

Perg.	Resposta	Cotação									
		Parc.	Tot.								
1.	A Decantação e filtração	1,0	<u>1,0</u>								
2.	A a solubilidade do NaCl aumenta com o aumento da temperatura.	1,0	<u>1,0</u>								
3.	A. H ₂ S _(g) Sulfureto de hidrogénio. B. HNO _{3(aq)} Ácido nítrico.	2x0,5	<u>1,0</u>								
4.	a) $CH_{4(g)} + 2O_{2(g)} \rightarrow CO_{2(g)} + 2H_2O_{(g)}$ b)	2x0,5									
	<table border="1" style="width: 100%; border-collapse: collapse;"> <thead> <tr> <th style="width: 30%;">Dados</th> <th style="width: 70%;">Resolução</th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td>Mr(2H₂O) = 36g (0,2)</td> <td>44,8 ℓ O₂ ----- 36g H₂O</td> </tr> <tr> <td>Volume molar=22,4 ℓ</td> <td>X ----- 76g (0,3)</td> </tr> <tr> <td></td> <td>X= 94,6 ℓ (0,3)</td> </tr> </tbody> </table>	Dados	Resolução	Mr(2H ₂ O) = 36g (0,2)	44,8 ℓ O ₂ ----- 36g H ₂ O	Volume molar=22,4 ℓ	X ----- 76g (0,3)		X= 94,6 ℓ (0,3)	1,0	<u>2,0</u>
Dados	Resolução										
Mr(2H ₂ O) = 36g (0,2)	44,8 ℓ O ₂ ----- 36g H ₂ O										
Volume molar=22,4 ℓ	X ----- 76g (0,3)										
	X= 94,6 ℓ (0,3)										
	Resposta: Para formar 76g de H ₂ O são necessários 94,6 ℓ de oxigénio em C.N.T.P. (0,2)										
5.	I e IV.	2x0,8	<u>1,6</u>								
6.	Incolor.	1,0	<u>1,0</u>								
7.	a) $CH_3-CH_2-CH_3 + Cl_2 \xrightarrow{Luz/t^\circ} CH_3-\underset{\substack{ \\ Cl}}{CH}-CH_3 + HCl$	1,0									
	b) $CH_2 = CH-CH_3 + Cl_2 \longrightarrow \underset{\substack{ \\ Cl}}{CH_2} - \underset{\substack{ \\ Cl}}{CH} - CH_3$	1,0									
	c) $CH \equiv CH + 2H_2 \longrightarrow CH_3-CH_3$	1,0	<u>3,0</u>								
8.	O pentanol é mais solúvel em água que o pentano porque é uma molécula polar devido a presença de ponte de hidrogénio, enquanto que o pentano é uma molécula apolar.	2x0,5	<u>1,0</u>								
9.	a) $CH_{4(g)} + HNO_{3(aq)} \rightarrow CH_3-NO_{2(aq)} + H_2O_{(l)}$ b) Gás natural, pântanos e minas de carvão.	4x0,8 2x0,5									
	Obs.: Considerar duas destas ou de outras respostas, desde que certas.										
	c) Combustível; produção de derivados halogenados do metano; fabrico de hidrogénio; produção de negro de fumo ou pomada de sapato.	2x0,5	<u>5,2</u>								
	Obs.: Considerar duas destas ou de outras respostas desde que certas.										
10.	F: Álcool K: CH ₃ -CH ₂ -OH	V: $\begin{array}{c} O \\ \\ -C-H \end{array}$ W: Etanal	4x0,8 <u>3,2</u>								

