



## CONCURSO UFAM - FORMULÁRIO - RESPOSTA RECURSOS

EDITAIS: N° 22 E 23 DE 02 DE MAIO DE 2016/GR-UFAM

**NÍVEL: MÉDIO**

**CARGO: NOME: TÉCNICO DE LABORATÓRIO - QUÍMICA  
CÓDIGO: NM07/NM25**

**TÓPICO: CONHECIMENTOS ESPECÍFICOS**

**QUESTÃO: N° 33**

**INTERESSADO(S): BRÍGIDA HELEN GOMES MOURA; KEMILA DIAS LOBATO.**

### **QUESTIONAMENTO:**

As candidatas em seu questionamento alegam que além da alternativa “a”, a alternativa “e” também está correta conforme justificativa apresentada.

### **PARECER:**

Na alternativa “e” no texto diz “O indicador U (amarelo para azul,  $\text{pH} = 0 - 1,6$ ) pode ser utilizado para distinguir as soluções de ácido sulfúrico entre  $0,1 \text{ mol L}^{-1}$  e  $0,01 \text{ mol L}^{-1}$ ”. Mas, como o ácido sulfúrico é um diácido, ou seja, dissocia formando  $2\text{H}^+$ , logo essas concentrações terão respectivamente  $\text{pH} \sim 0,7$  e  $\text{pH} \sim 1,7$ . Como a cor amarela está anterior do valor de  $\text{pH} = 0$  e a cor azul a partir do valor de  $\text{pH} = 1,6$ , e entre esse intervalo ocorre a transição de cor do amarelo para o azul, logo os valores de  $\text{pH}$ 's então praticamente no intervalo de transição entre as cores, isso pode levar a dúvida do analista nessas concentrações de ácido quando se gotejar o indicador U. Portanto, a questão apresenta somente uma alternativa correta que é a letra “a”

**RESPOSTA: MANTER GABARITO NA ALTERNATIVA “A”.**

Data: 08/09/2016.