

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) <b>A:</b> Sal <b>B:</b> Óxido <b>C:</b> Ácido <b>D:</b> Base b) $2\text{HCl} + 2\text{NaOH} \rightarrow 2\text{NaCl} + 2\text{H}_2\text{O}$	4x0,2 8x0,2	<b>1,6</b> <b>2,4</b>				
3.	a) $2\text{Mg}_{(s)} + \text{O}_{2(s)} \rightarrow 2\text{MgO}_{(s)}$ b)	2x0,3					
	<table border="1"> <thead> <tr> <th>Dados</th> <th>Resolução</th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td>Mr(2MgO) = 80g (0,3)</td> <td>48g Mg-----80g MgO 24g Mg-----X X= 40g.(0,9)</td> </tr> </tbody> </table>	Dados	Resolução	Mr(2MgO) = 80g (0,3)	48g Mg-----80g MgO 24g Mg-----X X= 40g.(0,9)		1,5 <b>2,1</b>
Dados	Resolução						
Mr(2MgO) = 80g (0,3)	48g Mg-----80g MgO 24g Mg-----X X= 40g.(0,9)						
	Resposta: Forma-se 40 g de óxido de magnésio.(0,3)						
4.	<b>B</b>		<b>0,4</b>				
5.	<b>I.</b> Hidrocarbonetos <b>II.</b> Aldeído <b>III.</b> Cetona <b>IV.</b> Álcool	4x0,5	<b>2,0</b>				
6.	a) $\text{C}_4\text{H}_8\text{O}_2$ b) <b>C</b> c) $\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-CH}_2\text{-CH}_2\text{-OH} \xrightarrow{\text{H}^+} \text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-CH=CH}_2 + \text{H}_2\text{O}$	1,5 1,0 2,0	<b>4,5</b>				
	(0,6)                      (0,2)                      (0,6)                      (0,6)						
7.	<b>D</b>		<b>1,0</b>				
8.	<b>A</b>		<b>1,0</b>				
9.	a) $\text{CH}_3\text{-}\underset{\text{Br}}{\text{C}}\text{=CH}_2 + \text{HBr} \rightarrow \text{CH}_3\text{-CBr}_2\text{-CH}_3$ b) $\text{CH}_3\text{-}\underset{\text{Br}}{\text{CH}}\text{-CH}_3 + \text{Br}_2 \rightarrow \text{CH}_3\text{-CBr}_2\text{-CH}_3 + \text{HBr}$	1,0 2x0,5					
c)	$\text{CH}_3\text{-}\overset{\text{O}}{\parallel}{\text{C}}\text{-OH} + \text{CH}_3\text{-OH} \rightarrow \text{CH}_3\text{-}\overset{\text{O}}{\parallel}{\text{C}}\text{-OCH}_3 + \text{H}_2\text{O}$	2x0,5	<b>3,0</b>				
10.	a) $\text{CH}_2\text{-CH}_2$          OH   OH b) $\text{CH}_3\text{-}\overset{\text{O}}{\parallel}{\text{C}}\text{-CH}_3$	2x1,0	<b>2,0</b>				