



GABARITO – 2º SIMULADO EXTRA 15 / 03 / 2009

Comentários Química		
41	B	Apenas os dois primeiros carbonos da molécula são híbridos sp^2 .
42	E	$C \rightarrow \frac{76,86}{12} = \frac{6,40}{0,64} = 10$ $H \rightarrow \frac{12,9}{1} = \frac{12,9}{0,64} = 20$ $O \rightarrow \frac{10,24}{16} = \frac{0,64}{0,64} = 1$ $C_{10}H_{20}O$
43	D	São cinco ligações duplas no composto, e portanto, cinco ligações π .
44	C	Os carbonos 1 e 2 são híbridos sp^3 , portanto não são trigonais.
45	B	I → os cloroflor carbonetos não são usados como fertilizantes. III → a fotossíntese consome CO_2 IV → a calagem é utilizada para corrigir solos ácidos.
46	D	${}_0^1n + {}_{92}^{235}U \rightarrow {}_x^{142}Me + {}_{36}Kr + 3 {}_0^1n$ $92 = x + 36$ $x = 56$ Trata-se do bário. A impureza então deve ser o carbonato de bário.
47	E	
48	C	$0,5L \text{ de ar} \rightarrow d = \frac{m}{v} \rightarrow 1,2 \cdot 0,5 = m \rightarrow m = 0,6g$ $Q = m \cdot c \cdot \Delta t = 0,6 \cdot 1 \cdot (36 - 25) = 6,6 J$ $\frac{6,6 J \cdot 10^3}{105600 J} = x$ $\frac{10^7 J}{105600 J} = \frac{100\%}{x}$ $x = 1,05\%$
49	D	A e C possuem estruturas que representam a função éster, responsável pelo aroma de certas frutas.
50	C	$Me_2(CO_3)_x + 2xHCl \rightarrow 2MeCl_x + xH_2O + xCO_2$ 0,01 mol n $N = \eta \cdot v = 0,5 \cdot 0,12 = 0,06 \text{ mol}$ Carbonato HCL $\frac{1}{0,01} = \frac{2x}{0,06}$ $x = 3$ $Me_2(CO_3)_3$