

Português

- QUESTÃO 01 – (1,0 ponto) – Professora Lucia**
QUESTÃO 02 – (1,0 ponto) – Professora Lucia
QUESTÃO 03 – (1,0 ponto) – Professora Lucia
QUESTÃO 04 – (1,0 ponto) – Professora Lucia
QUESTÃO 05 – (1,0 ponto) – Professora Christéfany
QUESTÃO 06 – (1,0 ponto) – Professora Christéfany
QUESTÃO 07 – (1,0 ponto) – Professor Sinval

Não, o primeiro traz o modelo europeu, loira; o segundo, o brasileiro, morena.

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

O motivo é étnico: a primeira é loira entre os índios; a segunda é índia, morena, mas que se envolve com o português.

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

O primeiro é lírico, poema que demonstra sentimento e emoções do eu-lírico; o segundo é gênero narrativo, faz parte do romance **Iracema**.

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

Mel da jati, hábito de baunilha, ema selvagem.

Química

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

$n = 3$
 $l = 1$
 $m_l = +1$

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

Grupo 13, 3º período

QUESTÃO 03 – (1,0 ponto) – Professor Gustavo

$n = 3$
 $l = 2$
 $m_l = -2$

QUESTÃO 04 – (1,0 ponto) – Professor Gustavo

$n = 5$
 $l = 1$
 $m_l = 0$
 $m_s = +/- 1/2$

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

O último subnível preenchido foi o 3d; portanto, ele possui o número quântico principal igual a $n = 4$ e o secundário é $l = 2$.

$m_l = -2$
 $s = +/- 1/2$

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

$n = 5$: Indica que o elétron está no quinto nível do átomo.

$L = 0$: Indica que o elétron está no subnível s.

$m = 0$: Como o subnível s tem apenas um orbital, seu magnético só pode ser 0.

$s = +1/2$: Como o enunciado indica que o primeiro elétron do orbital tem spin $+1/2$, há apenas um elétron nesse subnível s.

Assim, o subnível mais energético desse átomo é **5s¹**. Com isso, o número atômico é determinado quando realizamos a distribuição eletrônica até atingir 5s¹:

1s²

2s² 2p⁶

3s² 3p⁶ 3d¹⁰

4s² 4p⁶

5s¹

Somando os elétrons utilizados, chegamos ao número 37.

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

CH₄ ----- 2O₂
60 L ----- Var x 0,2
1 ----- 2 x 0,9

$$\begin{aligned} \text{Var } x 0,2 &= 60 \times 2 \times 0,9 \\ \text{Var} &= 540 \text{ L} \end{aligned}$$

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

C ----- CO₂
3Kg ----- m
12 g ----- 44g x 0,9
m = 9,9Kg

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

MnO₂ ----- 2Fe
174g x 0,2 ----- m
87g ----- 2 x 56g x 0,7
m = 31,36g

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

KNO₃ ----- 3CO
1515 g x 0,8 ----- V
4 x 101g ----- 3 x 22,4L
 $V = \frac{1515 \times 0,8 \times 3 \times 22,4}{4 \times 101}$
V = 201,6L