



GOVERNO DO ESTADO DO RIO GRANDE DO NORTE
SECRETARIA DA ADMINISTRAÇÃO E DOS RECURSOS HUMANOS – SEARH
SECRETARIA DE ESTADO DA SEGURANÇA PÚBLICA E DA DEFESA SOCIAL – SESED
INSTITUTO TÉCNICO-CIENTÍFICO DE PERÍCIA - ITEP/RN
PARECERES DOS RECURSOS DEFERIDOS – MANHÃ



O **Instituto AACP**, no uso de suas atribuições legais, TORNA PÚBLICOS os pareceres dos recursos deferidos, de acordo com o subitem 19.16 do Edital de Abertura nº 001/2021, interpostos contra as questões da prova objetiva e o gabarito preliminar.

Art. 1º - Conforme os seguintes subitens do Edital de Abertura nº 001/2021:

19.8 Na hipótese de alteração do gabarito preliminar por força de provimento de algum recurso, as provas objetivas serão recorrigidas de acordo com o novo gabarito.

19.9 Se da análise do recurso, pela Banca Organizadora, resultar anulação de questão(ões) ou alteração de gabarito da Prova Objetiva, o resultado da mesma será recalculado de acordo com o novo gabarito.

19.10 No caso de anulação de questão(ões) da Prova Objetiva, a pontuação correspondente será atribuída a todos os candidatos, inclusive aos que não tenham interposto recurso.

PERITO CRIMINAL – ÀREA GERAL

CADERNO: NOÇÕES DE LÓGICA

PROVA 01 – QUESTÃO Nº 81

PROVA 02 – QUESTÃO Nº 83

PROVA 03 – QUESTÃO Nº 89

PROVA 04 – QUESTÃO Nº 88

RESULTADO DA ANÁLISE: Questão Anulada.

JUSTIFICATIVA: Prezados Candidatos, em resposta aos recursos interpostos, temos a esclarecer que a questão será anulada, tendo em vista um equívoco na formulação da questão que possibilitou a existência de duas alternativas corretas, pois, se a lógica consistir em verificar a quantidade de vogais de cada palavra, observa-se que essa quantidade está em ordem crescente: 1, 2, 3, 4. Nesse caso, a resposta correta é a “A”, alternativa apresentada no gabarito, pois a palavra “Intimação” tem 5 vogais. Todavia, se analisarmos as palavras apresentadas no enunciado da questão, verificamos que todas iniciam por consoante e, dentre as alternativas, há apenas uma palavra cuja primeira letra é consoante. Nesse caso, a resposta seria a alternativa “B”. Portanto recurso deferido.

PROVA 01 – QUESTÃO Nº 82

PROVA 02 – QUESTÃO Nº 85

PROVA 03 – QUESTÃO Nº 87

PROVA 04 – QUESTÃO Nº 84

RESULTADO DA ANÁLISE: Questão Anulada.

JUSTIFICATIVA: Prezados Candidatos, em resposta aos recursos interpostos, temos a esclarecer que a questão será anulada, tendo em vista a inexistência de uma alternativa correta, pois a afirmação correta seria: “Se tivesse pesquisado todas as provas periciais, então teria encontrado o culpado. Não encontrei o culpado, logo, não **pesquisei** todas as provas periciais”. Portanto recurso deferido.

CADERNO: QUÍMICA

PROVA 01 – QUESTÃO Nº 91

PROVA 02 – QUESTÃO Nº 98

PROVA 03 – QUESTÃO Nº 99

PROVA 04 – QUESTÃO Nº 96

RESULTADO DA ANÁLISE: Alterar Gabarito Preliminar.

JUSTIFICATIVA: Prezados Candidatos, em resposta aos recursos interpostos para esta questão, temos a esclarecer que o gabarito será alterado de “D” para “C”, tendo em vista que, considerando as informações disponibilizadas no enunciado da



GOVERNO DO ESTADO DO RIO GRANDE DO NORTE
SECRETARIA DA ADMINISTRAÇÃO E DOS RECURSOS HUMANOS – SEARH
SECRETARIA DE ESTADO DA SEGURANÇA PÚBLICA E DA DEFESA SOCIAL – SESED
INSTITUTO TÉCNICO-CIENTÍFICO DE PERÍCIA - ITEP/RN
PARECERES DOS RECURSOS DEFERIDOS – MANHÃ



questão, os potenciais de eletrodo padrão (E^0) informados estão na forma de potenciais padrão de redução. Sabendo que uma reação eletroquímica envolve uma semirreação catódica e uma semirreação anódica, assim, uma das espécies participantes da reação atua como sendo o eletrodo cátodo (ocorre o processo de redução) e outra como sendo o eletrodo ânodo (ocorre o processo de oxidação). Diante da reação eletroquímica disposta no enunciado, fica claro que a prata metálica (Ag^0) se oxida em íons Ag^+ (informação também descrita no enunciado), portanto esta sofre oxidação (ânodo); já o oxigênio ($\text{O}_{2(g)}$) se reduz a H_2O , de ocorrência no cátodo. Aplicando-se a equação para obter o potencial padrão da reação global e a equação de variação da energia livre de Gibbs, sendo que a reação global envolve a transferência de 4 elétrons ($n=4$), tem-se como única resposta correta, a alternativa **(C)** $-7,8 \times 10^5 \text{ Jmol}^{-1}$. Portanto recurso deferido.

PROVA 01 – QUESTÃO Nº 96

PROVA 02 – QUESTÃO Nº 97

PROVA 03 – QUESTÃO Nº 100

PROVA 04 – QUESTÃO Nº 91

RESULTADO DA ANÁLISE: Questão Anulada.

JUSTIFICATIVA: Prezados Candidatos, em resposta aos recursos interpostos, temos a esclarecer que a questão será anulada, tendo em vista que não foi informado o valor da constante de ionização do ácido metanoico, sendo um dado essencial para a resolução da questão. Portanto recurso deferido.

Art. 2º O gabarito oficial pós-recursos está disponível no endereço eletrônico www.institutoaocp.org.br.

Art. 3º Os recursos impetrados relativamente às demais questões foram INDEFERIDOS por terem sido considerados improcedentes.

Maringá, 05 de novembro de 2021
Instituto AACP