Candidato:

A questão deve ser anulada pois a alternativa A incorretamente define água potável como "água pura". Água potável é tratada para ser segura para o consumo humano, porém não é quimicamente pura. Além disso, todas as outras alternativas apresentadas também estão incorretas, pois descrevem tipos de água que não são adequados para consumo humano (destilada e deionizada; água pesada; água oxigenada; e água com composição química, física, radioativa e microbiológica, onde a referência a "radioativa" torna a definição inadequada). Portanto, nenhuma alternativa responde corretamente à definição de água potável, justificando a anulação da questão.

Resultado da Solicitação: Não Aceito

Justificativa do Avaliador:

Alternativa correta "E"

RECURSO DO GABARITO PRELIMINAR DO PROCESSO SELETIVO IFRS 2025/1

Modalidade: Cursos Integrados
Número da Questão: 11
Nome do Candidato: Mariana Pfeifer Lucca
Inscrição: 0296069
Tipo de Recurso: Anulação da Questão

Justificativa do Candidato:

A alternativa indicada no gabarito preliminar da questão número 11 de Ciências da Natureza indica a

letra “A” como sendo correta, contudo na definição do termo “Água Pura” temos que:

A água pura não possui nenhuma substância em sua composição, além de hidrogênio e oxigênio.

Desta forma, ela é muito utilizada em usinas para refrigeração e produção de energia elétrica. Ao

contrário da água potável, ela não é encontrada na natureza. Para obter a água pura é necessário um

processo de destilação. Vale ressaltar que diferente da água potável, a água pura não é própria para o

consumo humano, animal ou vegetal. Isso porque esse tipo de água não possui os sais minerais que

são necessários aos seres vivos.

Fonte: <https://bbfiltracao.com.br/agua-potavel-nao-significa-agua-pura-saiba-a-diferenca/> (Acesso em

25 de novembro de 2024.)

A legislação sobre a água potável está disponível e regulamentada pela portaria GM/MS Nº888, de 04

de maio de 2021 que altera o Anexo XX da Portaria de Consolidação nº5 de setembro de 2017 no que

diz respeito ao padrão de potabilidade da água e ao controle e vigilância da qualidade da água para o

consumo. Segundo essa portaria, podemos afirmar que a água potável é definida como a água que

apresenta as condições físicas, químicas, microbiológicas e radioativas ideais para o consumo

humano, não oferecendo nenhum tipo de perigo à saúde do nosso organismo. Essas condições são

predeterminadas por meio de parâmetros estabelecidos pela legislação de cada um dos países.

Fonte: <https://www.in.gov.br/web/dou/-/portaria-gm/ms-n-888-de-4-de-maio-de-2021-318461562>

(Acesso em 25 de novembro de 2024).

Resultado da Solicitação: Não Aceito

Justificativa do Avaliador:

Alternativa correta "E"

RECURSO DO GABARITO PRELIMINAR DO PROCESSO SELETIVO IFRS 2025/1

Modalidade: Cursos Integrados
Número da Questão: 11
Nome do Candidato: Murilo Endres Longhi
Inscrição: 291344
Tipo de Recurso: Troca de Gabarito

Justificativa do Candidato:

Segundo o gabarito preliminar a resposta certa da questão 11 é a letra "A", mas a mesma diz o adjetivo "Água pura", porém água potável NÃO é pura.

Aconselho a mudança do gabarito para a letra "E" que diz "a composição própria para consumo humano". O que significa que mesmo que a composição própria para consumo seja 0, a água potável tem esta composição.

Além disso, se o problema for as características "radiativa" e "microbiológica", a água possui estas composições, mesmo sendo um número QUASE irrelevante, e ainda sendo uma composição própria para consumo humano

Portanto aconselho a mudança para a letra "E", pois mesmo que não concordem com a veracidade da alternativa, ela é a mais correta.

Fontes:

Por que a água pura não é potável

<https://bbifiltracao.com.br/agua-potavel-nao-significa-agua-pura-saiba-a-diferenca/>

Por que a água pura não é potável e da existência de microorganismos na água potável

<https://norteflow.com.br/agua-potavel-x-agua-pura-entenda-a-diferenca/>

A existência de radioatividade na água

<https://ojs.brazilianjournals.com.br/ojs/index.php/BRJD/article/view/15731#:~:text=A%20partir%20da%20coleta%20de,ocasionando%20doen%C3%A7as%20som%C3%A1ticas%20ou%20gen%C3%A9ticas.>

Obrigado, atentamente Murilo.

Resultado da Solicitação: Aceito

Justificativa do Avaliador:

Alternativa correta "E"

RECURSO DO GABARITO PRELIMINAR DO PROCESSO SELETIVO IFRS 2025/1

Modalidade: Cursos Integrados
Número da Questão: 11
Nome do Candidato: Pedro Schwerz
Inscrição: 70.295.988
Tipo de Recurso: Troca de Gabarito

Justificativa do Candidato:

A alternativa indicada no gabarito preliminar da questão número 11 de Ciências da Natureza indica a

letra “A” como sendo correta, contudo na definição do termo “Água Pura” temos que:

A água pura não possui nenhuma substância em sua composição, além de hidrogênio e oxigênio.

Desta forma, ela é muito utilizada em usinas para refrigeração e produção de energia elétrica. Ao

contrário da água potável, ela não é encontrada na natureza. Para obter a água pura é necessário um

processo de destilação. Vale ressaltar que diferente da água potável, a água pura não é própria para o

consumo humano, animal ou vegetal. Isso porque esse tipo de água não possui os sais minerais que

são necessários aos seres vivos.

Fonte: <https://bbfiltracao.com.br/agua-potavel-nao-significa-agua-pura-saiba-a-diferenca/> (Acesso em

25 de novembro de 2024.)

A legislação sobre a água potável está disponível e regulamentada pela portaria GM/MS Nº888, de 04

de maio de 2021 que altera o Anexo XX da Portaria de Consolidação nº5 de setembro de 2017 no que

diz respeito ao padrão de potabilidade da água e ao controle e vigilância da qualidade da água para o

consumo. Segundo essa portaria, podemos afirmar que a água potável é definida como a água que

apresenta as condições físicas, químicas, microbiológicas e radioativas ideais para o consumo

humano, não oferecendo nenhum tipo de perigo à saúde do nosso organismo. Essas condições são

predeterminadas por meio de parâmetros estabelecidos pela legislação de cada um dos países.

Fonte: <https://www.in.gov.br/web/dou/-/portaria-gm/ms-n-888-de-4-de-maio-de-2021-318461562>

(Acesso em 25 de novembro de 2024).

Logo, a alternativa correta para o gabarito da questão supracitada é a letra “E”

Resultado da Solicitação: Aceito

Justificativa do Avaliador:

Alternativa correta "E"

RECURSO DO GABARITO PRELIMINAR DO PROCESSO SELETIVO IFRS 2025/1

Modalidade: Cursos Integrados
Número da Questão: 11
Nome do Candidato: Ariane Cardoso Teixeira Neques
Inscrição: 290714
Tipo de Recurso: Troca de Gabarito

Justificativa do Candidato:

corrigido de forma errada

Resultado da Solicitação: Aceito

Justificativa do Avaliador:

Alternativa correta "E"

RECURSO DO GABARITO PRELIMINAR DO PROCESSO SELETIVO IFRS 2025/1

Modalidade: Cursos Integrados
Número da Questão: 11
Nome do Candidato: Pedro Borges Dutra
Inscrição: 285460
Tipo de Recurso: Anulação da Questão

Justificativa do Candidato:

Por conta de que água destilada e água potável são a mesma coisa. Logo resultaria na anulação da questão.

Resultado da Solicitação: Não Aceito

Justificativa do Avaliador:

Alternativa correta "E"

RECURSO DO GABARITO PRELIMINAR DO PROCESSO SELETIVO IFRS 2025/1

Modalidade: Cursos Integrados
Número da Questão: 11
Nome do Candidato: Júlia Maciel Cesar
Inscrição: 289878
Tipo de Recurso: Anulação da Questão

Justificativa do Candidato:

As alternativas da questão número 11 encontram-se todas incorretas, pois a água pura não é sinônimo de água potável. A questão solicita a alternativa que define água potável, sendo a letra A definida como correta no gabarito, porém essas águas diferenciam-se porque a água pura não é adequada para o consumo humano, uma vez que não possui os sais minerais necessários. Destarte, com base nas fontes 1- https://youtu.be/HljN-4-bgW0?si=mNeYXM2jMFVG_E81(vídeo aula), 2- <https://bbfiltracao.com.br/agua-potavel-nao-significa-agua-pura-saiba-a-diferenca/> (artigo)e 3- <https://www.fusati.com.br/qual-e-a-diferenca-entre-agua-pura-e-agua-potavel/> é possível perceber a diferença entre ambas, provando que não podem ser consideradas sinônimos.

Resultado da Solicitação: Não Aceito

Justificativa do Avaliador:

Alternativa correta "E"

RECURSO DO GABARITO PRELIMINAR DO PROCESSO SELETIVO IFRS 2025/1

Modalidade: Cursos Integrados
Número da Questão: 11
Nome do Candidato: Bernardo de Matia Borchartt
Inscrição: 287818
Tipo de Recurso: Anulação da Questão

Justificativa do Candidato:

A questão número 11, questiona a definição de água potável, entendendo que a letra A define uma forma de água potável, mas que não pode ser considerada como a única forma dela. Pois, a água natural, límpida, incolor e inodora é considerada potável, pois seguem os princípios da água potável, e não faz mal à saúde, por exemplo; água de poço sem contaminação. Portanto, a questão não tem uma alternativa correta, devendo ser anulada, caso o enunciado perguntasse "assinale a alternativa que melhor define água potável" a resposta poderia ser a letra A, pois entre aquelas a que melhor é realmente essa, mas como limitou a alternativa que define, não pode ser considerada a única definição possível para água potável. Tem-se, portanto, que nem toda a água precisa ser tratada físico-quimicamente para ser potável. Corroborando com isso, segue o link da realiza ambiental, que faz estudos sobre a água: <https://www.realizaambiental.com.br/saibamais/a-diferenca-entre-agua-mineral-potavel-nao-potavel-tratada#:~:text=A%20%C3%A1gua%20natural%20%C3%A9%20aquela,ou%20produtos%20para%20seu%20tratamento>

Obrigado pela atenção!

Resultado da Solicitação: Não Aceito

Justificativa do Avaliador:

Alternativa correta "E"

RECURSO DO GABARITO PRELIMINAR DO PROCESSO SELETIVO IFRS 2025/1

Modalidade: Cursos Integrados
Número da Questão: 12
Nome do Candidato: MIGUEL DA CRUZ MELLO
Inscrição: 0291220
Tipo de Recurso: Anulação da Questão

Justificativa do Candidato:

Douta banca,

O candidato, ora recorrente, vem, respeitosamente, solicitar a anulação da questão nº 12, do Caderno de Provas do Processo Seletivo referente aos Cursos Técnicos Integrados (EDITAL Nº 27/2024), tendo em vista que o enunciado da questão possui uma redação confusa e insuficiente. Senão, vejamos:

1. A resposta da questão aponta como correta a alternativa “C” (Fe, Al, Ti e C.).
2. Entretanto, com base no enunciado da questão, podemos verificar CLARAMENTE somente a presença dos seguintes elementos químicos: Carbono (C), Alumínio (Al) e Titânio (Ti), pois “Liga de ferro” e “Fibra de carbono” não são elementos químicos.
3. No caso dos termos “Liga de ferro” e “Fibra de carbono”, a presença da preposição “de” é capaz de induzir os candidatos a pensarem que se tratam de uma única expressão, já que, segundo Bechara (2009), a preposição é uma unidade linguística desprovida de independência (ou seja, em regra, não aparece sozinha no discurso) que se junta a substantivos, adjetivos, verbos e advérbios para marcar as relações gramaticais.
4. Além disso, no comando da questão (“Baseado no texto acima, assinale a alternativa que apresenta os símbolos corretos dos elementos citados”), nota-se que a ausência do termo “respectivamente” prejudica um julgamento objetivo das alternativas, pois os elementos químicos dispostos na “alternativa correta” não estão em uma ordem condizente com o texto do enunciado.
5. Logo, é possível afirmar que o comando da questão, principalmente o fragmento “apresenta os símbolos corretos dos elementos citados” prejudica a objetividade exigida para resolver a questão.
6. Portanto, reitera-se a necessidade de anulação da questão alvo deste recurso.

Referências bibliográficas:

BECHARA, E. Moderna gramática portuguesa. 37. ed. Rio de Janeiro: Nova Fronteira, 2009.

BRIDER et al. Pré-vestibular social: química: volume 1. 6. ed. Rio de Janeiro: Fundação Cecierj, 2014.

Resultado da Solicitação: Não Aceito

Justificativa do Avaliador:

A questão solicitata que o candidato assinale alternativa que apresenta elementos citados no texto. O texto fala em aço e diz que essa liga é feita de FERRO e CARBONO. Portanto esses elementos estão citados no texto.

RECURSO DO GABARITO PRELIMINAR DO PROCESSO SELETIVO IFRS 2025/1

Modalidade: Cursos Integrados
Número da Questão: 13
Nome do Candidato: Ludimila de Lima Moura
Inscrição: 70.285.739
Tipo de Recurso: Troca de Gabarito

Justificativa do Candidato:

Após analisar a questão 13 (Página 7), acredito que a resposta correta seja "alternativa C".

Resultado da Solicitação: Não Aceito

Justificativa do Avaliador:

O átomo de Li tem 3 prótons e 4 nêutrons no núcleo

RECURSO DO GABARITO PRELIMINAR DO PROCESSO SELETIVO IFRS 2025/1

Modalidade: Cursos Integrados
Número da Questão: 13
Nome do Candidato: Iolanda de Castro Postal
Inscrição: 291112
Tipo de Recurso: Anulação da Questão

Justificativa do Candidato:

A questão 13, da prova referente ao processo seletivo 2025/1 para ingressar nos Cursos Técnicos Integrados, solicita para assinalar a afirmativa correta.

Conforme consta no livro FELTRE, R. Química Geral. 6. ed., vol. 1, Moderna: 1994, página 83:

“Um átomo, em seu estado normal, é eletricamente neutro, ou seja, o número de elétrons na eletrosfera é igual ao número de prótons do núcleo, e em consequência suas cargas se anulam. Um átomo pode, porém, ganhar ou perder elétrons da eletrosfera, sem sofrer alterações em seu núcleo, resultando daí partículas denominadas íons.”

A afirmativa C menciona o seguinte:

(C) O íon Li^{+1} apresenta em seu núcleo o mesmo número de prótons e nêutrons.

Esta alternativa está correta, pois com a perda de um elétron, o qual está localizado na eletrosfera, não sofre alteração no número de partículas que estão localizadas no núcleo do átomo, ou seja, não há alteração no número de prótons e nêutrons.

Quanto a afirmativa D, tem-se:

(D) Tanto o íon 3Li^{+1} como 28Ni^{+2} mantêm as cargas nucleares de seus átomos originais.

Para a formação dos cátions 3Li^{+1} e 28Ni^{+2} também se verifica que ambos mantêm o número de cargas nucleares constante uma vez que para a formação do íon 3Li^{+1} é necessário a perda de um elétron da eletrosfera e, quanto ao íon 28Ni^{+2} , é necessário a perda de dois elétrons da eletrosfera. Dessa forma, verifica-se que para a formação de ambos os íons as cargas nucleares positivas, ou seja, os prótons, não se alteram, permanecendo as mesmas cargas nucleares dos átomos originais.

Deste modo, a alternativa apresenta tanto a afirmativa C quanto a D corretas, fazendo com que a questão tenha duas respostas. Assim, pede-se a anulação da questão.

Resultado da Solicitação: Não Aceito

Justificativa do Avaliador:

O átomo de Li tem 3 prótons e 4 nêutrons no núcleo

RECURSO DO GABARITO PRELIMINAR DO PROCESSO SELETIVO IFRS 2025/1

Modalidade: Cursos Integrados
Número da Questão: 13
Nome do Candidato: Roberta Carvalho Buselatto
Inscrição: 70.287.814
Tipo de Recurso: Anulação da Questão

Justificativa do Candidato:

A questão 13, da prova referente ao processo seletivo 2025/1 para ingressar nos Cursos Técnicos Integrados, solicita para assinalar a afirmativa correta.

Conforme consta no livro FELTRE, R. Química Geral. 6. ed., vol. 1, Moderna: 1994, página 83:

“Um átomo, em seu estado normal, é eletricamente neutro, ou seja, o número de elétrons na eletrosfera é igual ao número de prótons do núcleo, e em consequência suas cargas se anulam. Um átomo pode, porém, ganhar ou perder elétrons da eletrosfera, sem sofrer alterações em seu núcleo, resultando daí partículas denominadas íons.”

A afirmativa C menciona o seguinte:

(C) O íon Li^{+1} apresenta em seu núcleo o mesmo número de prótons e nêutrons.

Esta alternativa está correta, pois com a perda de um elétron, o qual está localizado na eletrosfera, não sofre alteração no número de partículas que estão localizadas no núcleo do átomo, ou seja, não há alteração no número de prótons e nêutrons.

Quanto a afirmativa D, tem-se:

(D) Tanto o íon 3Li^{+1} como 28Ni^{+2} mantêm as cargas nucleares de seus átomos originais.

Para a formação dos cátions 3Li^{+1} e 28Ni^{+2} também se verifica que ambos mantêm o número de cargas nucleares constante uma vez que para a formação do íon 3Li^{+1} é necessário a perda de um elétron da eletrosfera e, quanto ao íon 28Ni^{+2} , é necessário a perda de dois elétrons da eletrosfera. Dessa forma, verifica-se que para a formação de ambos os íons as cargas nucleares positivas, ou seja, os prótons, não se alteram, permanecendo as mesmas cargas nucleares dos átomos originais.

Deste modo, a alternativa apresenta tanto a afirmativa C quanto a D corretas, fazendo com que a questão tenha duas respostas. Assim, pede-se a anulação da questão.

Resultado da Solicitação: Não Aceito

Justificativa do Avaliador:

O átomo de Li tem 3 prótons e 4 nêutrons no núcleo

RECURSO DO GABARITO PRELIMINAR DO PROCESSO SELETIVO IFRS 2025/1

Modalidade: Cursos Integrados
Número da Questão: 13
Nome do Candidato: Gabriele Dallarosa
Inscrição: 290009
Tipo de Recurso: Anulação da Questão

Justificativa do Candidato:

A questão 13, da prova referente ao processo seletivo 2025/1 para ingressar nos Cursos Técnicos Integrados, solicita para assinalar a afirmativa correta.

Conforme consta no livro FELTRE, R. Química Geral. 6. ed., vol. 1, Moderna: 1994, página 83:

“Um átomo, em seu estado normal, é eletricamente neutro, ou seja, o número de elétrons na eletrosfera é igual ao número de prótons do núcleo, e em consequência suas cargas se anulam. Um átomo pode, porém, ganhar ou perder elétrons da eletrosfera, sem sofrer alterações em seu núcleo, resultando daí partículas denominadas íons.”

A afirmativa C menciona o seguinte:

(C) O íon Li^{+1} apresenta em seu núcleo o mesmo número de prótons e nêutrons.

Esta alternativa está correta, pois com a perda de um elétron, o qual está localizado na eletrosfera, não sofre alteração no número de partículas que estão localizadas no núcleo do átomo, ou seja, não há alteração no número de prótons e nêutrons.

Quanto a afirmativa D, tem-se:

(D) Tanto o íon 3Li^{+1} como 28Ni^{+2} mantêm as cargas nucleares de seus átomos originais.

Para a formação dos cátions 3Li^{+1} e 28Ni^{+2} também se verifica que ambos mantêm o número de cargas nucleares constante uma vez que para a formação do íon 3Li^{+1} é necessário a perda de um elétron da eletrosfera e, quanto ao íon 28Ni^{+2} , é necessário a perda de dois elétrons da eletrosfera. Dessa forma, verifica-se que para a formação de ambos os íons as cargas nucleares positivas, ou seja, os prótons, não se alteram, permanecendo as mesmas cargas nucleares dos átomos originais.

Deste modo, a alternativa apresenta tanto a afirmativa C quanto a D corretas, fazendo com que a questão tenha duas respostas. Assim, pede-se a anulação da questão.

Resultado da Solicitação: Não Aceito

Justificativa do Avaliador:

O átomo de Li tem 3 prótons e 4 nêutrons no núcleo

RECURSO DO GABARITO PRELIMINAR DO PROCESSO SELETIVO IFRS 2025/1

Modalidade: Cursos Integrados
Número da Questão: 13
Nome do Candidato: Martina Wisniewski da Conceição
Inscrição: 287810
Tipo de Recurso: Anulação da Questão

Justificativa do Candidato:

A questão 13, da prova referente ao processo seletivo 2025/1 para ingressar nos Cursos Técnicos Integrados, solicita para assinalar a afirmativa correta.

Conforme consta no livro FELTRE, R. Química Geral. 6. ed., vol. 1, Moderna: 1994, página 83:

“Um átomo, em seu estado normal, é eletricamente neutro, ou seja, o número de elétrons na eletrosfera é igual ao número de prótons do núcleo, e em consequência suas cargas se anulam. Um átomo pode, porém, ganhar ou perder elétrons da eletrosfera, sem sofrer alterações em seu núcleo, resultando daí partículas denominadas íons.”

A afirmativa C menciona o seguinte:

(C) O íon Li^{+1} apresenta em seu núcleo o mesmo número de prótons e nêutrons.

Esta alternativa está correta, pois com a perda de um elétron, o qual está localizado na eletrosfera, não sofre alteração no número de partículas que estão localizadas no núcleo do átomo, ou seja, não há alteração no número de prótons e nêutrons.

Quanto a afirmativa D, tem-se:

(D) Tanto o íon 3Li^{+1} como 28Ni^{+2} mantêm as cargas nucleares de seus átomos originais.

Para a formação dos cátions 3Li^{+1} e 28Ni^{+2} também se verifica que ambos mantêm o número de cargas nucleares constante uma vez que para a formação do íon 3Li^{+1} é necessário a perda de um elétron da eletrosfera e, quanto ao íon 28Ni^{+2} , é necessário a perda de dois elétrons da eletrosfera. Dessa forma, verifica-se que para a formação de ambos os íons as cargas nucleares positivas, ou seja, os prótons, não se alteram, permanecendo as mesmas cargas nucleares dos átomos originais.

Deste modo, a alternativa apresenta tanto a afirmativa C quanto a D corretas, fazendo com que a questão tenha duas respostas. Assim, pede-se a anulação da questão.

Resultado da Solicitação: Não Aceito

Justificativa do Avaliador:

O átomo de Li tem 3 prótons e 4 nêutrons no núcleo

RECURSO DO GABARITO PRELIMINAR DO PROCESSO SELETIVO IFRS 2025/1

Modalidade: Cursos Integrados
Número da Questão: 13
Nome do Candidato: Stefany da Silva Dornelles
Inscrição: 272930
Tipo de Recurso: Anulação da Questão

Justificativa do Candidato:

A questão 13, da prova referente ao processo seletivo 2025/1 para ingressar nos Cursos Técnicos Integrados, solicita para assinalar a afirmativa correta.

Conforme consta no livro FELTRE, R. Química Geral. 6. ed., vol. 1, Moderna: 1994, página 83:

“Um átomo, em seu estado normal, é eletricamente neutro, ou seja, o número de elétrons na eletrosfera é igual ao número de prótons do núcleo, e em consequência suas cargas se anulam. Um átomo pode, porém, ganhar ou perder elétrons da eletrosfera, sem sofrer alterações em seu núcleo, resultando daí partículas denominadas íons.”

A afirmativa C menciona o seguinte:

(C) O íon Li^{+1} apresenta em seu núcleo o mesmo número de prótons e nêutrons.

Esta alternativa está correta, pois com a perda de um elétron, o qual está localizado na eletrosfera, não sofre alteração no número de partículas que estão localizadas no núcleo do átomo, ou seja, não há alteração no número de prótons e nêutrons.

Quanto a afirmativa D, tem-se:

(D) Tanto o íon 3Li^{+1} como 28Ni^{+2} mantêm as cargas nucleares de seus átomos originais.

Para a formação dos cátions 3Li^{+1} e 28Ni^{+2} também se verifica que ambos mantêm o número de cargas nucleares constante uma vez que para a formação do íon 3Li^{+1} é necessário a perda de um elétron da eletrosfera e, quanto ao íon 28Ni^{+2} , é necessário a perda de dois elétrons da eletrosfera. Dessa forma, verifica-se que para a formação de ambos os íons as cargas nucleares positivas, ou seja, os prótons, não se alteram, permanecendo as mesmas cargas nucleares dos átomos originais.

Deste modo, a alternativa apresenta tanto a afirmativa C quanto a D corretas, fazendo com que a questão tenha duas respostas. Assim, pede-se a anulação da questão.

Resultado da Solicitação: Não Aceito

Justificativa do Avaliador:

O átomo de Li tem 3 prótons e 4 nêutrons no núcleo

RECURSO DO GABARITO PRELIMINAR DO PROCESSO SELETIVO IFRS 2025/1

Modalidade: Cursos Integrados
Número da Questão: 13
Nome do Candidato: Maitte dos Santos De Toni
Inscrição: 287995
Tipo de Recurso: Anulação da Questão

Justificativa do Candidato:

A questão 13, da prova referente ao processo seletivo 2025/1 para ingressar nos Cursos Técnicos Integrados, solicita para assinalar a afirmativa correta.

Conforme consta no livro FELTRE, R. Química Geral. 6. ed., vol. 1, Moderna: 1994, página 83:

“Um átomo, em seu estado normal, é eletricamente neutro, ou seja, o número de elétrons na eletrosfera é igual ao número de prótons do núcleo, e em consequência suas cargas se anulam. Um átomo pode, porém, ganhar ou perder elétrons da eletrosfera, sem sofrer alterações em seu núcleo, resultando daí partículas denominadas íons.”

A afirmativa C menciona o seguinte:

(C) O íon Li^{+1} apresenta em seu núcleo o mesmo número de prótons e nêutrons.

Esta alternativa está correta, pois com a perda de um elétron, o qual está localizado na eletrosfera, não sofre alteração no número de partículas que estão localizadas no núcleo do átomo, ou seja, não há alteração no número de prótons e nêutrons.

Quanto a afirmativa D, tem-se:

(D) Tanto o íon 3Li^{+1} como 28Ni^{+2} mantêm as cargas nucleares de seus átomos originais.

Para a formação dos cátions 3Li^{+1} e 28Ni^{+2} também se verifica que ambos mantêm o número de cargas nucleares constante uma vez que para a formação do íon 3Li^{+1} é necessário a perda de um elétron da eletrosfera e, quanto ao íon 28Ni^{+2} , é necessário a perda de dois elétrons da eletrosfera. Dessa forma, verifica-se que para a formação de ambos os íons as cargas nucleares positivas, ou seja, os prótons, não se alteram, permanecendo as mesmas cargas nucleares dos átomos originais.

Deste modo, a alternativa apresenta tanto a afirmativa C quanto a D corretas, fazendo com que a questão tenha duas respostas. Assim, pede-se a anulação da questão.

Resultado da Solicitação: Não Aceito

Justificativa do Avaliador:

O átomo de Li tem 3 prótons e 4 nêutrons no núcleo

RECURSO DO GABARITO PRELIMINAR DO PROCESSO SELETIVO IFRS 2025/1

Modalidade: Cursos Integrados
Número da Questão: 13
Nome do Candidato: Gabriela Gonçalves Duarte
Inscrição: 287083
Tipo de Recurso: Anulação da Questão

Justificativa do Candidato:

A questão 13, da prova referente ao processo seletivo 2025/1 para ingressar nos Cursos Técnicos Integrados, solicita para assinalar a afirmativa correta.

Conforme consta no livro FELTRE, R. Química Geral. 6. ed., vol. 1, Moderna: 1994, página 83:

“Um átomo, em seu estado normal, é eletricamente neutro, ou seja, o número de elétrons na eletrosfera é igual ao número de prótons do núcleo, e em consequência suas cargas se anulam. Um átomo pode, porém, ganhar ou perder elétrons da eletrosfera, sem sofrer alterações em seu núcleo, resultando daí partículas denominadas íons.”

A afirmativa C menciona o seguinte:

(C) O íon Li^{+1} apresenta em seu núcleo o mesmo número de prótons e nêutrons.

Esta alternativa está correta, pois com a perda de um elétron, o qual está localizado na eletrosfera, não sofre alteração no número de partículas que estão localizadas no núcleo do átomo, ou seja, não há alteração no número de prótons e nêutrons.

Quanto a afirmativa D, tem-se:

(D) Tanto o íon 3Li^{+1} como 28Ni^{+2} mantêm as cargas nucleares de seus átomos originais.

Para a formação dos cátions 3Li^{+1} e 28Ni^{+2} também se verifica que ambos mantêm o número de cargas nucleares constante uma vez que para a formação do íon 3Li^{+1} é necessário a perda de um elétron da eletrosfera e, quanto ao íon 28Ni^{+2} , é necessário a perda de dois elétrons da eletrosfera. Dessa forma, verifica-se que para a formação de ambos os íons as cargas nucleares positivas, ou seja, os prótons, não se alteram, permanecendo as mesmas cargas nucleares dos átomos originais.

Deste modo, a alternativa apresenta tanto a afirmativa C quanto a D corretas, fazendo com que a questão tenha duas respostas. Assim, pede-se a anulação da questão

Resultado da Solicitação: Não Aceito

Justificativa do Avaliador:

O átomo de Li tem 3 prótons e 4 nêutrons no núcleo

RECURSO DO GABARITO PRELIMINAR DO PROCESSO SELETIVO IFRS 2025/1

Modalidade: Cursos Integrados
Número da Questão: 13
Nome do Candidato: Laura Lerin Minuzzi
Inscrição: 293948
Tipo de Recurso: Anulação da Questão

Justificativa do Candidato:

A questão 13, da prova referente ao processo seletivo 2025/1 para ingressar nos Cursos Técnicos Integrados, solicita para assinalar a afirmativa correta.

Conforme consta no livro FELTRE, R. Química Geral. 6. ed., vol. 1, Moderna: 1994, página 83:

“Um átomo, em seu estado normal, é eletricamente neutro, ou seja, o número de elétrons na eletrosfera é igual ao número de prótons do núcleo, e em consequência suas cargas se anulam. Um átomo pode, porém, ganhar ou perder elétrons da eletrosfera, sem sofrer alterações em seu núcleo, resultando daí partículas denominadas íons.”

A afirmativa C menciona o seguinte:

(C) O íon Li^{+1} apresenta em seu núcleo o mesmo número de prótons e nêutrons.

Esta alternativa está correta, pois com a perda de um elétron, o qual está localizado na eletrosfera, não sofre alteração no número de partículas que estão localizadas no núcleo do átomo, ou seja, não há alteração no número de prótons e nêutrons.

Quanto a afirmativa D, tem-se:

(D) Tanto o íon 3Li^{+1} como 28Ni^{+2} mantêm as cargas nucleares de seus átomos originais.

Para a formação dos cátions 3Li^{+1} e 28Ni^{+2} também se verifica que ambos mantêm o número de cargas nucleares constante uma vez que para a formação do íon 3Li^{+1} é necessário a perda de um elétron da eletrosfera e, quanto ao íon 28Ni^{+2} , é necessário a perda de dois elétrons da eletrosfera. Dessa forma, verifica-se que para a formação de ambos os íons as cargas nucleares positivas, ou seja, os prótons, não se alteram, permanecendo as mesmas cargas nucleares dos átomos originais.

Deste modo, a alternativa apresenta tanto a afirmativa C quanto a D corretas, fazendo com que a questão tenha duas respostas. Assim, pede-se a anulação da questão.

Resultado da Solicitação: Não Aceito

Justificativa do Avaliador:

O átomo de Li tem 3 prótons e 4 nêutrons no núcleo

RECURSO DO GABARITO PRELIMINAR DO PROCESSO SELETIVO IFRS 2025/1

Modalidade: Cursos Integrados
Número da Questão: 13
Nome do Candidato: Matheus Carini Mocelin
Inscrição: 70.293.381
Tipo de Recurso: Anulação da Questão

Justificativa do Candidato:

A questão 13, da prova referente ao processo seletivo 2025/1 para ingressar nos Cursos Técnicos Integrados, solicita para assinalar a afirmativa correta.

Conforme consta no livro FELTRE, R. Química Geral. 6. ed., vol. 1, Moderna: 1994, página 83:

“Um átomo, em seu estado normal, é eletricamente neutro, ou seja, o número de elétrons na eletrosfera é igual ao número de prótons do núcleo, e em consequência suas cargas se anulam. Um átomo pode, porém, ganhar ou perder elétrons da eletrosfera, sem sofrer alterações em seu núcleo, resultando daí partículas denominadas íons.”

A afirmativa C menciona o seguinte:

(C) O íon Li^{+1} apresenta em seu núcleo o mesmo número de prótons e nêutrons.

Esta alternativa está correta, pois com a perda de um elétron, o qual está localizado na eletrosfera, não sofre alteração no número de partículas que estão localizadas no núcleo do átomo, ou seja, não há alteração no número de prótons e nêutrons.

Quanto a afirmativa D, tem-se:

(D) Tanto o íon 3Li^{+1} como 28Ni^{+2} mantêm as cargas nucleares de seus átomos originais.

Para a formação dos cátions 3Li^{+1} e 28Ni^{+2} também se verifica que ambos mantêm o número de cargas nucleares constante uma vez que para a formação do íon 3Li^{+1} é necessário a perda de um elétron da eletrosfera e, quanto ao íon 28Ni^{+2} , é necessário a perda de dois elétrons da eletrosfera. Dessa forma, verifica-se que para a formação de ambos os íons as cargas nucleares positivas, ou seja, os prótons, não se alteram, permanecendo as mesmas cargas nucleares dos átomos originais.

Deste modo, a alternativa apresenta tanto a afirmativa C quanto a D corretas, fazendo com que a questão tenha duas respostas. Assim, pede-se a anulação da questão.

Resultado da Solicitação: Não Aceito

Justificativa do Avaliador:

O átomo de Li tem 3 prótons e 4 nêutrons no núcleo

RECURSO DO GABARITO PRELIMINAR DO PROCESSO SELETIVO IFRS 2025/1

Modalidade: Cursos Integrados
Número da Questão: 13
Nome do Candidato: Matheus Carini Mocelin
Inscrição: 70293381
Tipo de Recurso: Anulação da Questão

Justificativa do Candidato:

A questão 13, da prova referente ao processo seletivo 2025/1 para ingressar nos Cursos Técnicos Integrados, solicita para assinalar a afirmativa correta.

Conforme consta no livro FELTRE, R. Química Geral. 6. ed., vol. 1, Moderna: 1994, página 83:

“Um átomo, em seu estado normal, é eletricamente neutro, ou seja, o número de elétrons na eletrosfera é igual ao número de prótons do núcleo, e em consequência suas cargas se anulam. Um átomo pode, porém, ganhar ou perder elétrons da eletrosfera, sem sofrer alterações em seu núcleo, resultando daí partículas denominadas íons.”

A afirmativa C menciona o seguinte:

(C) O íon Li^{+1} apresenta em seu núcleo o mesmo número de prótons e nêutrons.

Esta alternativa está correta, pois com a perda de um elétron, o qual está localizado na eletrosfera, não sofre alteração no número de partículas que estão localizadas no núcleo do átomo, ou seja, não há alteração no número de prótons e nêutrons.

Quanto a afirmativa D, tem-se:

(D) Tanto o íon 3Li^{+1} como 28Ni^{+2} mantêm as cargas nucleares de seus átomos originais.

Para a formação dos cátions 3Li^{+1} e 28Ni^{+2} também se verifica que ambos mantêm o número de cargas nucleares constante uma vez que para a formação do íon 3Li^{+1} é necessário a perda de um elétron da eletrosfera e, quanto ao íon 28Ni^{+2} , é necessário a perda de dois elétrons da eletrosfera. Dessa forma, verifica-se que para a formação de ambos os íons as cargas nucleares positivas, ou seja, os prótons, não se alteram, permanecendo as mesmas cargas nucleares dos átomos originais.

Deste modo, a alternativa apresenta tanto a afirmativa C quanto a D corretas, fazendo com que a questão tenha duas respostas. Assim, pede-se a anulação da questão.

Resultado da Solicitação: Não Aceito

Justificativa do Avaliador:

O átomo de Li tem 3 prótons e 4 nêutrons no núcleo

RECURSO DO GABARITO PRELIMINAR DO PROCESSO SELETIVO IFRS 2025/1

Modalidade: Cursos Integrados
Número da Questão: 13
Nome do Candidato: Gustavo de Araújo
Inscrição: 0285823
Tipo de Recurso: Anulação da Questão

Justificativa do Candidato:

A questão 13, da prova referente ao processo seletivo 2025/1 para ingressar nos Cursos Técnicos Integrados, solicita para assinalar a afirmativa correta.

Conforme consta no livro FELTRE, R. Química Geral. 6. ed., vol. 1, Moderna: 1994, página 83:

“Um átomo, em seu estado normal, é eletricamente neutro, ou seja, o número de elétrons na eletrosfera é igual ao número de prótons do núcleo, e em consequência suas cargas se anulam. Um átomo pode, porém, ganhar ou perder elétrons da eletrosfera, sem sofrer alterações em seu núcleo, resultando daí partículas denominadas íons.”

A afirmativa C menciona o seguinte:

(C) O íon Li^{+1} apresenta em seu núcleo o mesmo número de prótons e nêutrons.

Esta alternativa está correta, pois com a perda de um elétron, o qual está localizado na eletrosfera, não sofre alteração no número de partículas que estão localizadas no núcleo do átomo, ou seja, não há alteração no número de prótons e nêutrons.

Quanto a afirmativa D, tem-se:

(D) Tanto o íon 3Li^{+1} como 28Ni^{+2} mantêm as cargas nucleares de seus átomos originais.

Para a formação dos cátions 3Li^{+1} e 28Ni^{+2} também se verifica que ambos mantêm o número de cargas nucleares constante uma vez que para a formação do íon 3Li^{+1} é necessário a perda de um elétron da eletrosfera e, quanto ao íon 28Ni^{+2} , é necessário a perda de dois elétrons da eletrosfera. Dessa forma, verifica-se que para a formação de ambos os íons as cargas nucleares positivas, ou seja, os prótons, não se alteram, permanecendo as mesmas cargas nucleares dos átomos originais.

Deste modo, a alternativa apresenta tanto a afirmativa C quanto a D corretas, fazendo com que a questão tenha duas respostas. Assim, pede-se a anulação da questão.

Resultado da Solicitação: Não Aceito

Justificativa do Avaliador:

O átomo de Li tem 3 prótons e 4 nêutrons no núcleo

RECURSO DO GABARITO PRELIMINAR DO PROCESSO SELETIVO IFRS 2025/1

Modalidade: Cursos Integrados
Número da Questão: 13
Nome do Candidato: Sofia Sachet Manfroi
Inscrição: 295519
Tipo de Recurso: Anulação da Questão

Justificativa do Candidato:

A afirmativa C menciona o seguinte:

(C) O íon Li^{+1} apresenta em seu núcleo o mesmo número de prótons e nêutrons.

Esta alternativa está correta, pois com a perda de um elétron, o qual está localizado na eletrosfera, não sofre alteração no número de partículas que estão localizadas no núcleo do átomo, ou seja, não há alteração no número de prótons e nêutrons.

Quanto a afirmativa D, tem-se:

(D) Tanto o íon 3Li^{+1} como 28Ni^{+2} mantêm as cargas nucleares de seus átomos originais.

Para a formação dos cátions 3Li^{+1} e 28Ni^{+2} também se verifica que ambos mantêm o número de cargas nucleares constante uma vez que para a formação do íon 3Li^{+1} é necessário a perda de um elétron da eletrosfera e, quanto ao íon 28Ni^{+2} , é necessário a perda de dois elétrons da eletrosfera. Dessa forma, verifica-se que para a formação de ambos os íons as cargas nucleares positivas, ou seja, os prótons, não se alteram, permanecendo as mesmas cargas nucleares dos átomos originais.

Deste modo, a alternativa apresenta tanto a afirmativa C quanto a D corretas, fazendo com que a questão tenha duas respostas. Assim, pede-se a anulação da questão.

Resultado da Solicitação: Não Aceito

Justificativa do Avaliador:

O átomo de Li tem 3 prótons e 4 nêutrons no núcleo

RECURSO DO GABARITO PRELIMINAR DO PROCESSO SELETIVO IFRS 2025/1

Modalidade: Cursos Integrados
Número da Questão: 13
Nome do Candidato: Lucas Sberse
Inscrição: 70.287.334
Tipo de Recurso: Anulação da Questão

Justificativa do Candidato:

A questão 13, da prova referente ao processo seletivo 2025/1 para ingressar nos Cursos Técnicos Integrados, solicita para assinalar a afirmativa correta. A afirmativa C menciona o seguinte:

(C) O íon Li^{+1} apresenta em seu núcleo o mesmo número de prótons e nêutrons.

Esta alternativa está correta, pois com a perda de um elétron, o qual está localizado na eletrosfera, não sofre alteração no número de partículas que estão localizadas no núcleo do átomo, ou seja, não há alteração no número de prótons e nêutrons.

Quanto a afirmativa D, tem-se:

(D) Tanto o íon 3Li^{+1} como 28Ni^{+2} mantêm as cargas nucleares de seus átomos originais.

Para a formação dos cátions 3Li^{+1} e 28Ni^{+2} também se verifica que ambos mantêm o número de cargas nucleares constante uma vez que para a formação do íon 3Li^{+1} é necessário a perda de um elétron da eletrosfera e, quanto ao íon 28Ni^{+2} , é necessário a perda de dois elétrons da eletrosfera. Dessa forma, verifica-se que para a formação de ambos os íons as cargas nucleares positivas, ou seja, os prótons, não se alteram, permanecendo as mesmas cargas nucleares dos átomos originais.

Deste modo, a alternativa apresenta tanto a afirmativa C quanto a D corretas, fazendo com que a questão tenha duas respostas. Assim, pede-se a anulação da questão.

Resultado da Solicitação: Não Aceito

Justificativa do Avaliador:

O átomo de Li tem 3 prótons e 4 nêutrons no núcleo

RECURSO DO GABARITO PRELIMINAR DO PROCESSO SELETIVO IFRS 2025/1

Modalidade: Cursos Integrados
Número da Questão: 13
Nome do Candidato: Emili guadagnin dos Santos
Inscrição: 286376
Tipo de Recurso: Anulação da Questão

Justificativa do Candidato:

A questão 13, da prova referente ao processo seletivo 2025/1 para ingressar nos Cursos Técnicos Integrados, solicita para assinalar a afirmativa correta.

Conforme consta no livro FELTRE, R. Química Geral. 6. ed., vol. 1, Moderna: 1994, página 83:

“Um átomo, em seu estado normal, é eletricamente neutro, ou seja, o número de elétrons na eletrosfera é igual ao número de prótons do núcleo, e em consequência suas cargas se anulam. Um átomo pode, porém, ganhar ou perder elétrons da eletrosfera, sem sofrer alterações em seu núcleo, resultando daí partículas denominadas íons.”

A afirmativa C menciona o seguinte:

(C) O íon Li^{+1} apresenta em seu núcleo o mesmo número de prótons e nêutrons.

Esta alternativa está correta, pois com a perda de um elétron, o qual está localizado na eletrosfera, não sofre alteração no número de partículas que estão localizadas no núcleo do átomo, ou seja, não há alteração no número de prótons e nêutrons.

Quanto a afirmativa D, tem-se:

(D) Tanto o íon 3Li^{+1} como 28Ni^{+2} mantêm as cargas nucleares de seus átomos originais.

Para a formação dos cátions 3Li^{+1} e 28Ni^{+2} também se verifica que ambos mantêm o número de cargas nucleares constante uma vez que para a formação do íon 3Li^{+1} é necessário a perda de um elétron da eletrosfera e, quanto ao íon 28Ni^{+2} , é necessário a perda de dois elétrons da eletrosfera. Dessa forma, verifica-se que para a formação de ambos os íons as cargas nucleares positivas, ou seja, os prótons, não se alteram, permanecendo as mesmas cargas nucleares dos átomos originais.

Deste modo, a alternativa apresenta tanto a afirmativa C quanto a D corretas, fazendo com que a questão tenha duas respostas. Assim, pede-se a anulação da questão.

Resultado da Solicitação: Não Aceito

Justificativa do Avaliador:

O átomo de Li tem 3 prótons e 4 nêutrons no núcleo

RECURSO DO GABARITO PRELIMINAR DO PROCESSO SELETIVO IFRS 2025/1

Modalidade: Cursos Integrados
Número da Questão: 13
Nome do Candidato: Kattiane bianchet
Inscrição: 70.287.738
Tipo de Recurso: Anulação da Questão

Justificativa do Candidato:

A questão 13, da prova referente ao processo seletivo 2025/1 para ingressar nos Cursos Técnicos Integrados, solicita para assinalar a afirmativa correta.

Conforme consta no livro FELTRE, R. Química Geral. 6. ed., vol. 1, Moderna: 1994, página 83:

“Um átomo, em seu estado normal, é eletricamente neutro, ou seja, o número de elétrons na eletrosfera é igual ao número de prótons do núcleo, e em consequência suas cargas se anulam. Um átomo pode, porém, ganhar ou perder elétrons da eletrosfera, sem sofrer alterações em seu núcleo, resultando daí partículas denominadas íons.”

A afirmativa C menciona o seguinte:

(C) O íon Li^{+1} apresenta em seu núcleo o mesmo número de prótons e nêutrons.

Esta alternativa está correta, pois com a perda de um elétron, o qual está localizado na eletrosfera, não sofre alteração no número de partículas que estão localizadas no núcleo do átomo, ou seja, não há alteração no número de prótons e nêutrons.

Quanto a afirmativa D, tem-se:

(D) Tanto o íon 3Li^{+1} como 28Ni^{+2} mantêm as cargas nucleares de seus átomos originais.

Para a formação dos cátions 3Li^{+1} e 28Ni^{+2} também se verifica que ambos mantêm o número de cargas nucleares constante uma vez que para a formação do íon 3Li^{+1} é necessário a perda de um elétron da eletrosfera e, quanto ao íon 28Ni^{+2} , é necessário a perda de dois elétrons da eletrosfera. Dessa forma, verifica-se que para a formação de ambos os íons as cargas nucleares positivas, ou seja, os prótons, não se alteram, permanecendo as mesmas cargas nucleares dos átomos originais.

Deste modo, a alternativa apresenta tanto a afirmativa C quanto a D corretas, fazendo com que a questão tenha duas respostas. Assim, pede-se a anulação da questão.

Resultado da Solicitação: Não Aceito

Justificativa do Avaliador:

O átomo de Li tem 3 prótons e 4 nêutrons no núcleo

RECURSO DO GABARITO PRELIMINAR DO PROCESSO SELETIVO IFRS 2025/1

Modalidade: Cursos Integrados
Número da Questão: 15
Nome do Candidato: Arthut Bertazzo de Azevedo
Inscrição: 290798
Tipo de Recurso: Anulação da Questão

Justificativa do Candidato:

Pela ausência de aceleração não se pode aplicar a segunda lei de Newton, que dita que $F = m \cdot a$. Ignorando o atrito e o trilho e os blocos, nada os freia, fazendo com que a força aplicada sobre o bloco A seja igual a 15N, fazendo a alternativa (A) incorreta. Além disso a força é transferida ao bloco B fazendo com que sua força resultante seja igual a 15N também, fazendo a alternativa (B) incorreta também. A alternativa ditada como correta (Alternativa E) está correta pelo motivo citado acima, por não possuir atrito e aceleração, a força é transferida diretamente para o bloco B, com a força de 15N sendo aplicada então ao bloco A e ao bloco B, sendo a alternativa (E) correta. Como a questão pede para uma resposta INCORRETA no meio das alternativas, e duas alternativas estão incorretas, acaba por ser impossível responder corretamente.

Resultado da Solicitação: Não Aceito

Justificativa do Avaliador:

Não foi dito que o sistema não possuía aceleração. A força resultante é obtida somando-se vetorialmente todas as forças que agem sobre cada massa. Verticalmente, as forças normal e peso se anulam sobre cada bloco e não precisam ser consideradas. Horizontalmente

RECURSO DO GABARITO PRELIMINAR DO PROCESSO SELETIVO IFRS 2025/1

Modalidade: Cursos Integrados
Número da Questão: 15
Nome do Candidato: Pietro Lazzaretti Cherutti
Inscrição: 289074
Tipo de Recurso: Troca de Gabarito

Justificativa do Candidato:

A questão diz para marcar a alternativa INCORRETA, porém a que está incorreta é a letra C, porque a força resultante em B não é maior que a força resultante em A, porque A recebe a força diretamente de F, enquanto B apenas a parte dela através do contato. A alternativa E está correta, porque o bloco B é empurrado para a direita por uma força de contato que vem do bloco A. Essa força é horizontal e tem o mesmo sentido da força aplicada no bloco A. O módulo dessa força é menor que 15 N, já que uma parte da força original é usada para acelerar o bloco A.

Resultado da Solicitação: Não Aceito

Justificativa do Avaliador:

Não foi dito que o sistema não possuía aceleração. A força resultante é obtida somando-se vetorialmente todas as forças que agem sobre cada massa. Verticalmente, as forças normal e peso se anulam sobre cada bloco e não precisam ser consideradas. Horizontalmente

RECURSO DO GABARITO PRELIMINAR DO PROCESSO SELETIVO IFRS 2025/1

Modalidade: Cursos Integrados
Número da Questão: 15
Nome do Candidato: Ana Laura Rodrigues Tabajara
Inscrição: 285545
Tipo de Recurso: Anulação da Questão

Justificativa do Candidato:

A opção de resposta deveria ser a CORRETA e não a INCORRETA, pois a partir do momento em que afirmam que C está correto, é impossível B também estar. Tendo mais de um alternativa incorreta na questão.

Resultado da Solicitação: Não Aceito

Justificativa do Avaliador:

Não foi dito que o sistema não possuía aceleração. A força resultante é obtida somando-se vetorialmente todas as forças que agem sobre cada massa. Verticalmente, as forças normal e peso se anulam sobre cada bloco e não precisam ser consideradas. Horizontal

RECURSO DO GABARITO PRELIMINAR DO PROCESSO SELETIVO IFRS 2025/1

Modalidade: Cursos Integrados
Número da Questão: 16
Nome do Candidato: Cássio Lima Porto
Inscrição: 70292656
Tipo de Recurso: Anulação da Questão

Justificativa do Candidato:

Nesta questão não foi esclarecido se a água é pura ou destilada por exemplo afetando com isso o entendimento da questão pois se água tiver um de sal (salina) alteraria o ponto de fervura. Como não ficou claro se a água era pura solicito anulação.

Resultado da Solicitação: Não Aceito

Justificativa do Avaliador:

A questão informa que a água entra em ebulição a 100 graus Celsius e esta informação basta para responder a esta questão.

RECURSO DO GABARITO PRELIMINAR DO PROCESSO SELETIVO IFRS 2025/1

Modalidade: Cursos Integrados
Número da Questão: 16
Nome do Candidato: Artur Machado Pereira
Inscrição: 70.295.414
Tipo de Recurso: Anulação da Questão

Justificativa do Candidato:

O enunciado está ambíguo, de forma que não é possível compreender se a pergunta se refere à temperatura da panela ou à da água. De fato, a construção sintática da frase leva os candidatos a entender que se trata da temperatura da panela. Observe que, suprimindo-se a oração subordinada adverbial entre vírgulas (enquanto houver água na panela), teríamos: "... se a panela com água seguir recebendo calor da chama do fogão, pode-se dizer corretamente que sua temperatura...". É um fato linguístico que o núcleo do sujeito é "panela", portanto o pronome possessivo deve se referir a esse vocábulo. Entretanto, do ponto de vista da Física, parece inviável averiguar sua temperatura sem informar o material de que é feita a panela (alumínio, ferro, aço, etc.). Além disso, consideremos a frase em seu formato original, principalmente quanto à aplicação do pronome possessivo: "... enquanto houver água na panela, sua temperatura...". Aqui percebemos uma referência anafórica, naturalmente sugerindo uma relação coesiva com o termo anterior mais próximo (panela), posto que ambos os termos (água e panela) são femininos. Diante da referida ambiguidade na construção do enunciado, solicitamos que a questão seja anulada com base nos fundamentos apresentados.

Fontes

Bechara, Evanildo. Moderna Gramática Portuguesa. 37. ed. Rio de Janeiro: Nova Fronteira, 2009.

Cunha, Celso. Gramática do Português Contemporâneo. Rio de Janeiro: L&PM, 2008.

Resultado da Solicitação: Não Aceito

Justificativa do Avaliador:

A questão informa que a água entra em ebulição a 100 graus Celsius e esta informação basta para responder a esta questão.

RECURSO DO GABARITO PRELIMINAR DO PROCESSO SELETIVO IFRS 2025/1

Modalidade: Cursos Integrados
Número da Questão: 16
Nome do Candidato: Davi Liberalesso Garcia
Inscrição: 70.294.017
Tipo de Recurso: Anulação da Questão

Justificativa do Candidato:

Há ambiguidade no enunciado da questão. Não foi possível compreender se a pergunta se refere à temperatura da panela ou à temperatura da água. De fato, a construção sintática da frase leva os candidatos a entender que se trata da temperatura da panela. Observe que, suprimindo-se a oração subordinada adverbial entre vírgulas (enquanto houver água na panela), teríamos: "... se a panela com água seguir recebendo calor da chama do fogão, pode-se dizer corretamente que sua temperatura...". É um fato linguístico que o núcleo do sujeito é "panela", portanto o pronome possessivo deve se referir a esse vocábulo. Entretanto, do ponto de vista da Física, parece inviável averiguar sua temperatura sem informar o material de que é feita a panela (alumínio, ferro, aço, etc.). Além disso, consideremos a frase em seu formato original, principalmente quanto à aplicação do pronome possessivo: "... enquanto houver água na panela, sua temperatura...". Aqui percebemos uma referência anafórica, naturalmente sugerindo uma relação coesiva com o termo anterior mais próximo (panela), posto que ambos os termos (água e panela) são femininos. Diante da referida ambiguidade na construção do enunciado, solicitamos que a questão seja anulada com base nos fundamentos apresentados.

Fontes

Bechara, Evanildo. Gramática Portuguesa. 37. ed. Rio de Janeiro: Nova Fronteira, 2009.

Cunha, Celso. Gramática do Português Contemporâneo. Rio de Janeiro: L&PM, 2008.

Resultado da Solicitação: Não Aceito

Justificativa do Avaliador:

A questão informa que a água entra em ebulição a 100 graus Celsius e esta informação basta para responder a esta questão.

RECURSO DO GABARITO PRELIMINAR DO PROCESSO SELETIVO IFRS 2025/1

Modalidade: Cursos Integrados
Número da Questão: 18
Nome do Candidato: Gabriela de Assis Fernandes da Cunha
Inscrição: 292353
Tipo de Recurso: Anulação da Questão

Justificativa do Candidato:

Esse conteúdo não estava citado no documento de conteúdos programáticos

Resultado da Solicitação: Não Aceito

Justificativa do Avaliador:

Recurso indeferido. Interposição de recurso em desacordo com o estabelecido no Edital.

RECURSO DO GABARITO PRELIMINAR DO PROCESSO SELETIVO IFRS 2025/1

Modalidade: Cursos Integrados
Número da Questão: 20
Nome do Candidato: João Pedro Prietsch Riboldi
Inscrição: 292916
Tipo de Recurso: Troca de Gabarito

Justificativa do Candidato:

A resposta certa da questão 20 é a alternativa A. Na bibliografia mais atual ainda consta que a Mpox é uma zoonose viral resultante da infecção pelo vírus Orthopoxvirus mpox (MPXV), que é endêmico em reservatórios animais ainda desconhecidos na África Ocidental e Central (1), contudo existe uma forte tendência que as mutações genéticas (do vírus) estejam ocorrendo em símios. O próprio site da OMS reconhece que não se sabe ainda qual seria o reservatório original. Os principais animais que foram identificados o vírus ou contato imunológico a ele foram Primatas não Humanos, roedores, musaralhos e cachorro (2). Também foi identificado o vírus em morcegos (1). Sendo assim, quando a existe categoricamente apenas a palavra roedores (sendo que esses não são os principais reservatórios nem depósitos mutagênicos), não pode a questão ser considerada como uma alternativa certa a letra B.

1. Djuicy DD, Omah IF, Parker E, Tomkins-Tinch CH, Otieno JR, Yifomnjou MHM, Essengue LLM, Ayinla AO, Sijuwola AE, Ahmed MI, Ope-Ewe OO, Ogunsanya OA, Olono A, Eromon P, Yonga MGW, Essima GD, Touoyem IP, Mouchili LJM, Eyangoh SI, Easo L, Nguidjol IME, Metomb SF, Chebo C, Agwe SM, Mossi HM, Bilounga CN, Etoundi AGM, Akanbi O, Ekwuenu A, Ehiakhamen O, Chukwu C, Suleiman K, Akinpelu A, Ahmad A, Imam KI, Ojedele R, Oripenaye V, Ikeata K, Adelakun S, Olajumoke B, O'Toole Á, Magee A, Zeller M, Gangavarapu K, Varilly P, Park DJ, Mboowa G, Tessema SK, Tebeje YK, Folarin O, Happi A, Lemey P, Suchard MA, Andersen KG, Sabeti P, Rambaut A, Ihekweazu C, Jide I, Adetifa I, Njoum R, Happi CT. Molecular epidemiology of recurrent zoonotic transmission of mpox virus in West Africa. medRxiv [Preprint]. 2024 Jun 19:2024.06.18.24309115. doi: 10.1101/2024.06.18.24309115. PMID: 38947021; PMCID: PMC11213044.

2. D. Katterine Bonilla-Aldana, Jorge Luis Bonilla-Aldana, Juan R. Ulloque-Badaracco, Ali Alkassab-Córdova, Enrique A. Hernandez-Bustamante, Esteban A. Alarcon-Braga, Vicente A. Benites-Zapata, Cesar Copaja-Corzo, Kenneth Silva-Cajaleon, Alfonso J. Rodriguez-Morales,

Mpox infection in animals: A systematic review and meta-analysis,

Journal of Infection and Public Health,

Volume 17, Issue 7, 2024, 102431, ISSN 1876-0341,

<https://doi.org/10.1016/j.jiph.2024.04.015>.

Resultado da Solicitação: Não Aceito

Justificativa do Avaliador:

Indeferido. Justificativa: Mpox é uma doença zoonótica, o que significa que pode se espalhar entre animais e pessoas. A origem exata do Mpox na natureza não é conhecida, mas acredita-se que pequenos mamíferos roedores, como esquilos-de-corda (*Graphiurus* sp

RECURSO DO GABARITO PRELIMINAR DO PROCESSO SELETIVO IFRS 2025/1

Modalidade: Cursos Integrados
Número da Questão: 20
Nome do Candidato: Gregory Bublitz Barcaro
Inscrição: 292857
Tipo de Recurso: Anulação da Questão

Justificativa do Candidato:

Na questão é citado que a mpox pode ser transmitida por meio do contato com pessoas e animais silvestres (roedores). Ao utilizar roedores entre parênteses interpreta-se que está especificado os animais silvestres, posteriormente é citado que a leptospirose é transmitida pela urina de animais (principalmente ratos). Caso na primeira questão fosse citado principalmente roedores o parêntese seria um exemplo, porém como ocorre apenas uma citação entendesse que somente roedores transitem mpox, porém alguns símios também a transmitem. Caso houvesse sinais de exemplificação, como o principalmente ou por exemplo, não teria esse sentido, ou se o parêntese não existisse a interpretação dúbia não ocorreria. Caso a afirmação fosse considerada falsa a resposta no gabarito seria (A) V - F - V - V - F

Resultado da Solicitação: Não Aceito

Justificativa do Avaliador:

Indeferido. Justificativa: Mpox é uma doença zoonótica, o que significa que pode se espalhar entre animais e pessoas. A origem exata do Mpox na natureza não é conhecida, mas acredita-se que pequenos mamíferos roedores, como esquilos-de-corda (*Graphiurus* sp

RECURSO DO GABARITO PRELIMINAR DO PROCESSO SELETIVO IFRS 2025/1

Modalidade: Cursos Integrados
Número da Questão: 20
Nome do Candidato: MARIA EDUARDA CALEAL SCHEIN
Inscrição: 288392
Tipo de Recurso: Anulação da Questão

Justificativa do Candidato:

A QUEST'AO 20 SEGUNDO O GABARITO CITA QUE A DOENÇA VIRAL DO MPOX [E TRANSMITIDA POR ROEDORES, ELA E A DOENÇA DO MACACO, SEGUNDO

Resultado da Solicitação: Não Aceito

Justificativa do Avaliador:

Indeferido. Justificativa: Mpox é uma doença zoonótica, o que significa que pode se espalhar entre animais e pessoas. A origem exata do Mpox na natureza não é conhecida, mas acredita-se que pequenos mamíferos roedores, como esquilos-de-corda (*Graphiurus* sp