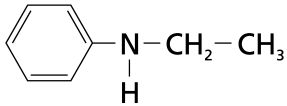
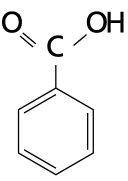
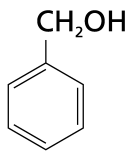


PADRÃO DE RESPOSTAS

(valor de cada questão = 2,0 pontos)

Questão	Resposta
1	 $40.000 \text{ mg} \rightarrow 6 \times 10^{23} \text{ átomos}$ $220 \text{ mg} \quad \textcircled{R} \quad x$ $x = \mathbf{3,3 \times 10^{21} \text{ átomos}}$
2	Como um mol de triglicerídeo (800 g) possui 3 mols de ligações duplas entre carbonos, serão gastos 3 mols de I_2 ($3 \times 254 \text{ g}$) na reação de adição. $\begin{array}{rcl} 800 \text{ g} & \text{---} & 3 \times 254 \text{ g} \\ 100 \text{ g} & \text{---} & x \end{array}$ $x = \mathbf{95,3 \text{ g/100 g}}$
3	$\text{CH}_3\text{---CH}_2\text{---OH} + 3 \text{ O}_2 \rightarrow 2 \text{ CO}_2 + 3 \text{ H}_2\text{O}$ $\Delta H = 2 \times H_{\text{CO}_2} + 3 \times H_{\text{H}_2\text{O}} - H_{\text{ETANOL}} - 3 \times H_{\text{O}_2}$ $\Delta H = 2 \times (-94,1) + 3 \times (-68,5) - (-66,2) - 3 \times (0) = -188,2 - 205,5 + 66,2 = -327,5 \text{ kcal/mol}$ $\begin{array}{rcl} 46 \text{ g} & \rightarrow & 327,5 \text{ Cal} \\ 9,2 & \rightarrow & x \end{array}$ $x = \mathbf{66 \text{ Cal}}$
4	$\text{CH}_3\text{---CH}_2\text{---}\overset{\text{O}}{\parallel}\text{C---OH} + \text{CH}_3\text{---OH} \longrightarrow \text{CH}_3\text{---CH}_2\text{---}\overset{\text{O}}{\parallel}\text{C---O---CH}_3 + \text{H}_2\text{O}$ ácido propanóico metanol

5	Y = fenil metanal Z = benzoato de sódio ou fenil metanoato de sódio ácido benzóico =  X = 
6	^{60}Co 2,3 - dicloro-fenol ou 2,3 - dicloro-hidróxi-benzeno 3,4 - dicloro-fenol ou 3,4 - dicloro-hidróxi-benzeno
7	$\text{NO}_3^{-} \rightarrow \text{NO}_2^{-} + \frac{1}{2} \text{O}_2$
8	Aumento das concentrações de CO_2 e de H_2O, na atmosfera. Deslocamento do equilíbrio no sentido de consumo de carbonato e conseqüente aumento da acidez no interior do ovo.
9	CrO_3 $\text{CrO}_3 + 2\text{NaOH} \rightarrow \text{Na}_2\text{CrO}_4 + \text{H}_2\text{O}$
10	1 mol Sn (119 g) $\rightarrow$ 2 mols de e^{-} $\rightarrow 2 \times 96.500 \text{ C}$ $\frac{119 \text{ g}}{1,19 \times 10^{-3}} = \frac{2 \times 96.500 \text{ C}}{x}$ $x = 1,93 \text{ C}$ $Q = i \times t$ $1,93 = 0,100 \times t$ $t = \mathbf{19,3 \text{ s}}$

Cursos que Indicamos

Conheça os cursos e dê o próximo passo na sua preparação.

Clique na imagem ou no botão para acessar.



Código Matemática 2.0

Conhecer o curso



Curso Preparatório ENEM

Conhecer o curso



Curso Preparatório Redação ENEM

Conhecer o curso

