



**MAJLIS PENGETUA SEKOLAH MENENGAH MALAYSIA
CAWANGAN NEGERI SEMBILAN**

**PROGRAM PENINGKATAN AKADEMIK TINGKATAN 5
SEKOLAH-SEKOLAH MENENGAH NEGERI SEMBILAN
2023**

KIMIA KERTAS 1

No.Soalan	Jawapan
1	A
2	B
3	A
4	B
5	D
6	D
7	B
8	D
9	A
10	C
11	D
12	C
13	D
14	C
15	A
16	B
17	A
18	D
19	B
20	A

No.Soalan	Jawapan
21	C
22	D
23	D
24	B
25	C
26	B
27	D
28	A
29	A
30	B
31	C
32	B
33	A
34	A
35	C
36	B
37	C
38	C
39	D
40	C

A	10
B	10
C	10
D	10
Jumlah	40

KIMIA KERTAS 2

Soalan	Peraturan	Sub Markah	Jumlah Markah
1 (a)	[Dapat menyatakan bahan utama yang digunakan dalam seramik dengan betul] Contoh jawapan: Aluminium oksida // tanah liat // kaolin <i>Aluminium oxide // clay // kaolin</i>	1	1
(b)	[Dapat menyatakan dua sifat seramik dengan betul] Contoh jawapan: Keras dan kukuh // Lengai terhadap bahan kimia // Ketahanan terhadap haba tinggi // Penebat haba <i>Hard and strong // Chemically inert // High thermal resistance // Heat insulator</i> [Mana-mana dua jawapan]	1+1	2
(c)	[Dapat menyatakan jenis seramik yang lain dengan betul] Jawapan Seramik termaju // <i>Advanced ceramics</i>	1	1
(d)	[Dapat menyatakan satu contoh kegunaan seramik termaju dengan betul] Contoh jawapan: Cakera brek // Cakera pemotong // Cincin tungsten karbida <i>Brake disc // Cutting disc // Tungsten carbide ring</i>	1	1
Jumlah			5

Soalan	Peraturan	Sub Markah	Jumlah Markah
2 (a)	[Dapat menamakan bidang yang menggunakan grafen dengan betul] Contoh jawapan: Nanosains // Nanoteknologi // <i>Nanoscience // Nanotechnology</i>	1	1
(b)	[Dapat menyatakan satu sifat fizik grafen dengan betul] Contoh jawapan: Kuat dan keras // Lutsinar // Konduktor haba yang baik // Konduktor elektrik yang baik // Kenyal // Bersifat tidak telap // Rintangan elektrik yang sangat rendah // <i>Strong and hard // Transparent // Good conductor of heat //</i> <i>Good conductor of electricity // Elastic // Impermeable //</i> <i>Very low electrical resistance</i>	1	1
(c)	[Dapat menyatakan satu ciri istimewa grafen menjadikkannya sesuai dalam penghasilan sensor] Jawapan: Mempunyai luas permukaan yang besar // <i>Has large surface area</i>	1	1
(d)	[Dapat menamakan atom X dan jenis ikatan terbentuk dengan betul] Jawapan: Karbon // <i>Carbon</i> Ikatan kovalen // <i>Covalent bond</i>	1 1	2
	Jumlah		5

Soalan	Peraturan	Sub Markah	Jumlah Markah
3 (a)	[Dapat memberikan definisi larutan piawai dengan betul] Jawapan: Larutan piawai adalah larutan yang kepekatananya diketahui dengan tepat // <i>Standard solution is a solution with known concentration</i>	1	1
(b)	[Dapat menyatakan satu sebab mengapa kah kaedah tersebut tidak sesuai digunakan bagi menyediakan larutan piawai natrium hidroksida] Contoh jawapan: Natrium hidroksida bersifat higroskopik / boleh menyerap air atau lembapan di dalam udara // <i>Sodium hydroxide is hygroscopic / absorbs water or moisture in the air</i>	1	1
(c)	[Dapat menghitungkan jisim X serbuk natrium karbonat yang digunakan dengan betul] 1. Bilangan mol natrium karbonat 2. Nilai X dengan unit yang betul Jawapan: Bil mol // number of mole $Na_2CO_3 = 0.05 \times 0.25 // 0.0125 \text{ mol}$ Jisim // mass $Na_2CO_3 = 0.0125 \times [2(23) + 12 + 3(16)] \text{ g} // 1.325 \text{ g}$	1 1	2
(d)	[Dapat menulis persamaan kimia yang seimbang bagi tindak balas] 1. Formula kimia bahan dan hasil tindak balas yang betul 2. Persamaan seimbang Jawapan: $Na_2CO_3 + 2HCl \rightarrow 2NaCl + H_2O + CO_2$	1 1	2
	Jumlah		6

Soalan		Peraturan	Sub Markah	Jumlah Markah
4	(a)	[Dapat menyatakan kumpulan unsur-unsur dengan betul] <u>Jawapan:</u> 17	1	1
	(b)	[Dapat menulis susunan elektron bagi atom fluorin dengan betul] <u>Jawapan:</u> 2.7	1	1
	(c)	[Dapat menerangkan mengapa bromin lebih mudah membentuk ion negatif berbanding iodin dengan betul] <u>Contoh jawapan:</u> 1. Daya tarikan antara nukleus dengan elektron lebih kuat dalam atom bromin <i>The force of attraction between nucleus and electron is stronger in bromine atom</i> 2. Kecenderungan atom bromin untuk menarik elektron lebih tinggi <i>Tendency for bromine atom to attract electron is higher</i>	1 1	2
	(d) (i)	[Dapat menulis persamaan kimia bagi tindak balas antara klorin dengan natrium dengan betul] 1. Formula kimia bagi bahan dan hasil tindak balas yang betul 2. Persamaan seimbang <u>Jawapan:</u> $\text{Cl}_2 + 2\text{Na} \rightarrow 2\text{NaCl}$	1 1	2
	(ii)	[Dapat menerangkan pembentukan ikatan bagi sebatian NaCl dengan betul] <u>Contoh jawapan:</u> Melalui pemindahan elektron // Atom natrium menderma elektron kepada atom klorin <i>Through transfer of electron // Sodium atom donates electron to chlorine atom</i>	1	1
		Jumlah	7	

Soalan	Peraturan	Sub Markah	Jumlah Markah
5 (a)(i)	[Dapat menyatakan kegunaan pasu berliang dengan betul] Jawapan: Menbenarkan pergerakan ion// <i>To allow the movement of ion</i>	1	1
(a)(ii)	[Dapat menyatakan logam yang bertindak sebagai terminal positif dengan betul] Jawapan: Kuprum // Copper // Cu [Dapat memberikan sebab logam tersebut bertindak sebagai terminal positif dengan betul] Contoh jawapan: Kuprum kurang elektropositif daripada zink // Nilai E° Cu lebih positif daripada Zn // <i>Copper less electropositive than zinc // E° value of copper is more positive than Zn</i>	1	1
(a)(iii)	[Dapat menulis persamaan ion bagi tindak balas yang berlaku dalam sel dengan betul] Jawapan: $Cu^{2+} + Zn \rightarrow Zn^{2+} + Cu$	1	1
(a)(iv)	[Dapat hitung voltan bagi sel, E°_{sel} dengan betul] Jawapan: +1.10 V	1	1

Soalan	Peraturan	Sub Markah	Jumlah Markah
5 (b)(i)	[Dapat menyatakan ujian kimia untuk mengesahkan kehadiran Gas X dan menyatakan pemerhatian ujian kimia tersebut dengan betul] Contoh jawapan: P1. Masukkan kayu uji berbara ke dalam tabung uji <i>Insert glowing wooden splinter into the test tube</i> P2. Kayu uji berbara menyalasemula <i>Glowing wooden splinter relighted</i>	1 1	2
(b)(ii)	[Dapat menyatakan faktor yang mempengaruhi pembentukan gas X dengan betul] Jawapan: Nilai E° // E° value	1	1
Jumlah		8	

Soalan		Peraturan	Sub Markah	Jumlah Markah
6	(a)	[Dapat menyatakan formula kimia bagi asid yang digunakan dengan betul] <u>Jawapan:</u> HCl	1	1
	(b)	[Dapat menyatakan faktor yang mempengaruhi kadar tindak balas dengan betul] <u>Jawapan:</u> Saiz // Size [Tolak: Jumlah luas permukaan]	1	1
	(c)	[Tulis persamaan kimia yang seimbang untuk tindak balas yang berlaku dengan betul] 1. Formula bahan dan hasil tindak balas yang betul 2. Persamaan yang seimbang <u>Jawapan:</u> $Zn + 2HCl \rightarrow ZnCl_2 + H_2$	1 1	2
	(d)	[Dapat menghitung kadar tindak balas purata untuk eksperimen I dan II dengan unit yang betul] <u>Jawapan:</u> $I = \frac{60 \text{ cm}^3}{80 \text{ s}} // 0.75 \text{ cm}^3 \text{ s}^{-1}$ $II = \frac{60 \text{ cm}^3}{30 \text{ s}} // 2.00 \text{ cm}^3 \text{ s}^{-1}$	1 1	2

Soalan	Peraturan	Sub Markah	Jumlah Markah
(e)	<p>[Dapat membandingkan kadar tindak balas eksperimen I dan II dan menjelaskan perbezaan dengan menggunakan teori perlanggaran dengan betul]</p> <p><u>Contoh jawapan:</u></p> <ol style="list-style-type: none"> 1. Kadar tindak balas eksperimen II lebih tinggi berbanding eksperimen I // <i>The rate of reaction of experiment II is higher than experiment I</i> 2. Saiz zink eksperimen II lebih kecil // Jumlah luas permukaan zink yang terdedah kepada asid eksperimen II lebih besar // <i>Size of zinc in experiment II is smaller // Total surface area of zinc exposed to acid in experiment II is larger</i> 3. Frekuensi perlanggaran berkesan antara Zn dan H⁺ dalam eksperimen I lebih tinggi // <i>Frequency of effective collision between Zn and H⁺ in experiment I is higher</i> 	3	
	Jumlah		

Soalan	Peraturan	Sub Markah	Jumlah Markah						
7 (a)(i)	[Dapat menyatakan zarah bagi naftalena dengan betul] Jawapan: Molekul // Molecule	1	1						
(a)(ii)	[Dapat menentukan takat lebur bagi naftalena berserta unit dengan betul] Jawapan: 80 °C	1	1						
(a)(iii)	[Dapat menerangkan alasan tiada peningkatan suhu dari P ke Q dengan betul] P1 : Haba diserap oleh zarah-zarah// <i>Heat is absorbed by the particles</i> P2 : untuk mengatasi daya tarikan antara zarah/molekul// <i>is used to overcome the attractive force between particles/molecules</i>	1 1	2						
(b)(i)	[Dapat menyatakan perbezaan yang ketara antara graf lengkung Rajah 6.2(a) dan Rajah 6.2(b) serta menerangkan perbezaan dengan betul]	2	2						
	<table border="1"> <tr> <th>Lengkung Rajah 6.2(a) <i>Curve in Diagram 6.2(a)</i></th> <th>Lengkung Rajah 6.2(b) <i>Curve in Diagram 6.2(b)</i></th> </tr> <tr> <td>Suhu menurun dengan seragam <i>Temperature drops uniformly</i></td> <td>Suhu menurun mendadak <i>Temperature drops drastically</i></td> </tr> <tr> <td>Penyebaran haba yang sekata <i>Heat distributes evenly</i></td> <td>Penyebaran haba yang tidak sekata <i>Heat distributes unevenly</i></td> </tr> </table>	Lengkung Rajah 6.2(a) <i>Curve in Diagram 6.2(a)</i>	Lengkung Rajah 6.2(b) <i>Curve in Diagram 6.2(b)</i>	Suhu menurun dengan seragam <i>Temperature drops uniformly</i>	Suhu menurun mendadak <i>Temperature drops drastically</i>	Penyebaran haba yang sekata <i>Heat distributes evenly</i>	Penyebaran haba yang tidak sekata <i>Heat distributes unevenly</i>	1 1	
Lengkung Rajah 6.2(a) <i>Curve in Diagram 6.2(a)</i>	Lengkung Rajah 6.2(b) <i>Curve in Diagram 6.2(b)</i>								
Suhu menurun dengan seragam <i>Temperature drops uniformly</i>	Suhu menurun mendadak <i>Temperature drops drastically</i>								
Penyebaran haba yang sekata <i>Heat distributes evenly</i>	Penyebaran haba yang tidak sekata <i>Heat distributes unevenly</i>								
(c)(i)	[Dapat menyatakan fenomena yang berlaku di R dengan betul] Jawapan: Penyejukan lampau // Super cooling	1	1						

Soalan	Peraturan	Sub Markah	Jumlah Markah
7(c)(ii)	[Dapat menerangkan kaedah untuk mengatasi keadaan yang dinyatakan dalam (c)(i) dengan betul] Jawapan: Naftalena perlu dikacau secara berterusan dengan menggunakan termometer // <i>Naphthalene needs to be stirred continuously by using thermometer</i>	1	
(d)	[Dapat memilih bahan yang sesuai untuk diletakkan di dalam bikar dengan betul] Jawapan: Bahan Y // <i>Substance Y</i> [Dapat menyatakan alasan terhadap pemilihan bahan tersebut dengan betul] Contoh jawapan: Takat didih bahan Y lebih tinggi daripada takat lebur naftalena // <i>Boiling point of substance Y is higher than melting point naphthalene</i>	1 1 1	1 1 1
Jumlah		10	

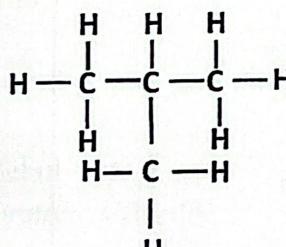
Soalan		Peraturan	Sub Markah	Jumlah Markah
8	(a)	<p>[Dapat menyatakan maksud tindak balas eksotermik dengan betul]</p> <p><u>Contoh jawapan:</u> Tindak balas yang membebaskan tenaga haba ke persekitaran <i>Reaction that gives out / releases heat energy to the surrounding</i></p>	1	1
	(b)	<p>[Dapat menandakan ΔH bagi tindak balas ini dalam Rajah 7 dengan betul]</p> <p><u>Jawapan:</u></p> <p>Tenaga Energy</p>	1	1
	(c)	<p>(i) [Dapat membandingkan haba pembakaran metana dan propana dengan betul]</p> <p><u>Contoh jawapan:</u> Haba pembakaran propana lebih tinggi daripada metana // Sebaliknya <i>Heat of combustion of propane is higher than methane // Vice versa</i></p>	1	1

Soalan	Peraturan	Sub Markah	Jumlah Markah
	(ii) [Dapat menerangkan jawapan di 8(c)(i) dengan betul] 1. Bilangan atom karbon per molekul propana lebih tinggi <i>The number of carbon atoms per molecule of propane is higher</i> 2. Lebih banyak karbon dioksida / air terhasil// <i>More carbon dioxide / water are produced</i>	1 1	2
(d)	[Dapat menghitung nilai bahan api bagi etanol dengan betul] 1. Jisim molekul relatif etanol dengan betul 2. Nilai bahan api bagi etanol dengan unit yang betul <u>Jawapan:</u> 1. $JMR_{Etanol} / RMM_{Ethanol} = 2(12) + 6(1) + 16 // 46$ 2. Nilai bahan api / <i>Fuel value</i> $= 1376 \div 46 \text{ kJ g}^{-1} // 29.9 \text{ kJ g}^{-1}$	1 1	2
	[Dapat memilih bahan yang sesuai dan menghuraikan bagaimana dapat melegakan kesakitan pemain itu] 1. Bahan-bahan yang betul 2. Kaedah yang betul <u>Contoh jawapan:</u> 1. Air dan serbuk ammonium nitrat <i>Water and ammonium nitrate powder</i> 2. Campurkan air dan serbuk ammonium nitrat dalam sebungkus beg plastik <i>Mix water and ammonium nitrate powder into a small plastic bag</i> 3. Letakkan beg plastik itu di atas lutut yang bengkak. <i>Put the plastic bag on the swollen knee</i>	1 2	3
Jumlah			10

Soalan	Peraturan	Sub Markah	Jumlah Markah						
9 (a)(i)	<p>[Dapat menyatakan maksud formula empirik dan formula molekul dengan betul]</p> <p>Contoh Jawapan:</p> <p>P1. Formula yang menunjukkan nisbah teringkas bilangan atom setiap unsur dalam suatu sebatian// <i>Formula that shows the simplest ratio of the number of atoms of each element in the compound</i></p> <p>P2. Formula yang menunjukkan bilangan sebenar atom setiap unsur dalam suatu sebatian// <i>Formula that shows the actual number of atoms of each element in the compound</i></p>	1 1	2						
(a)(ii)	<p>[Dapat mencadangkan nama contoh logam X dan logam Y dengan betul]</p> <p>Contoh jawapan:</p> <p>Logam X: Magnesium // Aluminium // Zink <i>Metal X: Magnesium // Aluminium // Zinc</i></p> <p>Logam Y: Kuprum // Plumbum // Ferum // Stanum // Argentum <i>Metal Y: Copper // Lead // Iron // Tin // Silver</i></p> <p>[Dapat menerangkan perbezaan kaedah untuk menentukan formula empirik bagi kedua-dua oksida itu dengan betul]</p> <table border="1"> <thead> <tr> <th>Eksperimen I <i>Experiment I</i></th><th>Eksperimen II <i>Experiment II</i></th></tr> </thead> <tbody> <tr> <td>X adalah reaktif terhadap oksigen // <i>X is reactive toward oxygen</i></td><td>Y kurang reaktif daripada hidrogen // <i>Y is less reactive than hydrogen</i></td></tr> <tr> <td>X bertindak balas dengan oksigen menghasilkan X oksida// <i>X reacts with oxygen to form X oxide</i></td><td>Y oksida bertindak balas dengan hidrogen menghasilkan Y dan air// <i>Y oxide reacts with hydrogen to form Y and water</i></td></tr> </tbody> </table>	Eksperimen I <i>Experiment I</i>	Eksperimen II <i>Experiment II</i>	X adalah reaktif terhadap oksigen // <i>X is reactive toward oxygen</i>	Y kurang reaktif daripada hidrogen // <i>Y is less reactive than hydrogen</i>	X bertindak balas dengan oksigen menghasilkan X oksida// <i>X reacts with oxygen to form X oxide</i>	Y oksida bertindak balas dengan hidrogen menghasilkan Y dan air// <i>Y oxide reacts with hydrogen to form Y and water</i>	1 1 1+1 1+1	2 4
Eksperimen I <i>Experiment I</i>	Eksperimen II <i>Experiment II</i>								
X adalah reaktif terhadap oksigen // <i>X is reactive toward oxygen</i>	Y kurang reaktif daripada hidrogen // <i>Y is less reactive than hydrogen</i>								
X bertindak balas dengan oksigen menghasilkan X oksida// <i>X reacts with oxygen to form X oxide</i>	Y oksida bertindak balas dengan hidrogen menghasilkan Y dan air// <i>Y oxide reacts with hydrogen to form Y and water</i>								

Soalan	Peraturan				Sub Markah	Jumlah Markah												
9 (a)(iii)	[Dapat menentukan formula molekul glukosa dengan menunjukkan langkah kerja dengan betul]					5												
	Contoh jawapan:																	
	<table border="1"> <thead> <tr> <th>Unsur <i>Element</i></th><th>C</th><th>H</th><th>O</th></tr> </thead> <tbody> <tr> <td>Bilangan mol <i>Number of moles</i></td><td>$40/12$ $= 3.33$ mol</td><td>$6.67/1$ $= 6.67$ mol</td><td>$53.33/16$ $= 3.33$ mol</td></tr> <tr> <td>Nisbah mol <i>Mol ratio</i></td><td>1</td><td>2</td><td>1</td></tr> </tbody> </table>				Unsur <i>Element</i>	C	H	O	Bilangan mol <i>Number of moles</i>	$40/12$ $= 3.33$ mol	$6.67/1$ $= 6.67$ mol	$53.33/16$ $= 3.33$ mol	Nisbah mol <i>Mol ratio</i>	1	2	1	1	
Unsur <i>Element</i>	C	H	O															
Bilangan mol <i>Number of moles</i>	$40/12$ $= 3.33$ mol	$6.67/1$ $= 6.67$ mol	$53.33/16$ $= 3.33$ mol															
Nisbah mol <i>Mol ratio</i>	1	2	1															
	Formula empirik <i>Empirical formula</i>				1													
	$: \text{CH}_2\text{O}$																	
	$n(\text{CH}_2\text{O}) = 180$																	
	$30n = 180$				1													
	$n = 6$																	
	Formula molekul <i>Molecular formula: $\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6$</i>				1													

Soalan	Peraturan	Sub Markah	Jumlah Markah
9 (b)	[Dapat menyatakan tiga pemerhatian bagi eksperimen tersebut dengan betul] Contoh jawapan: P1. Pepejal hitam terbentuk <i>Black solid is formed</i> P2. Kayu uji berbara menyala semula <i>Glowing wooden splinter relights</i> P3. Gas berwarna perang terbebas // Kertas litmus biru lembap menjadi merah <i>Brown gas is released // Moist blue litmus paper turns red</i>	1 1 1 4	3
	[Dapat menulis persamaan kimia yang seimbang dan menyatakan maklumat kuantitatif dan maklumat kualitatif yang dapat disimpulkan daripada persamaan tersebut dengan betul]		
	P4. Formula bahan dan hasil tindak balas betul P5. Persamaan kimia yang seimbang	1 1	
	Jawapan: $2\text{Cu}(\text{NO}_3)_2 \rightarrow 2\text{CuO} + \text{O}_2 + 4\text{NO}_2$		
	Contoh jawapan: <u>Maklumat kualitatif:</u> P6. Bahan tindak balas : $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$ <i>Reactants</i> Hasil tindak balas: CuO, O ₂ dan NO ₂ <i>Products</i>	1	
	<u>Maklumat kuantitatif:</u> P7. 2 mol Cu(NO ₃) ₂ terurai kepada 2 mol CuO, 1 mol O ₂ dan 4 mol NO ₂ <i>2 mol of Cu(NO₃)₂ decomposes into produce 2 mol of CuO, 1 mol of O₂ and 4 mol of NO₂</i>	1	
	Jumlah		20

Soalan		Peraturan	Sub Markah	Jumlah Markah
10	(a)	(i) [Dapat menulis formula molekul hidrokarbon P dan Q dengan betul] <u>Jawapan:</u> P1 P: C ₂ H ₆ P2 Q: C ₄ H ₁₀ [Dapat menyatakan siri homolog dan formula am bagi kedua-dua hidrokarbon dengan betul] <u>Jawapan:</u> P3 Alkana // Alkane P4 C _n H _{2n+2}	1 1 1 1	2
		(ii) [Dapat melukis formula struktur isomer Q dengan betul] <u>Contoh jawapan:</u> P1  [Dapat menamakan isomer Q dengan betul] <u>Jawapan:</u> P2 2-metilpropana // 2-methylpropane	1	1
		(iii) [Dapat menjelaskan mengapa warna air klorin didapati tidak berubah dengan betul] <u>Contoh jawapan:</u> P1. P tidak bertindak balas dengan air klorin tanpa kehadiran cahaya matahari/ sinaran ultraungu // P does not react with chlorine water without the presence of sunlight / ultraviolet ray	1	2

Soalan		Peraturan	Sub Markah	Jumlah Markah
10	(iii)	<p>P2. P merupakan hidrokarbon tenu // mempunyai ikatan kovalen tunggal sahaja antara atom-atom karbon //</p> <p><i>P is a saturated hydrocarbon // has only single covalent bond between carbon atoms</i></p>	1	
	(iv)	<p>[Dapat menulis persamaan kimia yang seimbang bagi tindak balas Q dengan oksigen dengan betul]</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. Formula bahan dan hasil tindak balas yang betul 2. Persamaan yang seimbang <p>Contoh jawapan:</p> $\text{C}_4\text{H}_{10} + \frac{13}{2}\text{O}_2 \rightarrow 4\text{CO}_2 + 5\text{H}_2\text{O} //$ $2\text{C}_4\text{H}_{10} + 13\text{O}_2 \rightarrow 8\text{CO}_2 + 10\text{H}_2\text{O}$ <p>[Dapat menghitung isi padu maksimum gas karbon dioksida yang terbebas pada keadaan bilik dengan betul]</p> <ol style="list-style-type: none"> 3. Jisim molar / Jisim molekul relatif Q 4. Bilangan mol Q 5. Nisbah mol 6. Isi padu gas CO₂ dengan unit yang betul <p>Contoh jawapan:</p> $\text{Jisim molar Q} = 4(12) + 10(1) // 58$ $\text{Bilangan mol Q} = \frac{2.9}{58} // 0.05$ <p>Nisbah mol Q: CO₂ = 1 mol: 4 mol // 0.05 mol: 0.2 mol</p> $\text{Isi padu CO}_2 = (0.2 \times 24) \text{ dm}^3 // (0.2 \times 24\ 000) \text{ cm}^3 //$ $4.8 \text{ dm}^3 // 4\ 800 \text{ cm}^3$	1 1 4	2

Soalan	Peraturan	Sub Markah	Jumlah Markah
(b)	<p>[Dapat menamakan sebatian karbon W dan X dengan betul]</p> <p>Jawapan:</p> <p>P1 W: Etanol // Ethanol</p> <p>P2 X: Asid propanoik // Propanoic acid</p> <p>[Dapat menghuraikan satu ujian kimia untuk membezakan sebatian karbon W dan X dengan betul]</p> <p>Contoh jawapan:</p> <p>Menggunakan karbonat logam Using metal carbonate</p> <p>P3. Tambah [2-5] cm³ X ke dalam tabung uji // <i>Add [2-5] cm³ of X into a test tube</i></p> <p>P4. Tambah kalsium karbonat ke dalam tabung uji itu // <i>Add calcium carbonate into the test tube</i></p> <p>P5. Alirkan gas yang terhasil ke dalam air kapur // <i>Flow /channel the gas produced into limewater</i></p> <p>P6. Air kapur menjadi keruh // <i>Limewater turns cloudy</i></p> <p>atau</p> <p>Menggunakan logam reaktif (Zn / Al / Mg) Using reactive metal (Zn / Al / Mg)</p> <p>P3. Tambah [2-5] cm³ X ke dalam tabung uji // <i>Add [2-5] cm³ of X into a test tube</i></p> <p>P4. Tambah pita magnesium ke dalam tabung uji <i>Add magnesium ribbon into the test tube</i></p> <p>P5. Letakkan kayu uji menyala dekat mulut tabung uji <i>Place a lighted wooden splinter near the mouth of test tube</i></p> <p>P6. Bunyi ‘pop’ kedengaran <i>‘Pop’ sound is heard</i></p>	1 1 4 1 1 1 1 1 1 1 1	2

Jumlah

20

Soalan	Peraturan	Sub Markah	Jumlah Markah
11 (a)(i)	<p>[Dapat menyatakan maksud polimer dengan betul]</p> <p>Jawapan: Molekul yang berantai panjang terdiri daripada banyak unit ulangan kecil/monomer // <i>A long chain molecule made up of a large number of small repeating identical units/ monomer</i></p> <p>[Dapat menamakan hasil lain selain terilena dan tindak balas pembolimeran R dengan betul]</p> <p>Jawapan: Hasil lain: Air <i>Another product: Water</i></p> <p>Tindak balas pembolimeran R: Pembolimeran kondensasi <i>Polymerisation reaction of R: Condensation polymerisation</i></p>	1 1 1	1 2
(a)(ii)	<p>[Dapat menamakan monomer S dengan betul]</p> <p>Jawapan: Etena // Ethene</p> <p>[Dapat menunjukkan tindak balas pembolimeran T bagi pembentukan polimer polietena daripada monomernya dengan betul]</p> <p>1. Formula polimer yang betul 2. Persamaan yang seimbang</p>	1 1 1 1	1 2

Soalan	Peraturan			Sub Markah	Jumlah Markah															
11 (a)(iii)	<p>[Dapat membandingkan tindak balas pempolimeran R dan tindak balas pempolimeran T dengan betul]</p> <p>Contoh jawapan:</p> <table border="1"> <thead> <tr> <th>Tindak balas R <i>Reaction R</i></th> <th>Kriteria <i>Criteria</i></th> <th>Tindak balas T <i>Reaction T</i></th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td>Pempolimeran kondensasi <i>Condensation polymerisation</i></td> <td>Nama tindak balas <i>Name of reaction</i></td> <td>Pempolimeran penambahan <i>Addition polymerisation</i></td> </tr> <tr> <td>Melibatkan monomer yang berbeza <i>Involves difference of monomers</i></td> <td>Jenis monomer <i>Type of monomer</i></td> <td>Melibatkan monomer yang sama <i>Involves identical of monomers</i></td> </tr> <tr> <td>Polimer dan hasil sampingan// Terilena dan air <i>Polymer and byproducts// Terylene and water</i></td> <td>Hasil tindak balas <i>Products</i></td> <td>Polimer sahaja // Polietena <i>Polymer only // Polyethene</i></td> </tr> <tr> <td>Nilon // Selulosa // Kanji <i>Nylon // Cellulose // Starch</i></td> <td>Contoh polimer lain <i>Other example of polymer</i></td> <td>Polipropena <i>Polypropene</i></td> </tr> </tbody> </table>			Tindak balas R <i>Reaction R</i>	Kriteria <i>Criteria</i>	Tindak balas T <i>Reaction T</i>	Pempolimeran kondensasi <i>Condensation polymerisation</i>	Nama tindak balas <i>Name of reaction</i>	Pempolimeran penambahan <i>Addition polymerisation</i>	Melibatkan monomer yang berbeza <i>Involves difference of monomers</i>	Jenis monomer <i>Type of monomer</i>	Melibatkan monomer yang sama <i>Involves identical of monomers</i>	Polimer dan hasil sampingan// Terilena dan air <i>Polymer and byproducts// Terylene and water</i>	Hasil tindak balas <i>Products</i>	Polimer sahaja // Polietena <i>Polymer only // Polyethene</i>	Nilon // Selulosa // Kanji <i>Nylon // Cellulose // Starch</i>	Contoh polimer lain <i>Other example of polymer</i>	Polipropena <i>Polypropene</i>	4	
Tindak balas R <i>Reaction R</i>	Kriteria <i>Criteria</i>	Tindak balas T <i>Reaction T</i>																		
Pempolimeran kondensasi <i>Condensation polymerisation</i>	Nama tindak balas <i>Name of reaction</i>	Pempolimeran penambahan <i>Addition polymerisation</i>																		
Melibatkan monomer yang berbeza <i>Involves difference of monomers</i>	Jenis monomer <i>Type of monomer</i>	Melibatkan monomer yang sama <i>Involves identical of monomers</i>																		
Polimer dan hasil sampingan// Terilena dan air <i>Polymer and byproducts// Terylene and water</i>	Hasil tindak balas <i>Products</i>	Polimer sahaja // Polietena <i>Polymer only // Polyethene</i>																		
Nilon // Selulosa // Kanji <i>Nylon // Cellulose // Starch</i>	Contoh polimer lain <i>Other example of polymer</i>	Polipropena <i>Polypropene</i>																		

Soalan	Peraturan	Sub Markah	Jumlah Markah
11(b)	<p>[Dapat memilih situasi dan mewajarkan pilihan bagi penghantaran lateks ke kilang dengan betul]</p> <p>Contoh jawapan:</p> <p>P1. Situasi Q // <i>Situation Q</i></p> <p>P2. Bahan Y / Bahan anti-gumpal mengandungi ion hidroksida / OH⁻ <i>Substance Y/Anti-coagulant substance contains hydroxide ions / OH⁻</i></p> <p>P3. Ion hidroksida / OH⁻ meneutralkan ion hidrogen daripada asid laktik yang dihasilkan oleh bakteria // <i>Hydroxide ions / OH⁻ ions neutralise the hydrogen ions from lactic acid produced by the bacteria</i></p> <p>P4. Cas negatif membran protein kekal <i>Negative charged of protein membrane remains unchanged</i></p> <p>P5. Zarrah-zarah getah menolak antara satu sama lain <i>Rubber particles repel each others</i></p> <p>P6. Lateks kekal dalam bentuk cecair <i>Latex remains in liquid form</i></p> <p>Nota: Terima mana-mana wajaran bagi P2 hingga P6 jika dipilih Situasi P</p>	1 1 1 1 1 1	4

Soalan	Peraturan	Sub Markah	Jumlah Markah
11(c)	<p>[Dapat menamakan bahan yang sesuai untuk digunakan dalam penghasilan tiub getah dan menerangkan langkah untuk penyediaan tiub getah di makmal dengan betul]</p> <p>Contoh jawapan:</p> <p>P1. Cuka // Asid etanoik // [mana-mana asid] // <i>Vinegar // Ethanoic acid // [any acid]</i></p> <p>P2. Tuangkan [50 – 200] cm³ lateks ke dalam bikar <i>Pour [50 – 200] cm³ of latex into a beaker</i></p> <p>P3. Tambahkan [2-5] cm³[mana-mana asid] ke dalam bikar <i>Add [2-5] cm³ of [any acid] into the beaker</i></p> <p>P4. Kacau lateks menggunakan rod kaca <i>Stir latex using the glass rod</i></p> <p>P5. Biarkan rod kaca seketika di dalam lateks sehingga membentuk lapisan lateks pada rod kaca <i>Leave the glass rod in the latex for a while to allow a layer of latex form on the glass rod</i></p> <p>P6. Keluarkan rod kaca daripada lateks dan keringkan <i>Take out the glass rod from the latex and allow it to dry</i></p> <p>P7. Ulang langkah 5-6 sehingga memperoleh ketebalan lateks yang dikehendaki <i>Repeat steps 5-6 until the desired thickness is obtained</i></p>	1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 Max = 6	
	Jumlah	20	

PERATURAN PEMARKAHAN TAMAT



**MAJLIS PENGETUA SEKOLAH MALAYSIA
NEGERI SEMBILAN**

**PROGRAM PENINGKATAN AKADEMIK TINGKATAN 5
SEKOLAH-SEKOLAH MENENGAH NEGERI SEMBILAN
2023**

KIMIA 4541/3

PERATURAN PEMARKAHAN

UJIAN AMALI SAINS - KIMIA

UNTUK KEGUNAAN PEMERIKSA SAHAJA

AMARAN

Peraturan pemarkahan ini **SULIT** dan **Hak Cipta MPSM NSDK**.

Kegunaannya khusus untuk pemeriksa yang berkenaan sahaja. Sebarang maklumat dalam peraturan pemarkahan ini tidak boleh dimaklumkan kepada sesiapa. Peraturan pemarkahan ini tidak boleh dikeluarkan dalam bentuk apa juar bentuk media.

Bil	Rubrik	Markah	Jumlah Markah
(a)	[Dapat merekod bacaan jam randik dengan betul] <ul style="list-style-type: none"> - Bacaan jam randik semakin bertambah - Satu titik perpuluhan 	1 1	2
(b)	[Dapat menulis persamaan kimia yang seimbang dengan betul] <ol style="list-style-type: none"> 1. Formula bahan tindak balas dan hasil tindak balas dengan betul. 2. Persamaan kimia yang seimbang dengan betul <p>Jawapan</p> $\text{CaCO}_3 + 2 \text{HCl} \rightarrow \text{CaCl}_2 + \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$	1 1	2
(c)	[Dapat menghitung kepekatan asid hidroklorik bagi Set II dan Set III dengan unit yang betul] <p>Jawapan</p> <p>Set II : $40 \times 2.0 = 50 \times M_2 //$ $= 1.6 \text{ mol dm}^{-3}$</p> <p>Set III : $30 \times 2.0 = 50 \times M_2 //$ $= 1.2 \text{ mol dm}^{-3}$</p>	1 1	2
(d)	[Dapat menyatakan hubungan antara kepekatan asid dan kadar tindak balas dengan betul] <p>Contoh jawapan</p> <p>Semakin tinggi kepekatan asid semakin tinggi kadar tindak balas//</p> <p><i>The higher the concentration of acid the higher the rate of reaction.</i></p>	1	1
(e)	[Dapat menyatakan semua boleh ubah bagi eksperimen dengan betul] <p>Contoh jawapan.</p> <p>(i) Pboleh ubah dimanipulasi: kepekatan asid // kepekatan asid hidroklorik <i>concentration of acid // concentration of hydrochloric acid</i></p>	1	3

Bil	Rubrik	Markah	Jumlah Markah
	<p>(ii) Pemboleh ubah bergerak balas: Kadar tindak balas // Masa yang diambil untuk tanda ‘X’ kelihatan semula// <i>Rate of reaction // Time taken for ‘X’ mark to reappear.</i></p> <p>(iii) Pemboleh ubah dimalarkan: Jenis asid // Suhu asid // Saiz marmar // Saiz bikar <i>Type of acid // Temperature of acid // Size of marble // Size of beaker</i></p>	1 1	
(f)	<p>[Dapat menyatakan jangkaan pemerhatian jika Set I diulang dengan menggunakan asid sulfurik dengan kepekatan dan isi padu yang sama dengan betul]</p> <p>Contoh jawapan</p> <p>Tanda ‘X’ tidak kelihatan // Larutan menjadi keruh // Mendakan putih terbentuk // <i>‘X’ mark does not appear // The solution turns cloudy //White precipitate formed.</i></p> <p>[Dapat menerangkan jangkaan pemerhatian dengan betul]</p> <p>Contoh jawapan</p> <p>P1 Garam tak terlarutkan terbentuk // CaSO_4 terbentuk// <i>Insoluble salt formed // CaSO_4 formed</i></p> <p>P2 Mendakan / Garam / Pepejal menutup dasar bikar// <i>Precipitate / Salt / Solid covers the bottom of beaker</i></p>	1 1 2 1 1	1

Bil	Rubrik	Markah	Jumlah Markah
(g)	<p>[Dapat menyatakan definisi secara operasi bagi kadar tindak balas yang tinggi dalam eksperimen ini dengan betul]</p> <p>1. Pemerhatian yang betul 2. Tindakan yang dilakukan dengan betul</p> <p>Contoh jawapan</p> <p>Masa yang singkat / pendek diambil untuk tanda 'X' kelihatan semula apabila serbuk marmar ditambahkan ke dalam asid hidroklorik (yang lebih pekat)// <i>Shorter time taken for the 'X' mark to reappear when marble powder is added into (concentrated) hydrochloric acid.</i></p>	 	2

PERATURAN PEMARKAHAN TAMAT