



Serviço Público Federal
Universidade Federal do Pará
Instituto de Ciências Exatas e Naturais

**CONCURSO PÚBLICO PARA PROFESSOR DA CARREIRA DO
MAGISTÉRIO SUPERIOR DO INSTITUTO DE CIÊNCIAS EXATAS E
NATURAIS DA UNIVERSIDADE FEDERAL DO PARÁ
EDITAL Nº 147, de 27 de maio de 2019**

RESPOSTAS AOS RECURSOS DA CANDIDATA COM INSCRIÇÃO **574645**, EM 10/09/2019 REFERENTE AO GABARITO DA PROVA OBJETIVA DO CONCURSO DE QUÍMICA ANALÍTICA/GERAL REALIZADA DIA 09/09/2019

RECURSO 1: Questão 2

Cabe informar que houve um equívoco na elaboração do gabarito da prova objetiva que foi divulgado, sendo a alternativa A, a resposta correta da questão 2 e não a alternativa C, como divulgada. Sendo assim, refizemos a correção da prova da requerente e dos demais candidatos levando-se em consideração a resposta correta. O gabarito corrigido e as notas finais dos candidatos com as devidas correções serão divulgados.

RECURSO 2: QUESTÃO 10

Cabe informar que não há nenhuma incorreção na questão supramencionada. O item (iii) está correto. Não há necessidade de se calibrar o pHmetro para se determinar o ponto final da titulação, pois o volume final do titulante será o mesmo, assim como o formato da sigmóide. O valor absoluto do pH ou do E não importa e sim a sua variação em função do volume de titulante adicionado. Dessa maneira, são considerados os potenciais relativos da célula galvânica e não o valor absoluto. No item (iii) foi citado pHmetro, mas nada foi informado sobre o eletrodo indicador e o eletrodo de referência. Pode-se utilizar eletrodo de vidro, eletrodo de vidro combinado, eletrodo de metal/óxido metálico, entre outros. Seja qual for o eletrodo indicador empregado e o eletrodo de referência, não há necessidade de se calibrar o pHmetro, como mencionado. No caso do item (iv), na determinação do pK_a de um ácido fraco, o pHmetro deve ser calibrado com soluções tampão adequadas, considerando-se a força iônica das soluções (ou atividades das espécies) do tampão e da amostra do ácido fraco e da base (titulante).