



---

RECURSOS- NÍVEL MÉDIO PSTEC/2018

EDITAL PSTEC/2018/UFAM Nº 59/2018/GR de 17/07/2018

**CARGO:** NM39 - Téc.de Lab /Área Físico-Química

**TÓPICO:** Conhecimentos Específicos

**QUESTÃO: 38**

**INTERESSADO(S):**

MARCOS HENRIQUE GURGEL RODRIGUES

THAIS DE OLIVEIRA TOSCACO

**QUESTIONAMENTO:**

Os interessados apresentaram seus questionamentos mediante textos explicativos e cálculos referentes a questão tela e solicitaram anular a questão.

**PARECER:**

Para esclarecer ou dirimir a dúvida da questão em tela, segue a solução:

Frasco 1 – 48,6 mL de solução de HA

Frasco 2 – 35,0 mL de solução de HA

E no Frasco 2 foi adicionada solução de HB até volume final de 15,0 mL, logo foram adicionados 15,0 mL de solução de HB.

Na titulação do Frasco 1 foram gastos 67,2 mL de NaOH 0,100 mol L<sup>-1</sup>, logo:

$$[\text{HA}] \times V(\text{HA}) = [\text{NaOH}] \times V(\text{NaOH})$$
$$[\text{HA}] = \frac{[\text{NaOH}] \times V(\text{NaOH})}{V(\text{HA})} = \frac{(0,100 \text{ mol L}^{-1}) \times (67,2 \text{ mL})}{48,6 \text{ mL}} = 0,138 \text{ mol L}^{-1}$$

Na titulação do Frasco 2 foram gastos 58,0 mL de NaOH 0,100 mol L<sup>-1</sup>, logo:

$$[\text{HA}] \times V(\text{HA}) + [\text{HB}] \times V(\text{HB}) = [\text{NaOH}] \times V(\text{NaOH})$$
$$[\text{HB}] = \frac{[\text{NaOH}] \times V(\text{NaOH}) - [\text{HA}] \times V(\text{HA})}{V(\text{HB})}$$
$$[\text{HB}] = \frac{(0,100 \text{ mol L}^{-1}) \times (58 \text{ mL}) - (0,138 \text{ mol L}^{-1}) \times (15,0 \text{ mL})}{50,0 \text{ mL}}$$
$$[\text{HB}] = \frac{(0,100 \text{ mol L}^{-1}) \times (58 \text{ mL}) - (0,138 \text{ mol L}^{-1}) \times (15,0 \text{ mL})}{50,0 \text{ mL}}$$

$$[\text{HB}] = 0,075 \text{ mol L}^{-1}$$

Assim sendo, de fato nenhuma das alternativas contempla o resultado obtido na solução. Então recomendo que a questão seja anulada.

**RESPOSTA: ANULAR QUESTÃO**

Data: 21 / 10 / 2018