

1ª Época

90 Minutos

Vire a folha

Abuso Sexual nas escolas Não dá para aceitar



Química 10ª Classe / 2012

República de Moçambique Ministério da Educação Conselho Nacional de Exames, Certificação e Equivalências

Esta prova contém dez perguntas. Leia-a com atenção e responda na sua folha de exame. Na margem direita está indicada, entre parênteses, a cotação de cada pergunta, em valores.

			<u>Cotação</u>	
1.	Tem-se uma mistura de água e areia.			
	Qual é o procedimento correcto para separar os componentes dessa mistura?		(1,0)	
	A Decantação e filtração	C Filtração e evaporação		
	B Destilação e magnetização	D Magnetização e peneiração		
	Transcreva a alternativa correcta par	ra a sua folha de exame.		
2.	O sal é um dos condimentos da nossa alimentação. É melhor deitar sal nos alimentos quando estão quentes porque			
	A a solubilidade do NaCl aumenta com o aumento da temperatura.		(1,0)	
	B a solubilidade de NaCl não depende da temperatura.			
	C a solubilidade de NaCl diminui com o aumento da temperatura.			
	D o NaCl é um catalizador que acelera a cozedura dos alimentos.			
	Transcreva a alternativa correcta par	ra a sua folha de exame.		
3.	Nomeie os compostos inorgânicos que s $\mathbf{A.}\ H_2S_{(g)}$ $\mathbf{B.}$	se seguem: HNO _{3(aq)}	(1,0)	
4.	Dada a equação da reacção de combustão do metano:			
	$CH_{4(g)} + O_{2(g)} \rightarrow CO_{2(g)} + H_2O_{(g)}$			
	a) Acerte a equação da reacção.		(1,0)	
	b) Qual é o volume de oxigénio necessá	rio para formar 76g de H ₂ O nas C.N.T.P?	(1,0)	
	(Massas Atómicas: H= 1uma ; O= 16	uma ; C= 12 uma)		
	Volume Molar = 22,4 ℓ			
5.	Dados os compostos orgânicos que se s I. C_5H_{10} II. C_3H_8 III. C_2H_2 Quais são os que pertencem à mesma sé	<i>IV.</i> C_4H_8	(1,6)	
6.	Tem-se um frasco contendo uma substâ	ncia com a fórmula CH3-COOH. Identificou-se a		
	função química recorrendo ao indicado	r fenolftaleína.		

2012/10ª Classe / Exame de Química/1ª Época

7. Complete as equações, na sua folha de exame preenchendo os espaços em branco.

a)
$$CH_3$$
- CH_2 - CH_3 + Cl_2 $\xrightarrow{Luz/t^\circ}$ -----+ HCl (1,0)

c)
$$CH \equiv CH + 2H_2 \longrightarrow -----$$
 (1,0)

8. Compare a solubilidade do pentano e do pentanol em água e justifique. (1,0)

9. Os alcanos caracterizam-se pela reacção de substituição.

- c) Identifique duas (2) aplicações do metano. (1,0)
- 10. Complete na sua folha de exame, a tabela, preenchendo as letras F, K, V e W. (3,2)

Função	Grupo Funcional	Fórmula	Nome
F	-OH	K	Etanol
Aldeído	V	CH ₃ -CHO	W