

## PADRÃO DE RESPOSTA – REDAÇÃO

### 1º PROCESSO SELETIVO 2016 – FACULDADE DE MINAS – FAMINAS – MURIAÉ

#### CURSO: MEDICINA (BACHARELADO)

Faremos a seguir algumas considerações a respeito da proposta de redação:

**1. Considerando os textos anteriores como motivadores:** através desta parte do enunciado, o candidato deve ter o entendimento de que os textos apresentados como motivadores são subsídios para que a partir dos mesmos o candidato possa elaborar e sustentar suas ideias.

**2. Texto dissertativo-argumentativo:** A tipologia textual foi definida, portanto o não atendimento a este requisito compromete a proposta de redação.

**3. O tema: “O papel da publicidade nas campanhas de prevenção e combate a doenças”.**

A exposição e defesa das ideias do autor do texto deverão ser construídas tendo como centro da discussão o tema apresentado nesta proposta. A argumentação baseia-se em dois elementos principais: a consistência do raciocínio e a evidência das provas. Na proposição, deverá ocorrer a declaração da tese ou ponto de vista a ser defendido pelo autor.

A partir de tal consideração e tendo em vista o tema proposto, eis alguns aspectos que poderão ser abordados:

- a importância da publicidade;
- o público atingido;
- a conscientização estabelecida através das campanhas publicitárias;
- a prevenção de doenças; e,
- ações combativas para uma melhor qualidade de vida da população.

**Fonte:** GARCIA, Othon Moacyr. Comunicação em prosa moderna. **Aprenda a escrever, aprendendo a pensar.** 27 ed. Rio de Janeiro: FGV, 2010.

## PADRÃO DE RESPOSTA – PROVA DISCURSIVA – BIOLOGIA

### 1º PROCESSO SELETIVO 2016 – FACULDADE DE MINAS – FAMINAS – MURIAÉ

#### CURSO: MEDICINA (BACHARELADO)

##### **QUESTÃO 01**

O número 1 mostra a telófase e o número 2 a metáfase. A letra A demonstra o processo conhecido por citocinese. Pode-se observar na figura 2, a metáfase, que se inicia logo após a ruptura da carioteca, permitindo, assim, que as fibras polares atinjam a região ocupada pelo núcleo. Nessa fase os centríolos ocupam os polos opostos da célula. Alguns microtúbulos das fibras polares unem-se aos cinetócoros, formando fibras do cinetócoro; essa união possibilita e orienta os cromossomos em direção à região equatorial da célula formando a placa equatorial ou metafásica. Os cromossomos permanecem presos às fibras do fuso mitótico (conjunto de fibras da áster, fibras polares e fibras do cinetócoro) e atingem o grau máximo de condensação, o que torna bem visíveis as cromátides. As cromátides-irmãs voltam-se para polos opostos da célula.

##### **Fontes:**

- Lopes, S. e Rosso S. **Biologia. Volume único.** 1 edição. São Paulo. Saraiva, 2005. Página: 117.
- Linhares, S. e Gewandsznajder, F. **biologia. Volume único.** 1 edição. São Paulo. Ed. Ática, 2005. Página: 103.

##### **TÁBUA DE CORREÇÃO – ASPECTOS TÉCNICOS – 5,0 pontos**

- Telófase / metáfase / Citocinese. **Valor: 1,5 ponto**
- Identificação do processo. **Valor: 1,0 ponto**
- Processo de divisão celular. **Valor: 2,5 pontos**

##### **QUESTÃO 02**

Os linfonodos são as estruturas relacionadas ao processo de íngua. Esse processo só ocorre quando o corpo é invadido por micro-organismos, e os leucócitos do linfonodos, próximos ao local da invasão, identificam o invasor e passam a se multiplicar ativamente, para combatê-lo. Isso provoca o aumento de tamanho dos linfonodos formando inchaços conhecidos por ínguas.

O baço tem a função de produção e armazenamento de linfócitos; armazenamento de monócitos; filtragem do sangue para remoção de micro-organismos, substâncias estranhas ou resíduos celulares; destruição de hemácias envelhecidas; e, ainda, atua como “banco de sangue”, sendo capaz de armazenar hemácias e lançá-las na corrente sanguínea em momentos de necessidade.

##### **Fontes:**

- Favaretto, J. A e Mercadante, C. **Biologia. Volume único.** Ed. Moderna. São Paulo. 1ª edição. 2005. Página: 267.
- Amabis, J. M e martho, G. R. **Biologia dos organismos. Volume 3.** Editora moderna. São Paulo. Páginas: 375 e 376.

##### **TÁBUA DE CORREÇÃO – ASPECTOS TÉCNICOS – 5,0 pontos**

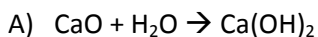
- Linfonodos. **Valor: 1,5 ponto**
- Ínguas. **Valor: 2,0 pontos**
- Função do baço. **Valor: 1,5 ponto**

**PADRÃO DE RESPOSTA – PROVA DISCURSIVA – QUÍMICA**

**1º PROCESSO SELETIVO 2016 – FACULDADE DE MINAS – FAMINAS – MURIAÉ**

**CURSO: MEDICINA (BACHARELADO)**

**QUESTÃO 03**



1 mol de  $\text{H}_2\text{O}$  – 1 mol de  $\text{Ca(OH)}_2$

18g de água – 74g de  $\text{Ca(OH)}_2$

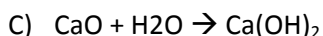
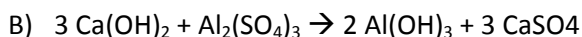
45700g de água – x

x = 187877,78g de  $\text{Ca(OH)}_2$

1 mol de  $\text{Ca(OH)}_2$  – 74g

x mols de  $\text{Ca(OH)}_2$  – 187877,78g

x = 2538,89 mols



56g – 74g

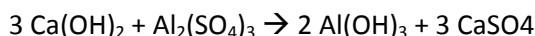
840 – x

x = 1110g

1 mol  $\text{Ca(OH)}_2$  – 74g

y mols – 1110g

y = 15 mols de  $\text{Ca(OH)}_2$



3 x 74g de  $\text{Ca(OH)}_2$  – 2 x 78g de  $\text{Al(OH)}_3$

1110 g de  $\text{Ca(OH)}_2$  – x g de  $\text{Al(OH)}_3$

x = 131040/222

x = 780g de  $\text{Al(OH)}_3$

ou

3 mols de  $\text{Ca(OH)}_2$  – 2 mols de  $\text{Al(OH)}_3$

15 mols – x

x = 10 mols



Cálcio

74 – 100

40 – x

x = 54,05

Oxigênio

74 – 100

32 – x

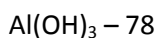
x = 43,24

Hidrogênio

74 – 100

2 – x

x = 2,70



Alumínio

78 – 100

27 – x

x = 34,61

Oxigênio

78 – 100

48 – x

x = 61,54

Hidrogênio

78 – 100

3 – x

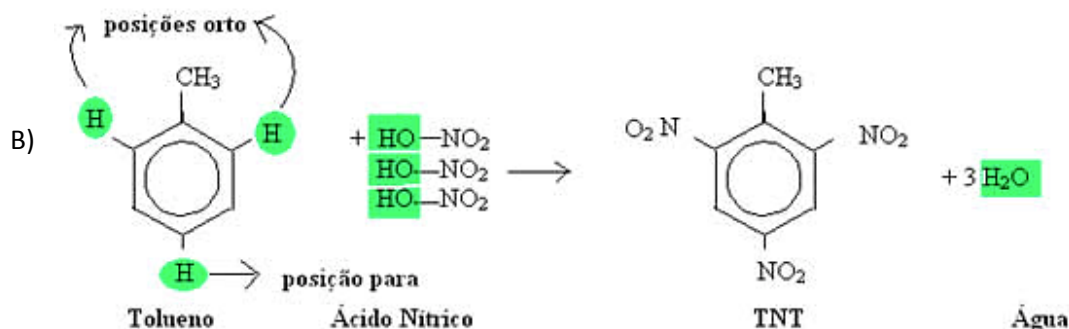
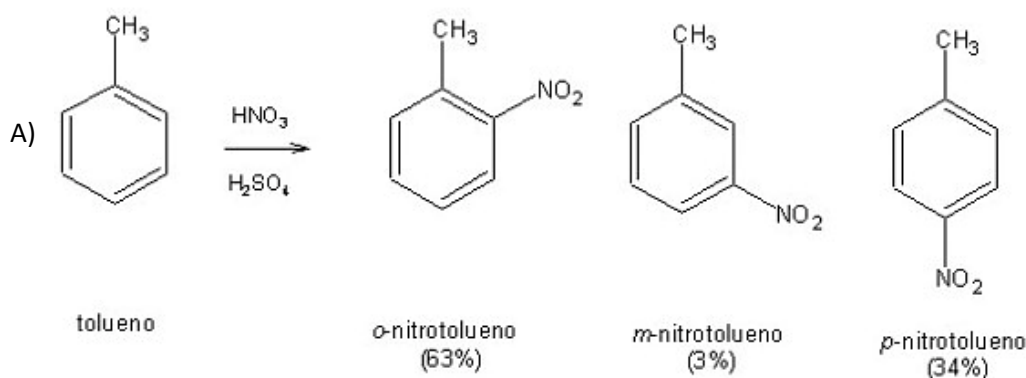
x = 3,85

**Fonte:** Química revisional. **Apostila Rede Cristã de Educação.** 3º ano. 2012.

**TÁBUA DE CORREÇÃO – ASPECTOS TÉCNICOS – 5,0 pontos**

- O número de mols de hidróxido de cálcio produzido a partir de 45,7 kg de água. **Valor: 1,5 ponto**
- A reação balanceada para a formação do sulfato de cálcio. **Valor: 1,0 ponto**
- O número de hidróxido de alumínio produzido a partir do uso de 0,84 kg de óxido de cálcio. **Valor: 1,0 ponto**
- As frações mássicas das bases envolvidas nas duas reações. **Valor: 1,5 ponto**

**QUESTÃO 04**



- C) 1 mol – 227,3g de TNT  
 x mol – 45000  
 x = 198 mols

1 mol –  $6 \times 10^{23}$  moléculas  
 198 mols – x moléculas  
 x =  $1188 \times 10^{23}$  moléculas

**Fonte:** Química revisional. **Apostila Rede Cristã de Educação.** 3º ano. 2012.

**TÁBUA DE CORREÇÃO – ASPECTOS TÉCNICOS – 5,0 pontos**

- A reação de substituição eletrofílica na nitração do tolueno, indicando os isômeros de maior estabilidade e formação. **Valor: 2,0 pontos**
- A reação para a formação do TNT, utilizando ácido nítrico e ácido sulfúrico. **Valor: 1,5 ponto**
- O número de moléculas existentes em 45 kg de TNT. **Valor: 1,5 ponto**