



Sugestões de Recurso

Parte I – Língua Espanhola (Caderno: Óleo)

(07) Podemos decir que hay grupos hoy en día que son descendientes directos...

Sobre o item 7 da avaliação de Língua Espanhola, diz o texto da prova: “ciertos grupos de personas que viven actualmente en el territorio brasileño están históricamente vinculados a esos primeros pueblos”.

O fato de afirmar que haja um vínculo histórico não dá espaço para deduzir que grupos, hoje, sejam descendentes diretos daqueles indígenas do passado (conforme o item 7 afirma). A cultura geral nos dá essa informação, o texto da avaliação não.

Peço a mudança do gabarito para ERRADO, haja vista que a informação do texto é insuficiente para fazer essa afirmação.

(08) El no saber sobre los pueblos indígenas, sobre su cultura, su lengua y su localización...

Sobre o item 8 da avaliação de Língua Espanhola, quando o item utiliza o adjetivo GENERALIZADO, nos dá uma ideia de totalidade, levando em conta que GENERALIZAR tem equivalência semântica de universalizar. O texto não universaliza, o texto afirma que a grande maioria dos brasileiros ignora e não que todos os brasileiros ignoram. O item não foi bem elaborado e a substituição dos termos é desigual e inconsistente. Peço a mudança do gabarito para ERRADO.

(10) Considerando la viñeta al lado, señale la opción correcta.

Sobre o item 10 (tipo C) a imagem com seu pequeno texto não nos permite afirmar que o comportamento ético depende da presença do professor na aula. Todos naquela sala poderiam ser professores, todos poderiam ser alunos e ainda assim afirmar como CORRETO o item C seria algo vago e sem fundamento. Existem três indivíduos ao redor de uma pessoa de cabelo claro, na imagem, situação na qual, aparentemente estão copiando dessa pessoa, o que poderia ser caracterizado como atitude antiética. Portanto a resposta é o item B e não o C. Peço a mudança de gabarito.

Parte II (Caderno: Óleo)

(44) A função da linguagem predominante no texto é...

O texto de referência ao item é elaborado a partir da percepção pessoal do emissor (1ª pessoa do singular) acerca de informações de caráter referencial (tal qual frequência de ondas e função sociocomunicativa de sons como choro de bebês). Assim, em se tratando de função de linguagem, observa-se o filtro da subjetividade como critério da observação do assunto (3ª pessoa, referente), justificando a predominância da função emotiva, expressiva da comunicação.



(46) O terceiro parágrafo se compõe de informações adicionais que servem para ampliar...

O terceiro parágrafo do texto arrola informações sobre a fonte bíblica que serve de sustentação à ideia valorativa do embranquecimento da população brasileira, fato que esclarece o título da pintura (“redenção de Cam”), no que se refere ao uso da palavra “redenção” associada a remissão, salvação.

(52) Conclui-se do texto que qualquer pessoa em situação de menoridade pode sair...

O item foi considerado errado ao afirmar que: “Conclui-se do texto que qualquer pessoa em situação de menoridade pode sair dessa situação e atingir o esclarecimento, bastando, para isso, resolução e coragem de fazer uso do próprio entendimento sem a tutela de outra pessoa”.

Entretanto, Kant afirma em seu texto: “Portanto, é muito difícil para o indivíduo agir por sua própria conta e superar a menoridade, que se torna para ele quase uma segunda natureza. Assim, mesmo que esteja já amadurecido, o indivíduo é desde o início incapaz de usar seu entendimento por conta própria porque nunca se permitiu tentar fazer isso.”

Sendo assim, o filósofo afirma a dificuldade de sair da menoridade e não a impossibilidade de qualquer pessoa de sair dessa condição menor, a abrangência do item inclui a restrição do texto clássico. Logo, deve, em conformidade com a possibilidade de interpretação, ser considerado correto.

(54) Para Kant, a autonomia só é possível mediante o uso público...

O item afirma que a autonomia só é possível mediante o uso público da razão e o exercício da liberdade, sendo considerado correto.

Contudo, no texto “Resposta – O que é o Esclarecimento?” de Immanuel Kant o filósofo afirma que: “O esclarecimento requer nada além do que liberdade – e o mais puro de tudo isso é a liberdade de fazer uso público da razão em qualquer assunto. Por outro lado, o uso privado da razão freqüentemente pode ser restrito, mas isso não necessariamente retarda o processo de esclarecimento.”

Nota-se que o uso privado não impede o esclarecimento ele é apenas restrito, como visto ainda no texto de Kant: “Eu chamo de “uso privado da razão” aquele uso que um homem faz da razão em um posto civil que lhe foi confiado. Em alguns negócios que afetam o interesse da comunidade, um certo mecanismo [governamental] é necessário, em relação ao qual alguns membros da comunidade permanecem passivos. Isto cria uma unanimidade artificial que servirá para o cumprimento dos objetivos públicos, ou ao menos para proteger tais objetivos da destruição. Aqui, questionar não é permitido: deve-se obedecer”.

Nota-se ainda que a restrição do uso privado não é incoerente com o esclarecimento, como o próprio filósofo afirma um oficial que obedece o faz apenas por um critério de obediência em uma circunstância específica, a afirmação do item “só é possível” restringe o uso privado que, não é impeditivo da autonomia e sim restritivo.

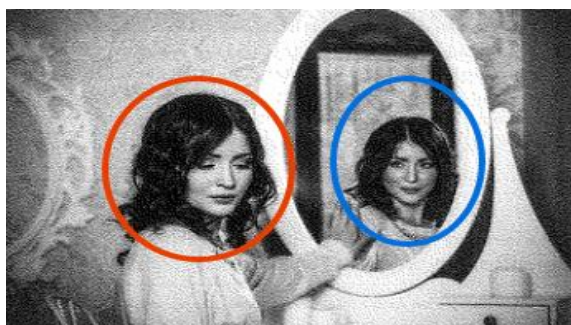
Logo, o item deve, em conformidade com a possibilidade de interpretação do próprio texto, ser considerado errado.



(101) Para se comparar a eficiência energético-ambiental de diferentes combustíveis...

A energia liberada por mol de CO₂ independe da massa a ser queimada da substância. O valor encontrado no gabarito anunciado levou em conta quantidades de massas iguais iniciais das substâncias sendo queimadas. No entanto, apesar de o comando da questão fazer referência a iguais quantidades das duas substâncias sendo queimadas, a quantidade por mol de CO₂ queimado não depende da massa inicial do combustível e sim da relação estequiométrica, a qual está prevista na própria reação balanceada presente na questão. Haja vista que para cada 2 mols de CO₂ produzidos para a queima de 1 mol de DME, são liberados 1460 KJ de energia, sendo que por mol de CO₂ formado, são liberados 730 KJ, logo "A" igual a 730 KJ, calor liberado por mol de CO₂ produzido na queima de determinada massa de DME. Já para o Butano temos que para cada 4 mols de CO₂ são liberados 2880 KJ, sendo que por mol de CO₂ são liberados 720 KJ de energia, logo "B" igual a 720 KJ, valor liberado por mol de CO₂ formado na queima de determinada massa de butano. Portanto $A/B = 730/720 = 1,0138$. A questão manda multiplicar por 100, logo o resultado $1,01 \times 100 = 101$.

(106) O espelho observado na figura certamente não é plano... & (109) O espelho observado na figura certamente não é esférico e não segue...



Para o candidato definir o tipo de espelho (plano, côncavo ou convexo) ele precisaria analisar a imagem formada, mas a situação colocada na figura é IMPOSSÍVEL. Pedir para o estudante determinar qual o espelho e as condições de formação de uma imagem fisicamente inviável é um erro e por isso pedimos a anulação dos dois itens.