enem2019

## Questão 119

Dois amigos se encontram em um posto de gasolina para calibrar os pneus de suas bicicletas. Uma das bicicletas é de corrida (bicicleta  ${\bf A}$ ) e a outra, de passeio (bicicleta  ${\bf B}$ ). Os pneus de ambas as bicicletas têm as mesmas características, exceto que a largura dos pneus de  ${\bf A}$  é menor que a largura dos pneus de  ${\bf B}$ . Ao calibrarem os pneus das bicicletas  ${\bf A}$  e  ${\bf B}$ , respectivamente com pressões de calibração  $p_{\bf A}$  e  $p_{\bf B}$ , os amigos observam que o pneu da bicicleta  ${\bf A}$  deforma, sob mesmos esforços, muito menos que o pneu da bicicleta  ${\bf B}$ . Pode-se considerar que as massas de ar comprimido no pneu da bicicleta  ${\bf A}$ ,  $m_{\bf A}$ , e no pneu da bicicleta  ${\bf B}$ ,  $m_{\bf B}$ , são diretamente proporcionais aos seus volumes.

Comparando as pressões e massas de ar comprimido nos pneus das bicicletas, temos:

- $\mathbf{A} \quad p_{\mathbf{A}} < p_{\mathbf{B}} \in m_{\mathbf{A}} < m_{\mathbf{B}}$
- **B**  $p_{A} > p_{B} e m_{A} < m_{B}$
- **G**  $p_{A} > p_{B} e m_{A} = m_{B}$
- **1**  $p_{A} < p_{B} e m_{A} = m_{B}$
- **(3)**  $p_{A} > p_{B} e m_{A} > m_{B}$

## Questão 120

A utilização de corantes na indústria de alimentos é bastante difundida e a escolha por corantes naturais vem sendo mais explorada por diversas razões. A seguir são mostradas três estruturas de corantes naturais.

Licopeno (presente no tomate)

β-caroteno (presente na cenoura e na laranja)

HAMERSKI, L.; REZENDE, M. J. C.; SILVA, B. V. Usando as cores da natureza para atender aos desejos do consumidor: substâncias naturais como corantes na indústria alimentícia. **Revista Virtual de Química**, n. 3, 2013.

A propriedade comum às estruturas que confere cor a esses compostos é a presença de

- A cadeia conjugada.
- B cadeia ramificada.
- átomos de carbonos terciários.
- D ligações duplas de configuração cis.
- átomos de carbonos de hibridação sp<sup>3</sup>.