

CONCURSO PÚBLICO PARA PROVIMENTO DE VAGAS E FORMAÇÃO DE CADASTRO DE RESERVA PARA O  
CARGO DE PAPILOSCOPISTA POLICIAL DE 3ª CLASSE DA POLÍCIA CIVIL DO ESTADO DE GOIÁS

PROVA OBJETIVA REALIZADA EM 22/3/2015

JUSTIFICATIVAS PARA ALTERAÇÃO NO GABARITO

CADERNO DE PROVA TIPO A

**Questão 34 – Anular**

Há duas alternativas corretas: a “C” e a “E”.

**Questão 49 – Anular**

A resposta correta deveria incluir 5 álcoois e 3 éteres. Não há alternativa que contemple essa resposta. Portanto, a questão deve ser anulada.

**Questão 50 – Anular**

De acordo com os cálculos abaixo, a resposta correta seria 2,975 kJ.g-1 e 5,95 kJ.mol-1. Nenhuma das alternativas responde à questão 50 que deve, portanto, ser anulada. Os cálculos abaixo justificam a anulação.

$$\begin{aligned}\Delta U &= C \cdot \Delta T \\ \Delta U &= 23,80 \text{ kJ} \cdot \text{K}^{-1} \times 25 \text{ K} \\ \Delta U &= 23,80 \text{ kJ} \cdot \text{K}^{-1} \times 25 \text{ K} \\ \Delta U &= 595 \text{ kJ}\end{aligned}$$
$$\begin{aligned}\Delta U (\text{kJ} \cdot \text{g}^{-1}) &= \frac{595 \text{ kJ}}{200 \text{ g}} = 2,975 \text{ kJ} \cdot \text{g}^{-1} \\ \Delta U (\text{kJ} \cdot \text{mol}^{-1}) &= \frac{595 \text{ kJ}}{100 \text{ mol}} = 5,95 \text{ kJ} \cdot \text{mol}^{-1}\end{aligned}$$

**Questão 58 – Anular**

Não há alternativa correta. Na equação proposta no enunciado da questão, faltou um símbolo. Sem esse símbolo, nenhuma alternativa poderia ser considerada correta.

CADERNO DE PROVA TIPO B

**Questão 34 – Anular**

Há duas alternativas corretas: a “D” e a “A”.

**Questão 49 – Anular**

A resposta correta deveria incluir 5 álcoois e 3 éteres. Não há alternativa que contemple essa resposta. Portanto, a questão deve ser anulada.

**Questão 50 – Anular**

De acordo com os cálculos abaixo, a resposta correta seria 2,975 kJ.g<sup>-1</sup> e 5,95 kJ.mol<sup>-1</sup>. Nenhuma das alternativas responde à questão 50 que deve, portanto, ser anulada. Os cálculos abaixo justificam a anulação.

$$\begin{aligned}\Delta U &= C \cdot \Delta T \\ \Delta U &= 23,80 \text{ kJ} \cdot \text{K}^{-1} \times 25 \text{ K} \\ \Delta U &= 23,80 \text{ kJ} \cdot \text{K}^{-1} \times 25 \text{ K} \\ \Delta U &= 595 \text{ kJ}\end{aligned}$$
$$\begin{aligned}\Delta U (\text{kJ} \cdot \text{g}^{-1}) &= \frac{595 \text{ kJ}}{200 \text{ g}} = 2,975 \text{ kJ} \cdot \text{g}^{-1} \\ \Delta U (\text{kJ} \cdot \text{mol}^{-1}) &= \frac{595 \text{ kJ}}{100 \text{ mol}} = 5,95 \text{ kJ} \cdot \text{mol}^{-1}\end{aligned}$$

**Questão 58 – Anular**

Não há alternativa correta. Na equação proposta no enunciado da questão, faltou um símbolo. Sem esse símbolo, nenhuma alternativa poderia ser considerada correta.