

Skema Kertas 3 / *Marking Scheme Paper 3*

No. soalan		Rubrik	Skor
1	(a)	[Dapat menulis prosedur eksperimen dengan betul] Contoh jawapan 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. 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>	1 1 1 1 1 1 1 1

(b)	[Dapat menulis pemerhatian dengan betul] Mengikut kriteria di bawah 6 pemerhatian betul 4-5 pemerhatian betul 2-3 pemerhatian betul <table><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><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></table> **Pemerhatian -boleh rujuk daripada keputusan eksperimen guru	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>	3 2 1
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)	[Dapat menulis siri homolog yang sepadan dengan betul] X : Alkohol / <i>Alcohol</i> Y : Ester Z : Asid karboksilik / <i>Carboxylic acid</i>	1 1 1														



	(d)	[Dapat menulis persamaan kimia mengikut kriteria berikut] 1. Bahan dan hasil tindak balas dengan betul 2. Persamaan yang seimbang $2 \text{CH}_3\text{COOH} + \text{Mg} \rightarrow (\text{CH}_3\text{COO})_2\text{Mg} + \text{H}_2$ [Dapat menamakan $(\text{CH}_3\text{COO})_2\text{Mg}$ dengan betul atau gas hidrogen] Magnesium etanoat / <i>Magnesium ethanoate</i> // Gas hidrogen / <i>Hydrogen gas</i>	1 1 1
	(e)	[Dapat menyatakan kumpulan berfungsi bagi sebatian A dengan betul] Karboksilat / <i>Carboxylate</i> [Dapat menyatakan ciri istimewa bagi sebatian A dengan betul] Bau wangi / manis / bunga / buah // <i>Smells fragrant / sweet / flowers / fruity</i>	1 1
		Jumlah	15