

NO. KAD PENGENALAN

							-				-					
--	--	--	--	--	--	--	---	--	--	--	---	--	--	--	--	--

ANGKA GILIRAN

--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--



**SOALAN PRAKTIS BESTARI
PROJEK JAWAB UNTUK JAYA (JJU) 2018**

**SIJIL PELAJARAN MALAYSIA****4541/3****CHEMISTRY****Kertas 3 Set 2**

1½ jam

Satu jam tiga puluh minit

JANGAN BUKA KERTAS SOALAN INI SEHINGGA DIBERITAHU

1. *Tulis nombor kad pengenalan dan angka giliran anda pada pratak yang disediakan.*
2. *Kertas soalan ini adalah dalam dwibahasa.*
3. *Soalan dalam bahasa Inggeris mendahului soalan yang sepadan dalam bahasa Melayu.*
4. *Calon dibenarkan menjawab keseluruhan atau sebahagian soalan sama ada dalam bahasa Inggeris atau bahasa Melayu.*
5. *Calon dikehendaki membaca maklumat di halaman belakang kertas soalan ini.*

<i>Untuk Kegunaan Pemeriksa</i>		
Soalan	Markah Penuh	Markah Diperoleh
1	21	
2	12	
3	17	
JUMLAH	50	

Kertas soalan ini mengandungi 15 halaman bercetak

Answer **all** questions.

Jawab semua soalan

- 1 Diagram 1.1 shows the apparatus set-up used in an experiment to construct the electrochemical series by measuring the voltage of copper and metal L in a simple voltaic cell .

The experiment is repeated by replacing metal L with metal M, metal N, metal Q and metal R.

Rajah 1.1 menunjukkan susunan radas yang digunakan dalam satu eksperimen untuk membina siri elektrokimia dengan mengukur voltan antara logam kuprum dengan logam L dalam sebuah sel kimia ringkas

Eksperimen ini diulang dengan menggantikan logam L dengan logam M, logam N, logam Q dan logam R.

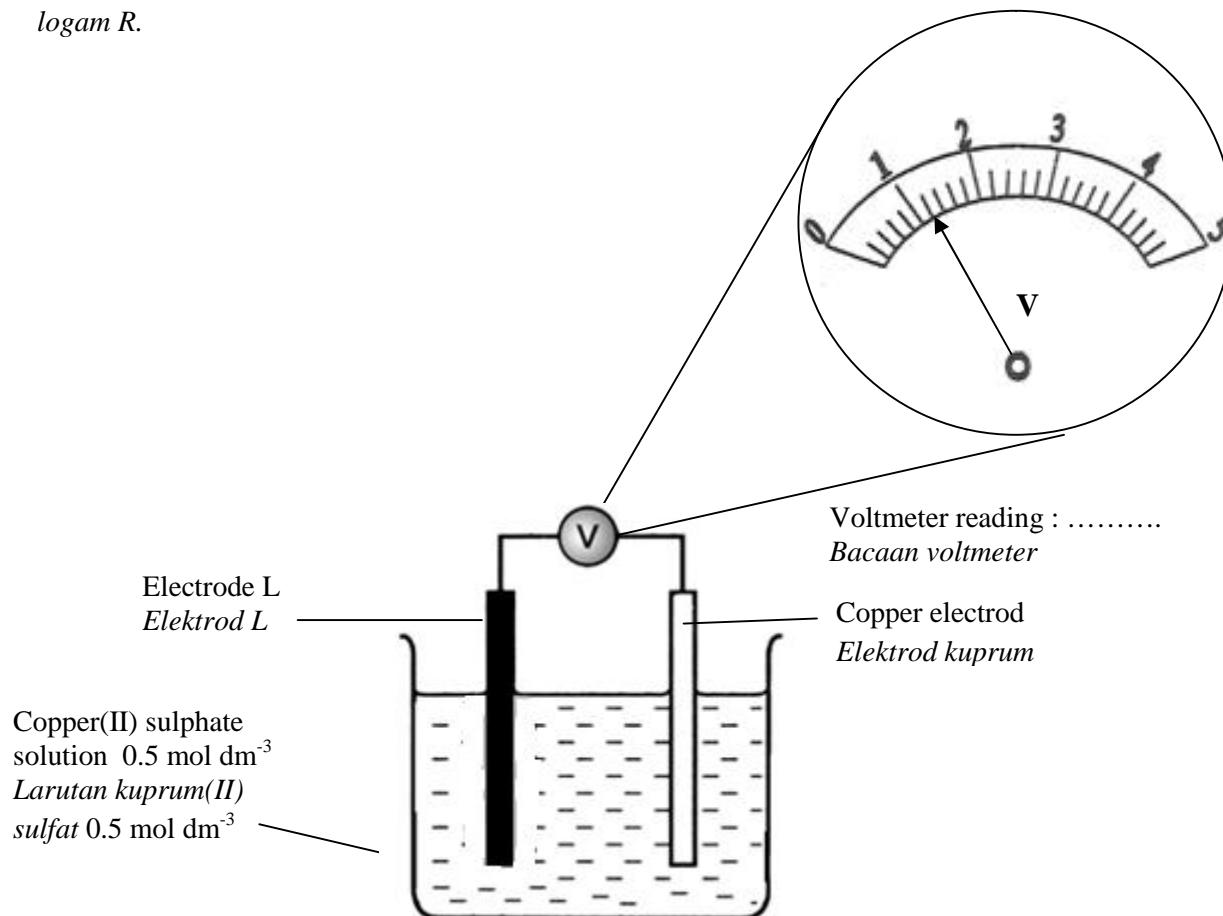


Diagram 1.1 / Rajah 1.1

Diagram 1.2 shows the voltmeter readings of all the experiments.
Rajah 1.2 menunjukkan bacaan voltmeter bagi semua eksperimen.

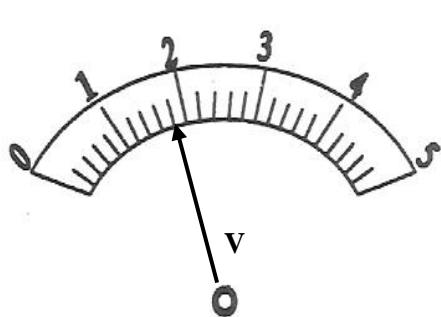
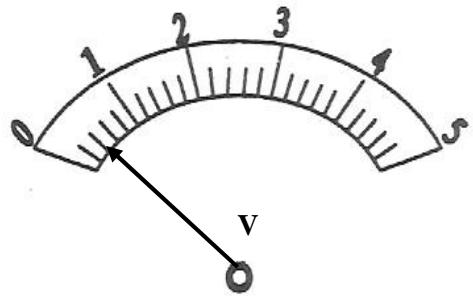
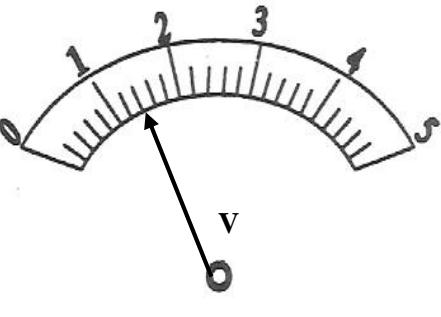
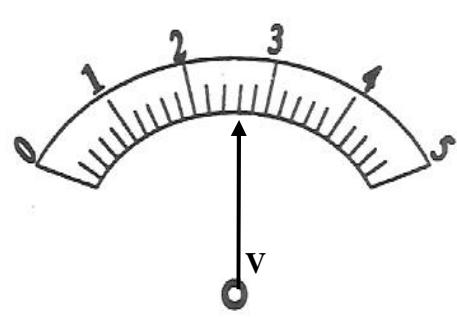
<p>M and Cu <i>M dan Cu</i></p>  <p>Voltmeter reading..... <i>Bacaan voltmeter:</i></p>	<p>N and Cu <i>N dan Cu</i></p>  <p>Voltmeter reading :..... <i>Bacaan voltmeter:</i></p>
<p>Q and Cu <i>Q dan Cu</i></p>  <p>Voltmeter reading <i>Bacaan voltmeter:</i></p>	<p>R and Cu <i>R dan Cu</i></p>  <p>Voltmeter reading <i>Bacaan voltmeter:</i></p>

Diagram 1.2 / Rajah 1.2

- (a) Record the voltmeter readings in the spaces provided in Diagram 1.1 and Diagram 1.2.

Catatkan bacaan voltmeter pada ruang yang disediakan dalam Rajah 1.1 dan rajah 1.2.

[3 marks]

[3 markah]

1(a)

3

- (b) Construct a table to record all the voltmeter reading for the different pairs of metals.

Bina satu jadual untuk merekod semua bacaan voltmeter untuk pasangan logam yang berlainan.

1(b)

[3 marks]

[3 markah]

3

- (c) State all the variables involved in this experiment.

Nyatakan semua boleh ubah dalam eksperimen ini:

- (i) The manipulated variable

Pemboleh ubah dimanipulasikan

.....

- (ii) The responding variable

Pemboleh ubah bergerak balas

.....

- (iii) The constant variable

Pemboleh ubah dimalarkan

.....

[3 marks]

[3 markah]

1(c)

3

- (d) State one hypothesis based on this experiment.
Nyatakan satu hipotesis berdasarkan eksperimen ini.

.....
.....
.....

1(d)

3

[3 marks]
[3 markah]

- (e) Based on the voltmeter readings, arrange all the metals according to the electropositivity in ascending order.

Berdasarkan bacaan voltmeter, susunkan semua logam tersebut mengikut keelektropositifan dalam susunan menaik.

.....

1(e)

3

[3 marks]
[3 markah]

- (f) Predict the voltage value for each of the following pair of metals:

Ramalkan nilai voltan bagi setiap pasangan logam berikut :

Pair of metals <i>Pasangan logam</i>	Voltage/V <i>Voltan /V</i>
M and R <i>M dan R</i>	
M and L <i>M dan L</i>	
N and Q <i>N dan Q</i>	

1(f)

3

[3 marks]
[3 markah]

*For
Examiner's
use*

(g) Below is a list of chemical substances solution:

Di bawah ialah senarai beberapa larutan bahan kimia:

- | | | |
|------------------------|-------------------------|-----------------|
| • Sodium chloride | *tetrachlorometane | * chloroform |
| <i>Natrium klorida</i> | <i>tetraklorometana</i> | <i>klorofom</i> |
| ▪ Silver nitrate | * Hydrochloric acid | * Glucose |
| <i>Argentum nitrat</i> | <i>Asid hidroklorik</i> | <i>Glukosa</i> |

Classify these substances into electrolyte and non-electrolyte.

Kelaskan bahan-bahan ini kepada elektrolit dan bukan elektrolit

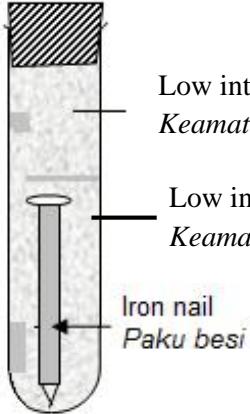
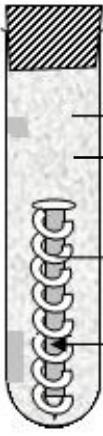
Electrolyte Elektrolit	Non-electrolyte Bukan elektrolit

[3 marks]
[3 markah]

1(g)

- 2.. Diagram 2.1 shows the observation in five test tubes used to investigate the effect of other metals on rusting of iron nail. A mixture of agar-agar solution ,potassium hexacyanoferate (III), $K_3Fe(CN)_6$ solution and phenolphthalein were used as medium in each test tube.The observations were recorded after two days.

Rajah 2.1 menunjukkan pemerhatian dalam lima buah tabung uji yang digunakan untuk menyiasat kesan logam lain ke atas pengaratan paku besi. Medium yang digunakan di dalam setiap tabung uji adalah campuran larutan agar-agar ,larutan kalium heksasianoferat(III) , $K_3Fe(CN)_6$ dan fenolftalein .Pemerhatian direkod selepas dua hari.

<i>Test Tube Tabung uji</i>	<i>Observation Pemerhatian</i>
<i>Test tube 1 Tabung uji 1</i>	 <p>Low intensity of blue colour <i>Keamatan warna biru rendah</i></p> <p>Low intensity of pink colour <i>Keamatan warna merah jambu rendah</i></p> <p>Iron nail <i>Paku besi</i></p>
<i>Test tube 2 Tabung uji 2</i>	 <p>No blue spot <i>Tiada tompokan biru</i></p> <p>High intensity of pink colour <i>Keamatan warna merah jambu tinggi</i></p> <p>Magnesium ribbon <i>Pita magnesium</i></p> <p>Iron nail <i>Paku besi</i></p>

<i>Test Tube</i> <i>Tabung uji</i>	<i>Observation</i> <i>Pemerhatian</i>
Test tube 3 <i>Tabung uji 3</i>	 <p>High intensity of blue colour <i>Keamatan warna biru tinggi</i></p> <p>Low intensity of pink colour <i>Keamatan warna merah jambu rendah</i></p> <p>Copper strip <i>Kepingan kuprum</i></p> <p>Iron nail <i>Paku besi</i></p>
Test tube 4 <i>Tabung uji 4</i>	 <p>Low intensity of blue colour <i>Keamatan warna biru rendah</i></p> <p>Low intensity of pink colour <i>Keamatan warna merah jambu rendah</i></p> <p>Tin strip <i>Kepingan timah</i></p> <p>Iron nail <i>Paku besi</i></p>

Diagram 2.1 / Rajah 2.1

- (a) Based on the information in Diagram 2.1,
Write the observation and inference for each test tube in Table 2.1

*For
Examiner's
use*

*Berdasarkan kepada maklumat pada Rajah 2.1
Tulis pemerhatian dan inferens untuk setiap tabung uji dalam Jadual 2.1*

Test tube <i>Tabung uji</i>	Observation <i>Pemerhatian</i>	Inference <i>Inferens</i>
1		
2		
3		
5		

Table 2.1 / Jadual 2.1

[6 marks]
[6 markah]

2(a)

6

- (b) Based on the experiment done in diagram 2.1, state the operational definition for rusting .

Berdasarkan eksperimen yang dijalankan dalam Rajah 2.1, nyatakan definisi secara operasi bagi pengaratan .

.....

.....

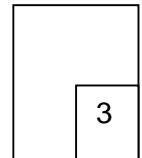
.....

[3 marks]

[3 markah]

For
Examiner's
use

2(b)



- (c) An experiment is done to investigate the effect of humidity on the rusting of iron nail. An iron nail is placed on a moist cotton to investigate the time taken for it to rust.

Diagram 2.2 shows the observation after one and two days.

Satu eksperimen dijalankan untuk menyiasat kesan kelembapan ke atas pengaratan paku besi. Sebatang paku besi diletakkan di atas kapas basah untuk mengkaji masa yang diambil untuk paku besi itu berkarat Rajah 2.2 menunjukkan pemerhatian selepas satu dan dua hari.

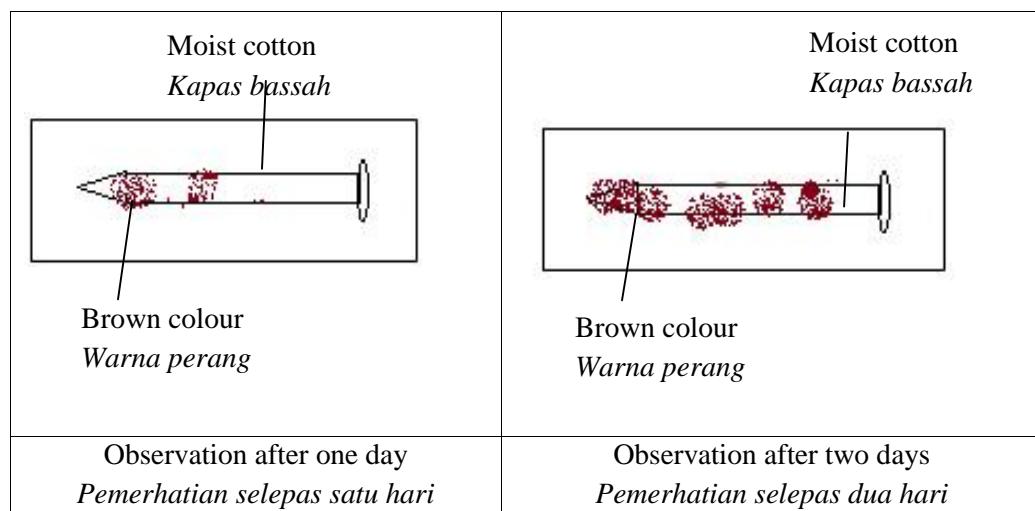


Diagram 2.2 / Rajah 2.2

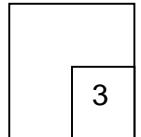
For
Examiner's
use

- (c) State the relationship between the time taken and the amount of rust formed when the iron nail is placed on the moist cotton.

Nyatakan hubungan di antara masa yang diambil dan kuantiti karat yang terbentuk apabila paku besi diletakkan di atas kapas basah

.....
.....
.....

2 (c)



[3 marks]
[3 markah]

3. Diagram 3.1 shows a conversation between two students about solubility of sugar in water.
Rajah 3.1 menunjukkan perbualan antara dua orang pelajar tentang keterlarutan gula di dalam air.

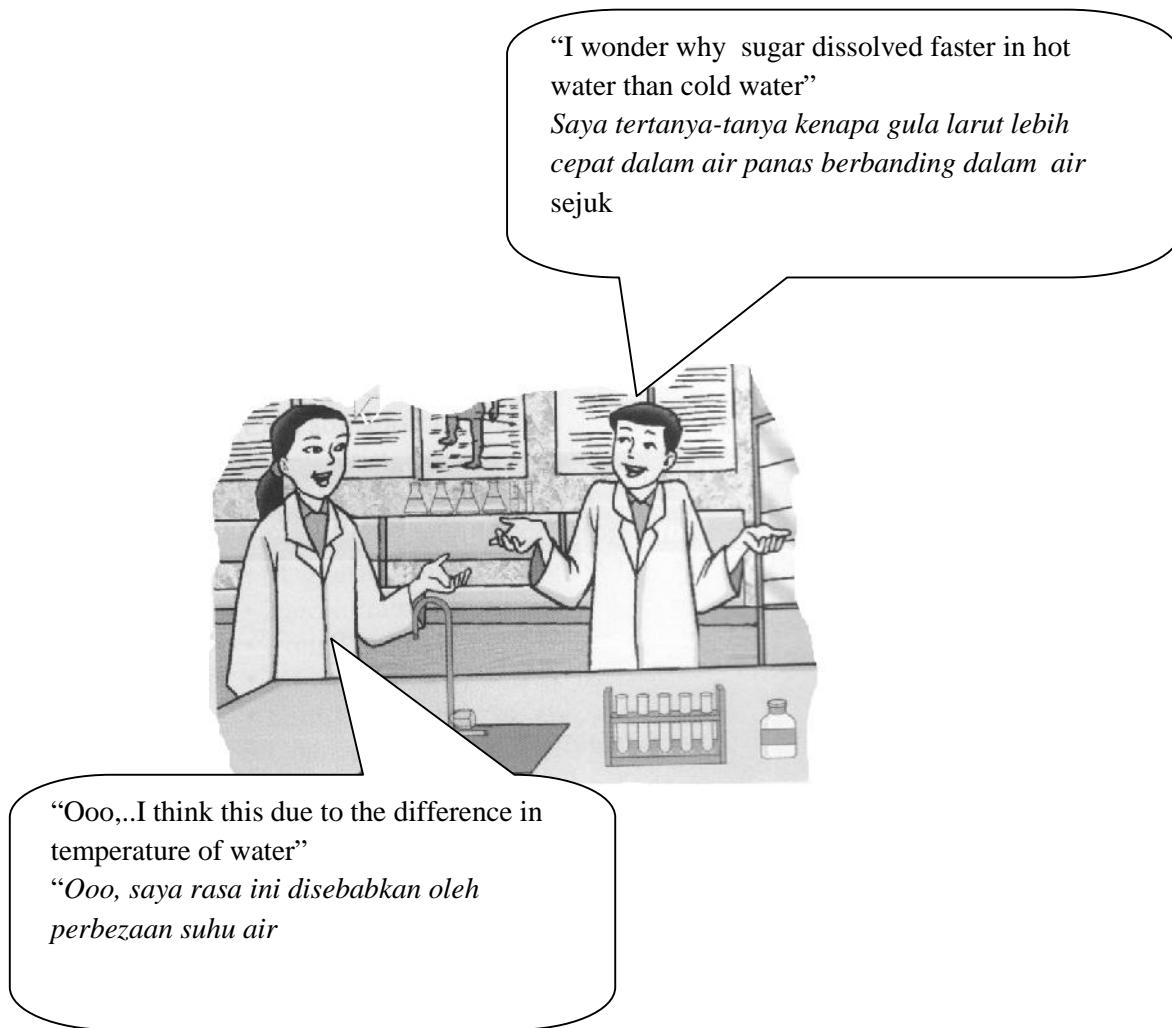


Diagram 3.1 / Rajah 3.1

Based on the information given in Diagram 3.1, identify the factor that affect the rate of reaction.

Plan a laboratory experiment to investigate the factor that effect the rate of reaction by using sodium thiosulphate and a named acid.

Berdasarkan maklumat yang diberikan pada Rajah 3.1, kenalpasti faktor yang mempengaruhi kadar tindak balas.

Rancang satu eksperimen makmal untuk mengkaji kesan faktor tersebut ke atas kadar tindakbalas dengan menggunakan natrium tiosulfat dengan asid yang dinamakan.

Your planning should include the following aspects:

Perancangan anda hendaklah mengandungi aspek-aspek berikut :

- (a) Aim of the experiment
Tujuan eksperimen
- (b) All the variables
Semua pembolehubah
- (c) Statement of the hypothesis
Pernyataan hipotesis
- (d) List of substances and apparatus
Senarai bahan dan radas
- (e) Procedure for the experiment
Prosedur eksperimen
- (f) Tabulation of data
Penjadualan data

[17 marks]

[17 markah]

END OF QUESTION PAPER
KERTAS SOALAN TAMAT

MAKLUMAT UNTUK CALON

1. *Jawab semua soalan.*
2. *Jawapan kepada Soalan 1 hendaklah ditulis dalam ruangan yang disediakan dalam kertas soalan.*
3. *Jawapan kepada Soalan 2 hendaklah ditulis pada helaian tambahan. Anda boleh menggunakan persamaan, gambar rajah, jadual, graf dan cara lain yang sesuai untuk menjelaskan jawapan anda.*
4. *Tunjukkan kerja mengira, ini membantu anda mendapatkan markah.*
5. *Sekiranya anda hendak membatalkan sesuatu jawapan, buat garisan di atas jawapan itu.*
6. *Rajah yang mengiringi tidak dilukiskan mengikut skala kecuali dinyatakan.*
7. *Markah yang diperuntukkan bagi setiap soalan atau ceraian soalan ditunjukkan di dalam kurungan.*
8. *Masa yang dicadangkan menjawab Soalan 1 ialah 45 minit dan Soalan 2 ialah 45 minit.*
9. *Anda dibenarkan menggunakan kalkulator saintifik yang tidak boleh diprogram.*
10. *Kertas soalan ini hendaklah diserahkan di akhir peperiksaan.*

Pemberian markah:

Markah	Penerangan
3	Cemerlang : Respons yang paling baik
2	Memuaskan: Respons yang sederhana
1	Lemah: Respons yang kurang tepat
0	Tiada respons atau respons salah

INFORMATION FOR CANDIDATES

1. *Answer all questions.*
2. *Write your answer for Question 1 in the spaces provided in the question paper.*
3. *Write your answers for Question 3 on the extra sheet. You may use equations, diagrams, tables, graphs and other suitable methods to explain your answer.*
4. *Show your working, it may help you to get marks.*
5. *If you wish to cancel any answer, neatly cross out the answer.*
6. *The diagrams in the questions provided are not drawn to scale unless stated.*
7. *Marks allocated for each question or part question are shown in brackets.*
8. *The time suggested to answer Question 1 is 45 minutes and Question 2 is 45 minutes.*
9. *You may use a non-programmable scientific calculator.*
10. *This question paper must be handed in at the end of the examination.*

Marks awarded:

Mark	Description
3	Excellent: The best response provided
2	Satisfactory: An average response provided
1	Weak: An inaccurate response provided
0	No response <u>or</u> wrong response provided