

PORTUGUÊS

QUESTÃO 01 – (1,0 ponto) – Professora Lúcia

A.

- a) PREDICATIVO DO SUJEITO – APARECE CARACTERIZANDO O SUJEITO NUM PREDICADO VERBO-NOMINAL
- b) UMA CANOA QUE IA PASSANDO – CORAÇÃO
- c) CORAÇÃO , POIS GERARIA AMBIGUIDADE: A INFORMAÇÃO POSTERIOR PODERIA SER ENTENDIDA COMO REFERENTE AO PROFESSOR.

B.

- a) DE DEUS – ADJUNTO ADNOMINAL; DEUS – APOSTO ESPEDIFICATIVO;
- b) DE DEUS – INDICA QUE A PARTÍCULA VEM DE DEUS
DES – ESTÁ NOMEANDO, ESPECIFICANDO UM SUBSTANTIVO COMUM : PARTÍCULA

QUESTÃO 02 – (1,0 ponto) – Professora Lúcia

- a) CONCORDAM COM TAREFAS
- b) CONCORDA COM EXTINÇÃO
- c) ADJUNTO ADNOMINAL

QUESTÃO 03 – (1,0 ponto) – Professora Lúcia

- a) CERCADOs;
A DESCOBERTA, IDENTIFICAÇÃO E CLSSIFICAÇÃO DO HOMEM-CATRACA FORAM CERCADAS DE;
Cercadas deve concordar com os três substantivos a que se refere.
- b) Leu adequadamente, pois um adjetivo posposto a dois substantivos de gêneros diferentes vai concordar com o masculino plural, referindo-se aos dois.

QUESTÃO 04 – (1,0 ponto) – Professora Lúcia

- a) A primeira e a segunda ocorrências; São advérbios nas duas = somente
- b) Lhes – nos – eles/eles – só – seriam – capazes – desses
- c) Seria: só
Funciona como adjetivo : sozinhos

QUESTÃO 05 – (1,0 ponto) – Professor Rogger

QUESTÃO 06 – (1,0 ponto) – Professor Rogger

QUESTÃO 07 – (1,0 ponto) – Professor Sival

R: elas velam o corpo de uma moça, fato que provoca sensações e reflexões.

QUESTÃO 08 – (1,0 ponto) – Professor Sival

R: no plano das ideias, ficando em aberto sua existência, se não passa da imaginação das mulheres em função de sua solidão.

QUESTÃO 09 – (1,0 ponto) – Professor Sival

R: temático: poesia transcendental, representando a espiritualidade e a morte como a passagem para o plano mais elevado; o estrutural: a poesia sensorial/sinestésica, a linguagem musical/aliterações e assonâncias.

QUESTÃO 10 – (1,0 ponto) – Professor Sival

R: Jeca Tatu se diferencia do sertanejo de Os Sertões, o primeiro é preguiçoso devido ao meio, o segundo é forte, resistente, devido ao meio, também. Ambos são mestiços.

QUÍMICA

QUESTÃO 01 – (1,0 ponto) – Professor Negri

Gabarito: Observando os dados fornecidos pela questão, você deve utilizar fórmula da molaridade. Além disso, também não deve esquecer de transformar os 100 mL da solução para litros, resultando em 0,1 L.

$$M = m / M1.V$$

$$M = 0,900 / 58,5 \cdot 0,1$$

$$M = 0,154 \text{ mol/L}$$

QUESTÃO 02 – (1,0 ponto) – Professor Negri

GABARITO:

$$1 \text{ L} \text{ ----- } 1000 \text{ mL}$$

$$X \text{ ----- } 220 \text{ mL}$$

$$X = 220/1000$$

$$X = 0,22 \text{ L}$$

Agora podemos fazer uma regra de três básica:

$$33 \text{ g de H}_2\text{SO}_4 \text{ ----- } 0,22 \text{ L de solução}$$

$$y \text{ ----- } 1 \text{ L de solução}$$

$$y = \frac{1 \text{ L} \cdot 33 \text{ g}}{0,22 \text{ L}}$$

$$y = 150 \text{ g/L}$$

QUESTÃO 03 – (1,0 pontos) – Professor Negri

GABARITO: 1 L ----- 1000 mL

$$X \text{ ----- } 500 \text{ mL}$$

$$X = 500/1000$$

$$X = 0,5 \text{ L}$$

$$C = \frac{m_1}{V} \rightarrow C = \frac{4,0 \text{ g}}{0,5 \text{ L}} \rightarrow C = 8,0 \text{ g/L}$$

c) 1 L ----- 1000 mL

d) X ----- 300 mL

$$X = 300/1000$$

$$X = 0,3 \text{ L}$$

$$C = \frac{m_1}{V} \rightarrow 5 \text{ g/L} = \frac{m_1}{0,3 \text{ L}} \rightarrow m_1 = (5 \text{ g/L}) \cdot (0,3 \text{ L}) \rightarrow m_1 = 1,5 \text{ g}$$

QUESTÃO 04 – (1,0 pontos) – Professor Welson

Gab:

Propino

Hex-2-ino

Pent-2-ino

QUESTÃO 05 – (1,0 pontos) – Professor Welson

Gab:

CH₄ metano

C₂H₆ etano

C₃H₈ propano

QUESTÃO 06 – (1,0 pontos) – Professor Welson

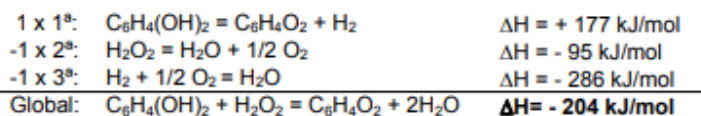
Gab:

Hept-1-eno

but-2-eno

QUESTÃO 07 – (1,0 pontos) – Professor Emanuel

Aplicando-se a Lei de Hess é possível determinar o ΔH de uma reação a partir do somatório de reações cujo ΔH é conhecido. Sendo assim, têm-se:



QUESTÃO 08 – (1,0 pontos) – Professor Emanuel

$$\Delta H = \sum \Delta H_{LIG} (R) - \sum \Delta H_{LIG} (P)$$

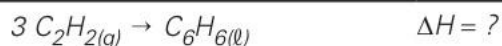
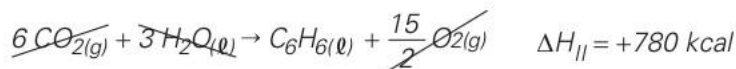
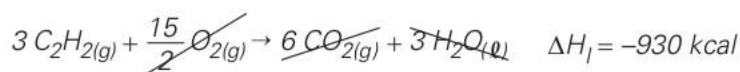
$$\Delta H = [4 \times (413) + 2 \times (494)] - [2 \times (804) + 4 \times (463)]$$

$$\Delta H = -820 \text{ kJ / mol}$$

QUESTÃO 09 – (1,0 pontos) – Professor Emanuel

- a) Na formação da ligação ocorre perda de energia. No gráfico, do estado (1) para o (3), observa-se a diminuição da energia, sendo um processo exotérmico.
- b) Na quebra da ligação ocorre ganho de energia. No gráfico, do estado (3) para o (1), observa-se o aumento da energia, sendo um processo endotérmico.

QUESTÃO 10 – (1,0 pontos) – Professor Emanuel



Cálculo do ΔH :

$$\Delta H = \Delta H_I + \Delta H_{II}$$

$$\Delta H = -930 + 780$$

$$\Delta H = -150 \text{ kcal}$$