

2014/ 10ª Classe / Guia de Correção do Exame Extraordinário de Química

Perg.	Resposta	Cotação					
		Parc.	Tot.				
1.	A Soluto. B Solvente. C Solvente.	3x0,6	<u>1,8</u>				
2.	a) 20 b) II Grupo principal ou IIA, 4º Período.	1,3 2x0,6	<u>2,5</u>				
3.	B mudam de cor dependendo da acidez ou alcalinidade do meio.		<u>1,0</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>Mr (Na₂CO₃) = 106g/mol (0,6)</td> <td>1mole Na₂CO₃ ----- 106g 3 moles ----- X (0,6) X = 318g de Na₂CO₃ (0,3)</td> </tr> </tbody> </table>	Dados	Resolução	Mr (Na ₂ CO ₃) = 106g/mol (0,6)	1mole Na ₂ CO ₃ ----- 106g 3 moles ----- X (0,6) X = 318g de Na ₂ CO ₃ (0,3)		<u>1,8</u>
Dados	Resolução						
Mr (Na ₂ CO ₃) = 106g/mol (0,6)	1mole Na ₂ CO ₃ ----- 106g 3 moles ----- X (0,6) X = 318g de Na ₂ CO ₃ (0,3)						
	R: A massa contida em 3 mol de Na ₂ CO ₃ é de 318 gramas. (0,3)						
5.	a) $\text{CaC}_2 + 2\text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{C}_2\text{H}_2 + \text{Ca(OH)}_2$ b) Hidróxido de Cálcio.	5x0,5 1,0	<u>3,5</u>				
6.	a) Fórmula molecular para os compostos I e III; fórmula racional para o composto IV. b) Cadeia aberta, saturada, normal e homogénea.	3x0,5 4x0,5	<u>3,5</u>				
7.	a) $\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-OH} + \text{K} \rightarrow \text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-OK} + \frac{1}{2} \text{H}_2$ b) Etanoato de potássio ou etóxido de potássio.	3x0,5 1,0	<u>2,5</u>				
8.	Nas províncias de Cabo Delgado e Inhambane.	2x0,6	<u>1,2</u>				
9.	Devido a existência do grupo OH nas duas substâncias que lhes confere grande polaridade.		<u>1,2</u>				
10.	A Ciclohexano.		<u>1,0</u>				