

Formulário de Resposta de Recurso

ANULAÇÃO DE QUESTÃO

RECURSOS QUANTO A GABARITOS PRELIMINARES DA PROVA OBJETIVA



Protocolo: 0000001693

IFSC – INSTITUTO FEDERAL DE SANTA CATARINA – EDITAL 01/2026 CARGO DE
PROFESSOR (DOCENTE EBTT) - GERAL

RECURSOS QUANTO A GABARITOS PRELIMINARES DA PROVA OBJETIVA

RESPOSTA A RECURSO

40 - QUÍMICA GERAL - SÃO CARLOS

Nº DA QUESTÃO: 21

Solicita-se, respeitosamente, a reavaliação e eventual anulação da Questão 21, em razão da possível ambiguidade decorrente da representação da célula eletroquímica:

$Ax|Ay||By|By$

Reconhece-se que a

alternativa C, indicada no gabarito, pode ser obtida diretamente das informações fornecidas. Sendo $X < Y$, a transformação de AX em AY corresponde ao aumento do número de oxidação e, portanto, à oxidação da espécie AX.

A ressalva refere-se, entretanto, à representação eletroquímica empregada e à interpretação das demais alternativas, particularmente da alternativa B.

O enunciado informa que A e B

são metais distintos e que X e Y representam estados de oxidação genéricos das espécies envolvidas, mas não especifica a natureza química nem o estado físico dessas espécies. Consequentemente, a simples indicação dos estados de oxidação não permite determinar se A e B constituem fisicamente os próprios eletrodos ou se representam espécies de pares redox que necessitam de um condutor eletrônico adicional.

Por exemplo, células eletroquímicas podem envolver um metal como próprio eletrodo,

$Cu(s)|Cu^{2+}(aq)$,

pares redox constituídos por espécies dissolvidas, que requerem um condutor eletrônico adequado,

$Pt(s)|Fe^{2+}(aq), Fe^{3+}(aq)$,

ou ainda espécies gasosas, como no eletrodo de hidrogênio,

$Pt(s)|H_2(g)|H^+(aq)$.

A própria IUPAC, ao definir a representação em linha de células eletroquímicas, distingue eletrodos, substâncias eletroativas e interfaces entre diferentes fases, apresentando, entre os exemplos oficiais:

$\text{Pt(s)}|\text{H}_2(\text{g})|\text{HCl}(\text{aq})|\text{AgCl}(\text{s})|\text{Ag}(\text{s})$.

Assim, a questão permite

concluir inequivocamente que AX sofre oxidação, mas a notação genérica adotada não caracteriza de maneira igualmente inequívoca a constituição física dos eletrodos, embora uma das alternativas utilize expressamente a denominação “eletrodo B”.

Não se pretende, portanto, afirmar que a alternativa

B seja necessariamente correta, mas sim apontar que a representação utilizada suscita dúvida tecnicamente fundamentada quanto à distinção entre as espécies redox e os eletrodos propriamente ditos, distinção relevante para a avaliação das alternativas apresentadas.

Diante disso, considerando

que questões objetivas devem permitir a identificação inequívoca de uma única alternativa a partir das informações fornecidas, solicita-se, respeitosamente, a reavaliação da Questão 21 e, reconhecida a ambiguidade apontada, a sua anulação.

Referência

IUPAC. Compendium of Chemical Terminology (Gold Book), 5th ed. Line representation of electrochemical cells. International Union of Pure and Applied Chemistry, 2025. DOI: 10.1351/goldbook.09067.

IUPAC Gold Book — Line representation of electrochemical cells

RESPOSTA DA BANCA: DEFERIDO

JUSTIFICATIVA: A questão apresenta duas alternativas corretas