

## ERATA SOALAN PPC KIMIA T5 TAHUN 2022

### KERTAS 1

Soalan 11 mukasurat 5:

Pembetulan ejaan dalam pilihan jawapan A dalam Bahasa Inggeris.

Jawapan asal	Pembetulan
A. Bekas menjadi panas. <i>The container becomes <u>hottr</u>.</i>	B. Bekas menjadi panas. <i>The container becomes <u>hotter</u>.</i>

Soalan 14 mukasurat 6:

Tukar huruf X kepada huruf Y bagi soalan dalam Bahasa Melayu dan Bahasa Inggeris.

Soalan asal	Pembetulan
Bagi menghasilkan kaca yang lebih tahan terhadap haba dan bahan kimia, bahan Y ditambah ke dalam kaca soda kapur dalam proses pembuatannya. Apakah <u>X</u> ? <i>In order to produce a glass that is more resistant to heat and chemicals, substance Y is added to soda lime glass in the manufacturing process.</i> What is <u>X</u> ?	Bagi menghasilkan kaca yang lebih tahan terhadap haba dan bahan kimia, bahan Y ditambah ke dalam kaca soda kapur dalam proses pembuatannya. Apakah <u>Y</u> ? <i>In order to produce a glass that is more resistant to heat and chemicals, substance Y is added to soda lime glass in the manufacturing process.</i> What is <u>Y</u> ?

Soalan 21 mukasurat 10:

Pembetulan soalan dalam Bahasa Inggeris.

Soalan asal	Pembetulan
<i>Which of the following substance will produce <b>higher</b> rate of reaction</i>	<i>Which of the following substances will produce <b>the highest</b> rate of reaction?</i>

Soalan 26 mukasurat 13:

Pembetulan sifat produk dalam Bahasa Inggeris.

Jawapan asal	Pembetulan
<ul style="list-style-type: none"><li>• Penebat haba dan elektrik <i>Heat and electrical <b> durable</b></i></li></ul>	<ul style="list-style-type: none"><li>• Penebat haba dan elektrik <i>Heat and electrical <b>insulator</b></i></li></ul>

Soalan 40 mukasurat 21:

Pembetulan unit haba pembakaran dalam Bahasa Inggeris.

Soalan asal	Pembetulan
Haba pembakaran, $\text{kJ mol}^{-1}$ <i>Heat of combustion, <b><math>\text{kJ mol}^{-1}</math></b></i>	Haba pembakaran, $\text{kJ mol}^{-1}$ <i>Heat of combustion, <b><math>\text{kJ mol}^{-1}</math></b></i>

## ERATA SOALAN PPC KIMIA T5 TAHUN 2022

### KERTAS 2

**Soalan 5(b)(ii) mukasurat 9:**

**Pembetulan soalan dalam Bahasa Inggeris.**

Soalan asal	Pembetulan
<p><i>Composite material W is used to make supermagnet. State the two characteristics that make composite material W suitable to make electromagnet. Based on the characteristics, give an example of the use of composite material W in <u>medicine</u>.</i></p>	<p><i>Composite material W is used to make supermagnet. State the two characteristics that make composite material W suitable to make electromagnet. Based on the characteristics, give an example of the use of composite material W in <u>medical field</u>.</i></p>

**Soalan 7(c) mukasurat 13:**

**Pembetulan maklumat suhu tertinggi dalam Rajah 7.**

Soalan asal		Pembetulan	
Set I	Set II	Set I	Set II
<p>Suhu tertinggi / <i>Highest temperature</i> = <u>41.0</u> °C</p>	<p>Suhu tertinggi / <i>Highest temperature</i> = <u>54.0</u> °C</p>	<p>Suhu tertinggi / <i>Highest temperature</i> = <u>54.0</u> °C</p>	<p>Suhu tertinggi / <i>Highest temperature</i> = <u>41.0</u> °C</p>

**Soalan 8(a) mukasurat 14:**

**Pembetulan soalan dalam Bahasa Inggeris.**

<b>Soalan asal</b>	<b>Pembetulan</b>
<i>Diagram 8.2 shows the apparatus set-up to investigate electron transfer at a distance in redox reactions.</i>	<i>Diagram 8.1 shows the apparatus set-up to investigate electron transfer at a distance in redox reactions.</i>

**Soalan 10(b)(i) mukasurat 21:**

**Pembetulan soalan dalam Bahasa Melayu.**

<b>Soalan asal</b>	<b>Pembetulan</b>
Cadangkan larutan HX yang sesuai. Pilih bahan kimia yang sesuai yang terdapat di atas meja besi itu untuk membersihkan tumpahan larutan HX dan <u>berikankan alas</u> anda.	Cadangkan larutan HX yang sesuai. Pilih bahan kimia yang sesuai yang terdapat di atas meja besi itu untuk membersihkan tumpahan larutan HX dan <b>berikan alasan</b> anda.

**Soalan 11(a) mukasurat 23:**

**Pembetulan soalan dalam Bahasa Melayu.**

<b>Soalan asal</b>	<b>Pembetulan</b>
Unsur X boleh membentuk kation untuk mencapai <u>susuna</u> elektron oktet yang stabil. Berikan takrif kation dan tuliskan formula bagi ion tersebut.	Unsur X boleh membentuk kation untuk mencapai <b>susunan</b> elektron oktet yang stabil. Berikan takrif kation dan tuliskan formula bagi ion tersebut.

**Soalan 11(c) mukasurat 24:**

**Tambahkan soalan di bawah Rajah 11.1.**

<b>Soalan asal</b>	<b>Tambahan</b>
-	Berdasarkan rajah 11.1, kenal pasti ikatan E dan ikatan F <i>Based on diagram 11.1, identify bond E and bond F.</i>

**SKEMA KERTAS 1:**

No 37. B

**SKEMA KERTAS 2:****Jawapan 7(c)(i) mukasurat 5:**

Soalan <i>Question</i>	Peraturan Permarkahan <i>Marking Scheme</i>	Sub Markah <i>Mark Sub</i>	$\Sigma$ Markah $\Sigma$ Marks
	<p>(c)(i)</p> <ol style="list-style-type: none"><li>1. Perubahan suhu dalam Set I dua kali ganda lebih tinggi berbanding Set II.</li><li>2. Kepekatan ion hidrogen dalam asid sulfurik adalah dua kali ganda lebih tinggi berbanding asid hidroklorik.</li><li>3. Lebih banyak haba dibebaskan dalam Set I berbanding Set II</li></ol> <p><i>1. The temperature change in Set I is twice higher compared to Set II.</i></p> <p><i>2. The concentration of hydrogen ions in sulphuric acid is twice higher compared to hydrochloric acid.</i></p> <p><i>3. More heat is released in Set I compared to Set II.</i></p>	1 1 1	3