

Skema Kertas 3 / *Marking Scheme Paper 3*

No. soalan		Rubrik	Skor
1	(a)	<p>[Dapat menulis prosedur eksperimen dengan betul]</p> <p>Contoh jawapan</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. Masukkan 10 cm³ bahan X ke dalam 2 tabung uji berlainan. 2. Titiskan larutan KMnO₄ berasid ke dalam tabung uji I dan masukkan pita magnesium ke dalam tabung uji II. 3. Rekodkan pemerhatian bagi kedua-dua (tabung uji.) 4. Ulang langkah 1-3 dengan menggunakan bahan Y dan Z. <ol style="list-style-type: none"> 1. <i>Put 10 cm³ of substance X into 2 different test tubes.</i> 2. <i>Drop the acidified KMnO₄ solution into test tube I and insert the magnesium tape into test tube II.</i> 3. <i>Record observations for both (test tubes.)</i> 4. <i>Repeat steps 1-3 using substance Y and Z.</i> 	<p>1</p> <p>1</p> <p>1</p> <p>1</p> <p>1</p> <p>1</p> <p>1</p> <p>1</p>

	(b)	<p>[Dapat menulis pemerhatian dengan betul] Mengikut kriteria di bawah 6 pemerhatian betul 4-5 pemerhatian betul 2-3 pemerhatian betul</p> <table border="1" data-bbox="418 443 1211 1234"> <thead> <tr> <th rowspan="2">Bahan <i>Substance</i></th> <th colspan="2">Pemerhatian <i>Observation</i></th> </tr> <tr> <th>Pita magnesium <i>Magnesium ribbon</i></th> <th>Larutan kalium manganat(VII) berasid <i>Acidified solution of potassium manganate(VII)</i></th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td>X</td> <td>Tiada perubahan // <i>No changes</i></td> <td>Warna ungu menjadi tidak berwarna // <i>Purple turns to colourless solution</i></td> </tr> <tr> <td>Y</td> <td>Tiada perubahan // <i>No changes</i></td> <td>**Tiada perubahan // <i>No changes</i></td> </tr> <tr> <td>Z</td> <td>Pita magnesium melarut / gelembung gas terbebas // <i>Magnesium ribbon dissolves / gas bubbles are released</i></td> <td>Tiada perubahan // <i>No changes</i></td> </tr> </tbody> </table> <p>**Pemerhatian -boleh rujuk daripada keputusan eksperimen guru</p>	Bahan <i>Substance</i>	Pemerhatian <i>Observation</i>		Pita magnesium <i>Magnesium ribbon</i>	Larutan kalium manganat(VII) berasid <i>Acidified solution of potassium manganate(VII)</i>	X	Tiada perubahan // <i>No changes</i>	Warna ungu menjadi tidak berwarna // <i>Purple turns to colourless solution</i>	Y	Tiada perubahan // <i>No changes</i>	**Tiada perubahan // <i>No changes</i>	Z	Pita magnesium melarut / gelembung gas terbebas // <i>Magnesium ribbon dissolves / gas bubbles are released</i>	Tiada perubahan // <i>No changes</i>	<p>3 2 1</p>
Bahan <i>Substance</i>	Pemerhatian <i>Observation</i>																
	Pita magnesium <i>Magnesium ribbon</i>	Larutan kalium manganat(VII) berasid <i>Acidified solution of potassium manganate(VII)</i>															
X	Tiada perubahan // <i>No changes</i>	Warna ungu menjadi tidak berwarna // <i>Purple turns to colourless solution</i>															
Y	Tiada perubahan // <i>No changes</i>	**Tiada perubahan // <i>No changes</i>															
Z	Pita magnesium melarut / gelembung gas terbebas // <i>Magnesium ribbon dissolves / gas bubbles are released</i>	Tiada perubahan // <i>No changes</i>															
	(c)	<p>[Dapat menulis siri homolog yang sepadan dengan betul] X : Alkohol / <i>Alcohol</i> Y : Ester Z : Asid karboksilik / <i>Carboxylic acid</i></p>	<p>1 1 1</p>														

	(d)	<p>[Dapat menulis persamaan kimia mengikut kriteria berikut]</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. Bahan dan hasil tindak balas dengan betul 2. Persamaan yang seimbang $2 \text{CH}_3\text{COOH} + \text{Mg} \rightarrow (\text{CH}_3\text{COO})_2\text{Mg} + \text{H}_2$ <p>[Dapat menamakan $(\text{CH}_3\text{COO})_2\text{Mg}$ dengan betul atau gas hidrogen]</p> <p>Magnesium etanoat / <i>Magnesium ethanoate</i> // Gas hidrogen / <i>Hydrogen gas</i></p>	<p>1</p> <p>1</p> <p>1</p>
	(e)	<p>[Dapat menyatakan kumpulan berfungsi bagi sebatian A dengan betul]</p> <p>Karboksilat / <i>Carboxylate</i></p> <p>[Dapat menyatakan ciri istimewa bagi sebatian A dengan betul]</p> <p>Bau wangi / manis / bunga / buah // <i>Smells fragrant / sweet / flowers / fruity</i></p>	<p>1</p> <p>1</p>
		Jumlah	15