

Perg.	Resposta	Cotação									
		Parc.	Tot.								
1.	a) Mistura homogénea. Não é possível distinguir os componentes da mistura. b) Destilação. Apresentam diferentes pontos de ebulição.	2x0,4									
2.	a) W: III grupo A 3º Período Z: VII grupo A 3º Período b) W c) W: III Z: I	4x0,3	<u>1,6</u>								
3.	O equilíbrio desloca-se à esquerda.	0,4	<u>2,4</u>								
4.	<table border="1" style="width: 100%; border-collapse: collapse;"> <thead> <tr> <th style="width: 50%;">Dados</th> <th style="width: 50%;">Resolução</th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td>$C + O_2 \rightarrow CO_2$</td> <td>32g O ----- 12g C</td> </tr> <tr> <td>$Mr(O_2) = 32g$ (0,2)</td> <td>X ----- 56g C</td> </tr> <tr> <td></td> <td>X = 149,3 g (0,6)</td> </tr> </tbody> </table> <p>Resposta: São necessários 149,3g de oxigénio.(0,2)</p>	Dados	Resolução	$C + O_2 \rightarrow CO_2$	32g O ----- 12g C	$Mr(O_2) = 32g$ (0,2)	X ----- 56g C		X = 149,3 g (0,6)		<u>1,0</u>
Dados	Resolução										
$C + O_2 \rightarrow CO_2$	32g O ----- 12g C										
$Mr(O_2) = 32g$ (0,2)	X ----- 56g C										
	X = 149,3 g (0,6)										
5.	$NH_4OCH \xrightarrow{\Delta T} NH_2 - CO - NH_2$ ou $NH_4OCH \xrightarrow{\Delta T} (NH_2)_2CO$ (0,5) (0,2) (0,5)		<u>1,2</u>								
6.	a) $CH_3 - CH = CH_2 + Cl_2 \xrightarrow{Luz} CH_3 - \underset{\substack{ \\ Cl}}{CH} - CH_2 - Cl$ (0,5) (0,2) (0,5)	1,2									
	b) 1, 2 dicloro propano.	0,5	<u>1,7</u>								
7.	a) $H - \overset{\overset{O}{ }}{C} - H$	0,5									
	b) Gás, incolor, inflamável, solúvel em água, cheiro desagradável. Obs.: Aceitar duas destas ou de outras respostas, desde que certas.	2x0,4									
	c) Utiliza-se na produção de plásticos, fabrico de explosivos, embalsamar e conservar cadáveres e órgãos de animais. Obs.: Aceitar duas destas ou de outras respostas, desde que certas.	2x0,4	<u>2,1</u>								
8.	<div style="display: flex; justify-content: space-around; align-items: flex-start;"> <div style="text-align: center;"> $\begin{array}{c} Cl & & Cl \\ & \diagdown & / \\ & C = C \\ & / & \diagdown \\ CH_3 & & CH_3 \end{array}$ <p>Cis - 2,3- diclorobuteno -2</p> </div> <div style="text-align: center;"> $\begin{array}{c} CH_3 & & Cl \\ & \diagdown & / \\ & C = C \\ & / & \diagdown \\ Cl & & CH_3 \end{array}$ <p>Trans - 2,3- diclorobuteno -2</p> </div> </div>	4x0,5	<u>2,0</u>								

2011/ 10ª Classe / Guia de Correção do Exame de Química/ 2ª Época

9. a) $\text{CH} \equiv \text{C} - \text{CH}_3 + 2\text{H}_2 \xrightarrow{\text{cat}} \text{CH}_3 - \text{CH}_2 - \text{CH}_3$ 1,0
- b) $\text{CH}_3 - \text{CH} = \text{CH} - \text{CH}_3 + \text{H}_2\text{O} \xrightarrow{\text{H}^+} \text{CH}_3 - \underset{\text{OH}}{\text{CH}} - \text{CH}_2 - \text{CH}_3$ 1,0
- c) $\text{CH}_3 - \underset{\text{OH}}{\text{CH}} - \underset{\text{CH}_3}{\text{CH}} - \text{CH}_3 \xrightarrow{\text{H}^+} \text{CH}_3 - \text{CH} = \underset{\text{CH}_3}{\text{C}} - \text{CH}_3 + \text{H}_2\text{O}$ 1,0 **3,0**
10. a) Ácido etanóico. 1,0
- b) Fenol. 1,0
- c) 3 bromo, 3 cloro, 4,4 dimetil pentano. 1,0
- d) Etino. 1,0 **4,0**