













## Critérios de Correção

8º D – Teste A | 29 de Fevereiro de 2008

Questão	Alínea	Solução	Cotação Parcelar	Cotação (Pontos)															
<b>1</b>	-	<b>A - C, F, G   B – A   C – B, E   D – F   E – A, B, C, D, E, G</b>	1+1+1+1+1	<b>5</b>															
<b>2</b>	-	<table border="1" style="width: 100%; border-collapse: collapse;"> <thead> <tr> <th style="width: 20%;">Nome da substância</th> <th style="width: 15%;">Representação simbólica</th> <th style="width: 15%;">Representação esquemática</th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td>Hidrogénio</td> <td style="text-align: center;">H<sub>2</sub></td> <td style="text-align: center;"></td> </tr> <tr> <td>Monóxido de carbono</td> <td style="text-align: center;">CO</td> <td style="text-align: center;"></td> </tr> <tr> <td>Óxido de cálcio</td> <td style="text-align: center;">Ca<sub>2</sub>O</td> <td style="text-align: center;"></td> </tr> <tr> <td>Óxido de magnésio</td> <td style="text-align: center;">MgO</td> <td style="text-align: center;"></td> </tr> </tbody> </table> <p style="margin-top: 10px;">Legenda:  <span style="display: inline-block; width: 10px; height: 10px; background-color: grey; border-radius: 50%; margin-right: 5px;"></span> Átomo H  <span style="display: inline-block; width: 10px; height: 10px; background-color: black; border-radius: 50%; margin-right: 5px;"></span> Átomo C  <span style="display: inline-block; width: 10px; height: 10px; background-color: blue; border-radius: 50%; margin-right: 5px;"></span> Átomo O  <span style="display: inline-block; width: 10px; height: 10px; background-color: yellow; border-radius: 50%; margin-right: 5px;"></span> Átomo Ca  <span style="display: inline-block; width: 10px; height: 10px; background-color: green; border-radius: 50%; margin-right: 5px;"></span> Átomo Mg</p>	Nome da substância	Representação simbólica	Representação esquemática	Hidrogénio	H <sub>2</sub>		Monóxido de carbono	CO		Óxido de cálcio	Ca <sub>2</sub> O		Óxido de magnésio	MgO		5 (Representação esquemática correcta: 1+1+1)  (Legenda adequada: 0,5+0,5+0,5+0,5)	<b>5</b>
Nome da substância	Representação simbólica	Representação esquemática																	
Hidrogénio	H <sub>2</sub>																		
Monóxido de carbono	CO																		
Óxido de cálcio	Ca <sub>2</sub> O																		
Óxido de magnésio	MgO																		
<b>3</b>	3.1	Protões, Neutrões e Electrões	2 (0,66+0,66+0,66)	<b>14</b>															
	3.2	Z=7 = N.º de Protões = N.º de Electrões	4,5 (Indica correctamente N.º Atómico: 1,5) (Justificação: 3)																
	3.3.1	Catião	2,5																
	3.3.2	B <sup>2+</sup>	2,5																
	3.3.3	Protões=11; Neutrões=12; Electrões=9	2,5 (Indica N.º de Electrões: 1,5) (Indica N.º de Protões: 0,5) (Indica N.º de Neutrões: 0,5)																

Questão	Alínea	Solução	Cotação Parcelar	Cotação (Pontos)
4	4.1	11 Moléculas (A, C, D). Uma molécula é um conjunto de dois ou mais átomos ligados.	6 (Indica número de moléculas: 3) (Justificação: 3)	16
	4.2	4 Moléculas	1,5	
	4.3	2 Átomos	1,5	
	4.4	18 Átomos	2	
	4.5	A substância composta é a C, porque é composta por átomos de elementos diferentes.	5 (Indica substância composta: 2) (Justificação: 3)	
5	-	<b>A.</b> KBr   <b>B.</b> Ca(Br) <sub>2</sub>   <b>C.</b> Cu <sub>2</sub> SO <sub>4</sub>   <b>D.</b> AlPO <sub>4</sub>	3+3+3+3  (Coloca iões: 0,5) (Escreve correctamente a fórmula química: 2,5)	12
6	-	<b>A.</b> Cloreto de Amónio   <b>B.</b> cloreto de Alumínio <b>C.</b> Sulfato de Cobre (II)   <b>D.</b> Hidróxido de Cobre (II)	3+3+3+3  (Coloca iões: 0,5) (Escreve correctamente o nome do composto químico: 2,5)	12
7	-	<b>A.</b> $2\text{Mg(s)} + \text{O}_2\text{(g)} \Rightarrow 2\text{MgO(aq)}$ <b>B.</b> $2\text{K(s)} + 2\text{H}_2\text{O(l)} \Rightarrow 2\text{KOH(aq)} + \text{H}_2\text{(g)}$ <b>C.</b> $4\text{Al(s)} + 3\text{O}_2\text{(g)} \Rightarrow 2\text{Al}_2\text{O}_3\text{(s)}$	3+4,5+4,5  (Cada acerto: 1,5)	12

Questão	Alínea	Solução	Cotação Parcelar	Cotação (Pontos)
8	-	<p><b>A.</b> Dois átomos de Mg no estado sólido reagem com uma molécula de O<sub>2</sub> no estado gasoso, dando origem a duas moléculas de MgO no estado aquoso.</p> <p><b>B.</b> Dois átomos de K no estado sólido, reagem com 2 moléculas de H<sub>2</sub>O no estado líquido, dando origem a duas moléculas de KOH no estado aquoso e uma molécula de H<sub>2</sub> no estado gasoso</p> <p><b>C.</b> Quatro átomos de Al no estado sólido, reagem com três moléculas de O<sub>2</sub> no estado gasoso, dão origem a duas moléculas de Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub> no estado sólido.</p>	<p>2+2+2 (Se não indica que é átomo ou molécula: desconta 0,5) (Se não indica o estado físico: desconta 0,5)</p> <p><u>Factor a ter em conta:</u> Se não acertou as equações do exercício anterior: considerar correcta a leitura em termos do número de moléculas e átomos.</p>	6
9	-	$\text{CH}_4 (\text{g}) + \text{O}_2 (\text{g}) \Rightarrow \text{CO}_2 (\text{g}) + \text{H}_2\text{O} (\text{g})$	<p>3,5 (Não indica estados físicos: desconta 0,5) (Não coloca "+" e "⇒": desconta 1)</p>	3,5
10	-	<p><b>A.</b> Verdadeira</p> <p><b>B.</b> Falso. A velocidade do som depende do meio de propagação e temperatura.</p> <p><b>C.</b> Falso. A Lua não tem atmosfera, logo não há propagação do som, pois este não se propaga no vazio</p> <p><b>D.</b> Falso. O som propaga-se por choques entre as partículas do meio.</p>	<p>14,5 (Indica a verdadeira: 1) (Indica as falsas: 1,5+1,5+1,5) (Justificações: 3+3+3)</p>	14,5

Total de Pontos: 100