

NAMA :

KELAS :

Bahagian A / Section A

Arahan : Setiap soalan diikuti oleh empat pilihan jawapan, iaitu A, B, C atau D. Pilih jawapan yang terbaik.

Instruction : Each question is followed by four alternative answers, A, B, C or D. Choose the best answer.



Latihan
Sumatif

- 1 Antara berikut, yang manakah merupakan contoh mineral dalam bentuk unsur?

Which of the following is an example of minerals in the form of element?

- I Perak / Silver
- II Berlian / Diamond
- III Kuarza / Quartz
- IV Hematit / Hematite

- A I dan / and II
- B III dan / and IV
- C II dan / and III
- D I dan / and IV

- A Aluminium
Aluminium
- B Kuprum
Copper
- C Ferum
Iron
- D Zink
Zinc

- 5 Maklumat di bawah menunjukkan pemerhatian apabila logam P, Q, R dan S dipanaskan dalam oksigen berlebihan.

The information below shows the observation when metals P, Q, R and S are heated in excess oxygen.

- P - Terbakar dengan sangat cepat dengan nyalaan api putih yang terang
Burns very vigorously with a bright flame
- Q - Berbara dengan malap
Glows dimly
- R - Terbakar dengan perlahan dengan nyalaan terang
Burns slowly with a bright flame
- S - Berbara dengan terang
Glows brightly

Susun urutan logam mengikut kereaktifan yang semakin meningkat terhadap oksigen.

Arrange the sequence of metals according to the increasing reactivity towards oxygen.

- A P, R, S, Q
- B S, Q, P, R
- C Q, S, R, P
- D S, Q, R, P

TUTOR PENYELESAIAN 35C033

- 2 Antara berikut, pasangan manakah yang betul?

Which of the following pair is correct?

	Nama biasa Common name	Nama saintifik Scientific name
A	Kasiterit Cassiterite	Stanum(II) oksida Stanum(II) oxide
B	Galena Galena	Ferum(III) oksida Iron(III) oxide
C	Bauksit Bauxite	Silikon dioksida Silicon dioxide
D	Pirit Pyrite	Ferum sulfida Iron sulphide

- 3 Apakah unsur yang membentuk galena?

What are the elements that form galena?

- A Ferum dan sulfur
Iron and sulphur
- B Plumbum dan sulfur
Lead and sulphur
- C Magnesium dan oksigen
Magnesium and oxygen
- D Aluminium dan oksigen
Aluminium and oxygen

- 4 Antara berikut, logam manakah yang lebih reaktif daripada karbon?

Which of the following metal is more reactive than carbon?

- A Mengelakkan natrium menjadi berasid
Prevents sodium from becoming acidic

- B Mengelakkan natrium daripada tersejat ke persekitaran
Prevent sodium from evaporate to the surrounding

- C Mengelakkan natrium daripada bertindak balas dengan karbon
Prevents sodium from reacting with carbon

- D Mengelakkan natrium menghasilkan tindak balas yang sangat cergas terhadap oksigen
Prevent sodium produce a very vigorous reaction toward oxygen

- 7 Maklumat berikut menerangkan tentang pengecilan logam Y dan Z.

The following information explain about extraction of metal Y and Z.

Logam Y diekstrak melalui elektrolisis manakala logam Z diekstrak melalui pemanasan terus
Metal Y is extracted through electrolysis while metal Z is extracted through direct heating

Apakah logam yang mungkin bagi Y dan Z?

What is the possible metal for Y and Z?

	Y	Z
A	Timah Tin	Merkuri Mercury
B	Kalsium Calcium	Ferum Iron
C	Magnesium Magnesium	Kuprum Copper
D	Aluminium Aluminium	Argentum Argentum

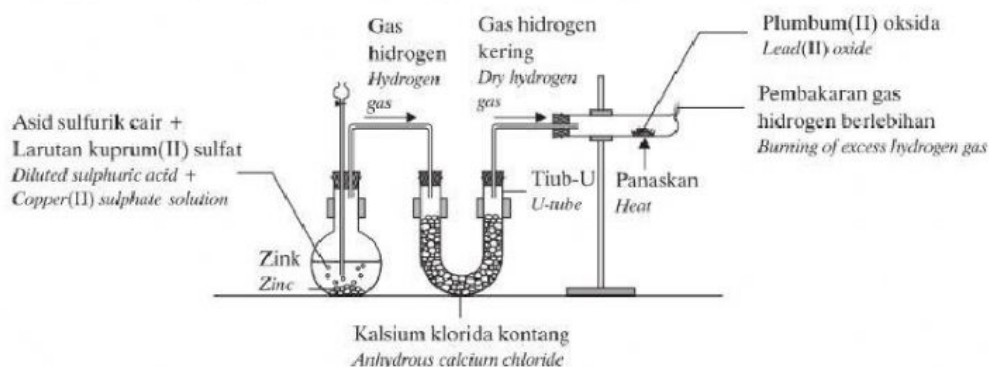
Bahagian B / Section B

Arahan : Jawab semua soalan.

Instruction : Answer all questions.

- 1 Rajah 1 menunjukkan susunan radas untuk mengkaji tindak balas plumbum(II) oksida terhadap hidrogen.

Diagram 1 shows the apparatus set-up to study the reaction of lead(II) oxide towards hydrogen.



Rajah 1 / Diagram 1

Berdasarkan Rajah 1, tandakan (✓) bagi pernyataan yang betul dan (✗) bagi pernyataan yang salah.

Based on Diagram 1, mark (✓) for the correct statement and (✗) for the incorrect statement.

Plumbum(II) oksida tidak berbara apabila dipanaskan <i>Lead(II) oxide does not burn when heated</i>	☐
Hidrogen menurunkan plumbum(II) oksida kepada plumbum <i>Hydrogen reduces lead(II) oxide to lead</i>	☐
Ketulan zink berfungsi menyediakan bekalan gas hidrogen berterusan bagi eksperimen <i>Zinc granule function to provide continuous supply of hydrogen gas for the experiment</i>	☐
Plumbum lebih reaktif daripada hidrogen <i>Lead is more reactive than hydrogen</i>	☐

[4 markah / 4 marks]