

Formulário de Resposta de Recurso

ALTERAÇÃO DO GABARITO

RECURSO CONTRA OS GABARITOS PRELIMINARES DAS PROVAS OBJETIVAS



Protocolo: 0000000044

EDITAL Nº 13/2022 - CONCURSO PÚBLICO – TA – SUGESP/UFRGS

RECURSO CONTRA OS GABARITOS PRELIMINARES DAS PROVAS
OBJETIVAS

RESPOSTA A RECURSO

20 - TÉCNICO DE LABORATÓRIO/ÁREA: METALURGIA

Nº DA QUESTÃO: 57

O gabarito da questão 57 está errado. A resposta correta é (d).

A corrosão

galvânica é um processo eletroquímico em que um metal sofre corrosão preferencialmente em relação a outro quando os dois metais estão em contato elétrico e imersos em um eletrólito.

Segundo a literatura, neste processo, o

ânodo é o eletrodo no qual a reação de oxidação ocorre. Os elétrons são absorvidos a partir da reação neste eletrodo. O cátodo é o eletrodo no qual a reação da redução ocorre – os elétrons são liberados para a reação a este eletrodo. GEMELLI (2001) corrobora este conceito em “Corrosão de materiais metálicos e sua caracterização”.

Assim não resta dúvida que o ânodo é o

eletrodo no qual ocorrem as reações de oxidação. Conseqüentemente, a alternativa correta é (d).

RESPOSTA DA BANCA: DEFERIDO

JUSTIFICATIVA: A alternativa correta é a D, como descrito nos recursos contra o gabarito.

Conforme GENTIL, V. Corrosão. Editora LTC. 5ª Edição. Rio de Janeiro: LTC, 2007.

"Basicamente uma pilha eletroquímica apresenta os seguintes componentes:

a) ânodo: eletrodo em que há oxidação (corrosão) e onde a corrente elétrica, na forma de íons metálicos positivos, entra no eletrólito;

b) eletrólito: condutor (usualmente um líquido) contendo íons que transportam a corrente elétrica do anodo para o catodo;

c) catodo: eletrodo onde a corrente elétrica sai do eletrólito ou o eletrodo no qual as cargas negativas (elétrons) provocam reações de redução;

d) circuito metálico: ligação metálica entre o anodo e o catodo por onde escoam os elétrons, no sentido anodo-catodo."

Sendo assim, a alternativa correta é a D, ao contrário do gabarito que aponta a alternativa A como sendo correta.

AST