

NO. KAD PENGENALAN

| | | | | | | | | | | | | | |
|----------------------|----------------------|----------------------|----------------------|----------------------|----------------------|---|----------------------|----------------------|----------------------|---|----------------------|----------------------|----------------------|
| <input type="text"/> | - | <input type="text"/> | <input type="text"/> | <input type="text"/> | - | <input type="text"/> | <input type="text"/> | <input type="text"/> |
|----------------------|----------------------|----------------------|----------------------|----------------------|----------------------|---|----------------------|----------------------|----------------------|---|----------------------|----------------------|----------------------|

ANGKA GILIRAN

| | | | | | | | |
|----------------------|----------------------|----------------------|----------------------|----------------------|----------------------|----------------------|----------------------|
| <input type="text"/> |
|----------------------|----------------------|----------------------|----------------------|----------------------|----------------------|----------------------|----------------------|



**SOALAN PRAKTIS BESTARI
PROJEK JAWAB UNTUK JAYA (JJU) 2019**

**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 for an experiment to investigate the electrical conductivity for substance P in molten state .

The experiment is repeated by replacing substance P with substance Q, substance R , and substance S.

Rajah 1.1 menunjukkan susunan radas yang digunakan dalam satu eksperimen untuk menyiasat kekonduksian elektrik bagi sebatian P dalam keadaan leburan .

Eksperimen ini diulang dengan menggantikan sebatian P dengan sebatian Q, sebatian R dan sebatian S.

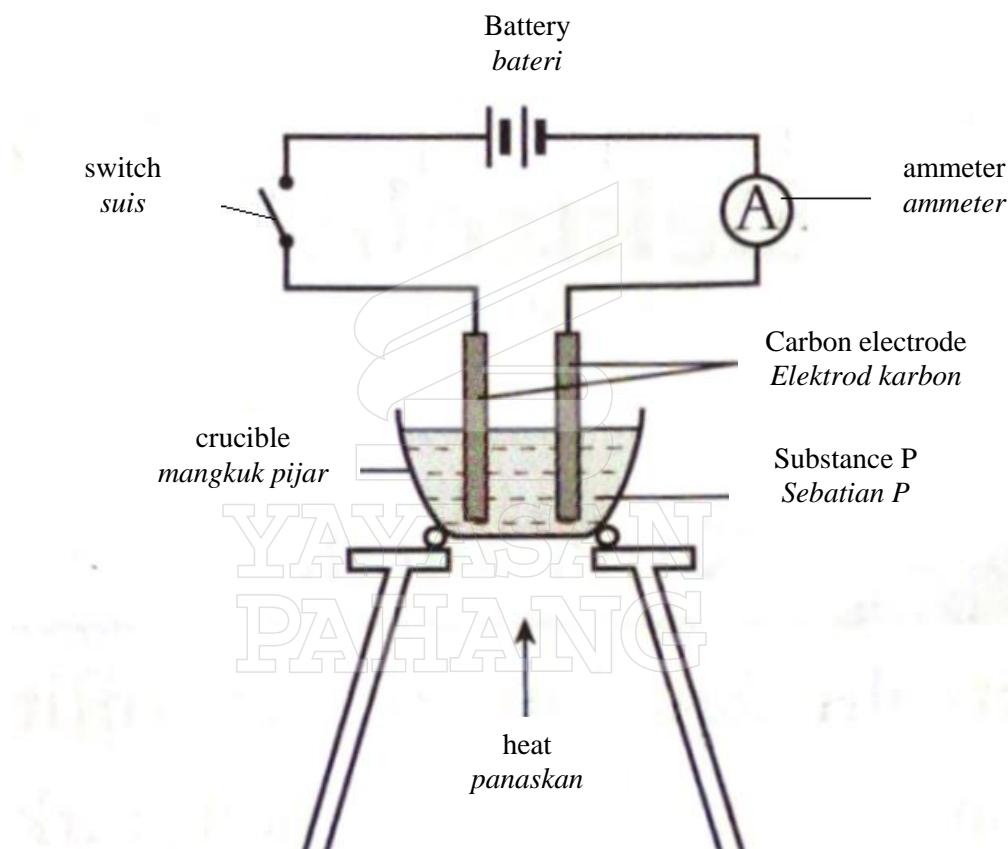


Diagram 1.1/Rajah 1.1

Diagram 1.2 shows the ammeter readings when the switch is on of all the experiments.
Rajah 1.2 menunjukkan bacaan ammeter apabila suis dihidupkan bagi semua eksperimen.

- a) Record the ammeter readings in the space provided in Diagram 1.2
Rekodkan bacaan ammeter pada ruang yang disediakan dalam Rajah 1.2.

[3 marks]
[3 markah]

1(a)

3

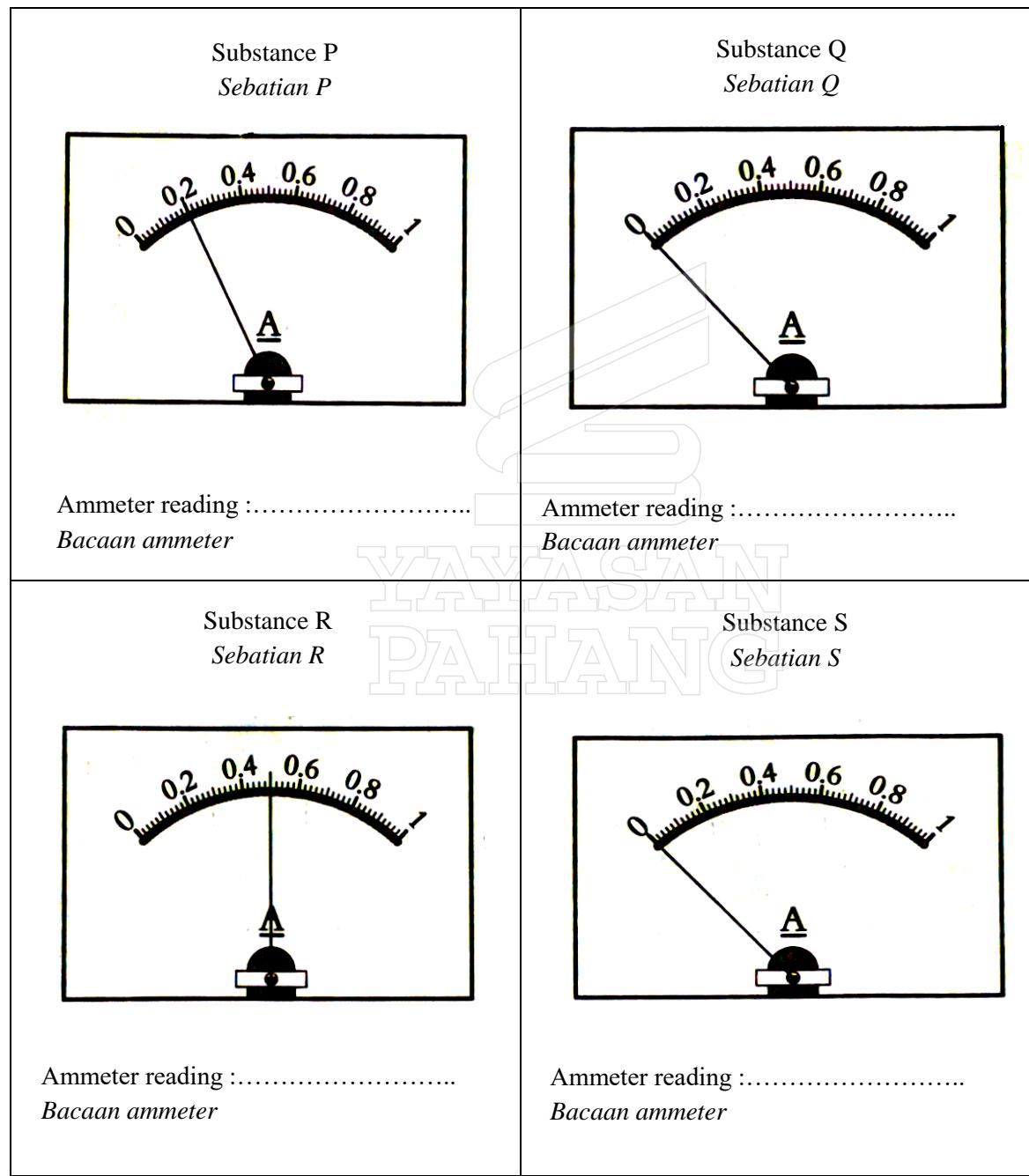


Diagram 1.2 / Rajah 1.2

- (b) Construct a table to record all the ammeter reading for each of substance.
Bina satu jadual untuk merekod semua bacaan ammeter bagi setiap sebatian.

1(b)

[3 marks]
[3 markah]

| |
|---|
| |
| 3 |

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

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

[3 marks]
[3 markah]

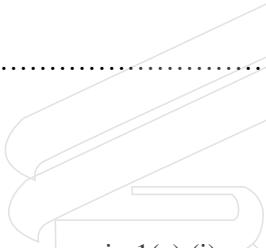
1(d)

| |
|---|
| 3 |
|---|

- (e) (i) Based on Diagram 1.1, state one observation when substance P and substance R is heated

Berdasarkan Diagram 1.1, nyatakan satu pemerhatian apabila sebatian P dan sebatian R dipanaskan.

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



[3 marks]
[3 markah]

1(e)(i)

| |
|---|
| 3 |
|---|

- (ii) State the inference for your answer in 1(e) (i)
Nyatakan inferensi bagi jawapan anda di 1(e)(i)

YAYASAN
PAHANG

[3 marks]
[3 markah]

1(e)(ii)

| |
|---|
| 3 |
|---|

- (f) Explain why the needle of ammeter is not deflected when substance Q and substance S is heated?
Terangkan mengapa jarum ammeter tidak terpesong apabila sebatian Q dan sebatian S dipanaskan?

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

[3 marks]
[3 markah]

1(f)

| |
|---|
| 3 |
|---|

For
Examiner's
use

- (g) Classify substance P,Q,R and S into electrolyte and non-electrolyte
Kelaskan sebatian P,Q,R dan S kepada elektrolit dan bukan elektrolit.

1(g)

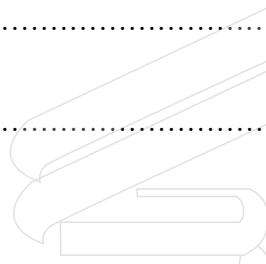
[3 marks]
[3 markah]

3

- (h) State the operational definition for electrical conductivity.
Nyatakan definisi secara operasi bagi kekondusian elektrik.

.....

.....



[3 marks]
[3 markah]

3

- (i) Does the needle of ammeter deflect if experiment is repeated with lead(II) bromide, acetamide and naphthalein ? Tick your answer (✓) or (X) in the table below .

Adakah terdapat pesongan jarum ammeter sekiranya eksperimen diulang menggunakan plumbum(II) bromida, asetamida dan naftalena. Tandakan (✓) atau (X) dalam Jadual di bawah.

| Compound <i>Sebatian</i> | Ammeter needle deflects <i>Jarum ammeter terpesong</i> |
|--|---|
| Lead(II) bromide <i>Plumbum(II) bromida</i> | |
| Acetamide <i>Asetamida</i> | |
| Naphthalein <i>Naftalena</i> | |

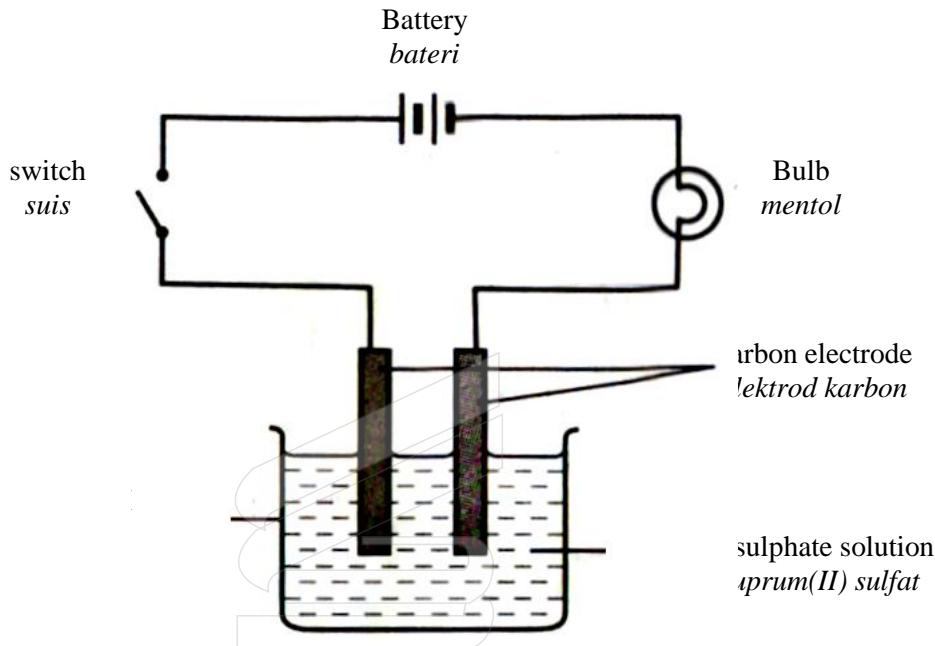
1(i)

[3 marks]
[3 markah]

3

- (j) In another experiment, molten substance P is reacted with copper (II) sulphate solution as Diagram 1.3. State the relationship between intensity of blue colour with time.

Dalam satu eksperimen lain, leburan sebatian P diulang dengan larutan kuprum (II) sulfat seperti dalam Rajah 1.3. Nyatakan hubungan antara keamatan warna biru dengan masa.



**YAYA SAN
PAHANG**
*Diagram 1.3
Rajah 1.3*

1(j)

[3 marks]
[3 markah]

3

2. Diagram 2 shows a conversation between Cikgu Suhaimi and her student.
Rajah 2 menunjukkan perbualan antara Cikgu Suhaimi dengan muridnya.



Diagram 2

Rajah 2

Plan a laboratory experiment by naming metal P and metal Q to prove the result obtained by using potassium hexacyanoferrate(III) and phenolphthalein.

Rancang satu eksperimen makmal dengan menamakan logam P dan logam Q bagi membuktikan keputusan yang diperoleh dengan menggunakan kalium heksasianoferat (III) dan fenolftalein.

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

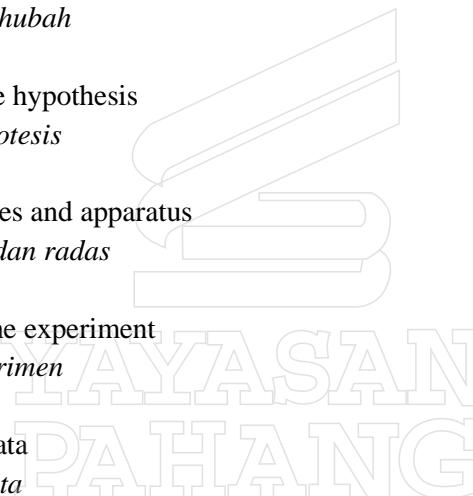
Senarai bahan dan radas

- (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 <u>atau</u> 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 or wrong response provided |