

This question paper consists of **50** questions. Answer **all** questions.
Kertas peperiksaan ini mengandungi 50 soalan. Jawab semua soalan.

1 Which of the following is the special characteristic of transition metals?

Antara yang berikut, yang manakah ciri istimewa bagi logam peralihan?

- A** Soft solid
Pepejal lembut
- B** Soluble in water
Larut dalam air
- C** Low melting point
Takat lebur rendah
- D** Form coloured ions
Membentuk ion berwarna

2 The information below is about an alloy B.
Maklumat di bawah adalah tentang suatu aloi B.

Alloy <i>Aloi</i>	Main component <i>Komponen utama</i>	Use <i>Kegunaan</i>
B	Iron <i>Ferum</i>	Surgical instruments <i>Alatan pembedahan</i> Cutlery <i>Kutleri</i>

Based on the information, what is B?
Berdasarkan maklumat tersebut, apakah B?

- A** Pewter
Piuter
- B** Brass
Loyang
- C** Duralumin
Duralumin
- D** Stainless steel
Keluli nirkarat

3 Diagram 1 shows a displacement reaction.
Rajah 1 menunjukkan satu tindak balas penyesaran.

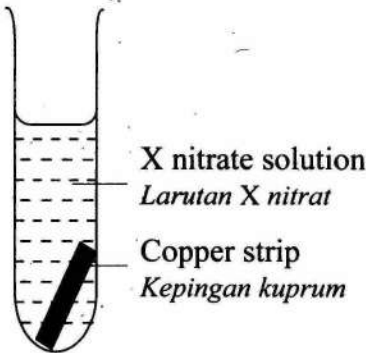


Diagram 1
Rajah 1

After a few minutes, the colourless solution turns blue.
Selepas beberapa minit, larutan tanpa warna bertukar menjadi biru.

Which statement best explains the observation?
Pernyataan manakah yang paling baik menerangkan pemerhatian tersebut?

- A** Copper undergoes oxidation
Kuprum mengalami pengoksidaan
- B** Concentration of ion X increases
Kepekatan ion X meningkat
- C** Copper (III) ions formed
Ion kuprum (III) terhasil
- D** X loses electron
X kehilangan elektron

4 Which diagram shows the correct apparatus set-up for a fermentation process?
Rajah manakah menunjukkan susunan radas yang betul bagi satu proses penapaian?

A

Glucose + yeast
+ distilled water
*Glukosa + yis
+ air suling*

Limewater
Air kapur

B

Glucose + yeast
+ distilled water
*Glukosa + yis
+ air-suling*

Limewater
Air kapur

C

Glucose + yeast
+ distilled water
*Glukosa + yis
+ air suling*

Limewater
Air kapur

D

Glucose + yeast
+ distilled water
*Glukosa + yis
+ air suling*

Limewater
Air kapur

5 Which of the following is the property of tetrachloromethane, CCl_4 ?

Antara yang berikut, yang manakah sifat tetraklorometana, CCl_4 ?

A Non-volatile

Tidak meruap

B Insoluble in organic solvent

Tidak larut dalam pelarut organik

C Conducts electricity in any state

Mengkonduksi elektrik dalam semua keadaan

D Has low melting and boiling point

Mempunyai takat lebur dan takat didih yang rendah

6 Which substance is a reducing agent?

Bahan manakah yang merupakan satu agen penurunan?

A Acidified hydrogen peroxide solution

Larutan hidrogen peroksida berasid

B Iron (III) nitrate solution

Larutan ferum (III) nitrat

C Potassium iodide solution

Larutan kalium iodida

D Acidified potassium manganate (VII) solution

Larutan kalium manganat (VII) berasid

7 Diagram 2 shows the structural formula of ester contained in pineapple.

Rajah 2 menunjukkan formula struktur ester yang terkandung dalam nanas.

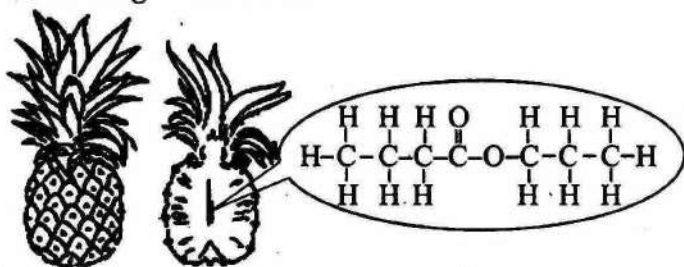


Diagram 2

Rajah 2

What is the name of the ester based on IUPAC system nomenclature?

Apakah nama ester tersebut mengikut sistem penamaan IUPAC?

A Methyl pentanoate

Metil pentanoat

B Propyl propanoate

Propil propanoat

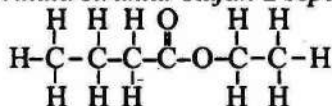
C Ethyl butanoate

Etil butanoat

D Butyl ethanoate

Butil etanoat

Ralat: Formula struktur Rajah 2 sepatutnya ialah:



8 Which reaction absorbs heat from the surrounding? Tindak balas manakah yang menyerap haba dari persekitaran?

A Zinc is added into copper (II) sulphate solution

Zink ditambahkan ke dalam larutan kuprum (II) sulfat

B Water is added to solid sodium hydroxide

Air ditambahkan kepada pepejal natrium hidroksida

C Water is added to solid ammonium nitrate

Air ditambahkan kepada pepejal ammonium nitrat

D Zinc is added into sulphuric acid

Zink ditambahkan ke dalam asid sulfurik

9 Which observation is correct when hexene is burnt in air?

Pemerhatian manakah yang betul apabila heksena dibakar dalam udara?

A No flame

Tiada nyalaan

B Blue flame produced

Nyalaan biru terhasil

C Yellow flame and little soot produced

Nyalaan kuning dan sedikit jelaga terhasil

D Yellow flame and lots of soot produced

Nyalaan kuning dan banyak jelaga terhasil

10 Which statement is correct about the concentration of a solution in g dm^{-3} ?

Pernyataan manakah yang betul tentang kepekatan suatu larutan dalam g dm^{-3} ?

A The quantity of solute in a given volume of solution

Kuantiti bahan terlarut dalam suatu isi padu larutan

B The number of moles of solute in a given volume of solution

Bilangan mol bahan terlarut dalam suatu isi padu larutan

C The mass of one mole of solution in gram

Jisim bagi satu mol larutan dalam gram

D The number of solute particles that is present in one mole of solution

Bilangan zarah bahan terlarut yang hadir dalam satu mol larutan

11 Which metal can be extracted from its ores by electrolysis process?

Logam manakah yang boleh diekstrak daripada bijihnya melalui proses elektrolisis?

A Aluminium

Aluminium

B Zinc

Zink

C Lead

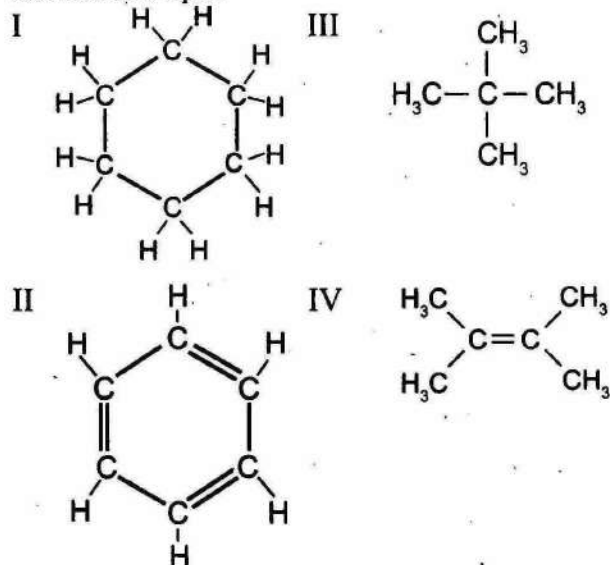
Plumbum

D Tin

Stanum

- 12 Which of the following are saturated hydrocarbons?

Antara yang berikut, yang manakah merupakan hidrokarbon tepu?



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

- 13 Which of the following will produce an insoluble salt?

Antara yang berikut, yang manakah akan menghasilkan garam tak terlarutkan?

- A Hydrochloric acid and sodium hydroxide
Asid hidroklorik dan natrium hidroksida
- B Hydrochloric acid and copper (II) oxide
Asid hidroklorik dan kuprum (II) oksida
- C Sulphuric acid and barium hydroxide
Asid sulfurik dan barium hidroksida
- D Sulphuric acid and zinc
Asid sulfurik dan zink

- 14 A student used ethanol as an electrolyte in an electrolysis experiment. After two minutes, there was no deflection of the needle on the ammeter.

Seorang murid menggunakan etanol sebagai elektrolit dalam suatu eksperimen elektrolisis. Selepas dua minit, didapati tiada pesongan pada jarum ammeter.

Which explanation is the most suitable for the observation?

Penjelasan manakah yang paling sesuai bagi pemerhatian tersebut?

- A Particles of ethanol move freely
Zarah etanol bergerak bebas
- B Particles of ethanol lose electrons
Zarah etanol kehilangan elektron

- C Particles of ethanol contain positively-charged ions

Zarah etanol mengandungi ion bercas positif

- D Particles of ethanol are made up of molecule
Zarah etanol terdiri daripada molekul

- 15 Which of the following pair is correct about the type of medicine and its example?

Antara berikut, pasangan manakah yang betul tentang jenis ubat dan contohnya?

	Type of Medicine Jenis Ubat	Example Contoh
A	Stimulants Stimulan	Amphetamine Amfetamin
B	Antibiotics Antibiotik	Aspirin Aspirin
C	Analgesics Analgesik	Barbiturate Barbiturat
D	Antipsychotic Antipsikotik	Penicillin Penisilin

- 16 Diagram 3 shows the apparatus set-up of a reaction.

Rajah 3 menunjukkan susunan radas bagi satu tindak balas.

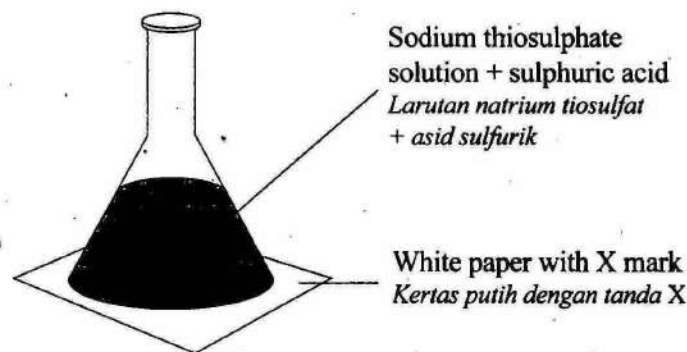


Diagram 3
Rajah 3

What is the substance that will be formed and covers the X mark?

Apakah bahan yang akan terbentuk dan menutupi tanda X?

- A Na_2SO_4 C SO_2
- B H_2S D S

- 17 Which molecule has a double covalent bond between its atoms?

[Proton number: H = 1, N = 7, O = 8, Cl = 9]

Molekul manakah yang mempunyai ikatan kovalen ganda dua antara atomnya?

[Proton number: H = 1, N = 7, O = 8, Cl = 9]

- A Hydrogen C Nitrogen
Hidrogen Nitrogen
- B Fluorine D Oxygen
Fluorin Oksigen

18 Which industrial process uses iron as a catalyst?
Proses industri manakah yang menggunakan ferum sebagai mangkin?

- A Manufacture of sulphuric acid
Pembuatan asid sulfurik
- B Manufacture of margarine
Pembuatan marjerin
- C Manufacture of ammonia
Pembuatan ammonia
- D Manufacture of nitric acid
Pembuatan asid nitrik

19 Which of the following is a weak acid and a weak alkali?

Antara yang berikut, yang manakah asid lemah dan alkali lemah?

- A Methanoic acid and ammonia solution
Asid metanoik dan larutan ammonia
- B Methanoic acid and potassium hydroxide solution
Asid metanoik dan larutan kalium hidroksida
- C Hydrochloric acid and ammonia solution
Asid hidroklorik dan larutan ammonia
- D Hydrochloric acid and potassium hydroxide solution
Asid hidroklorik dan larutan kalium hidroksida

20 Diagram 4 shows the standard representation of fluorine atom.

Rajah 4 menunjukkan perwakilan piawai bagi atom fluorin.

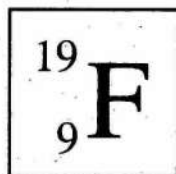


Diagram 4
Rajah 4

What is the number of valence electrons of the atom?

Apakah bilangan elektron valens bagi atom tersebut?

- A 7
- B 8
- C 9
- D 10

21 Table 1 shows the observation for two reactants.
Jadual 1 menunjukkan pemerhatian bagi dua bahan tindak balas.

Reaction <i>Tindak Balas</i>	Reactant <i>Bahan Tindak Balas</i>	Observation <i>Pemerhatian</i>
I	CuO and T <i>CuO dan T</i>	Blue solution produced <i>Larutan biru terhasil</i>
II	AgNO ₃ and T <i>AgNO₃ dan T</i>	White precipitate formed <i>Mendakan putih terbentuk</i>

Table 1
Jadual 1

What is T?
Apakah T?

- A Hydrochloric acid
Asid hidroklorik
- B Ethanoic acid
Asid etanoik
- C Carbonic acid
Asid karbonik
- D Nitric acid
Asid nitrik

22 Diagram 5 shows the percentage by mass of elements in the allicin, which is a compound that causes the smell in garlic.

Rajah 5 menunjukkan peratusan mengikut jisim bagi unsur dalam alisin iaitu sebatian yang menyebabkan bau pada bawang putih.

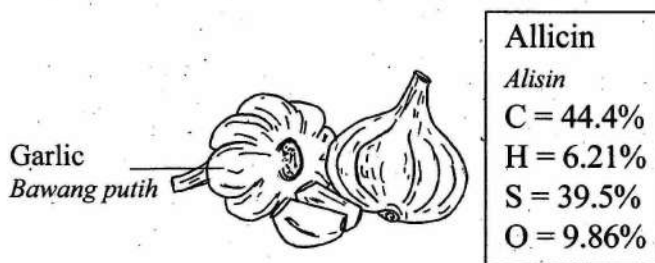


Diagram 5
Rajah 5

What is the empirical formula of allicin?

[Relative atomic mass: H = 1, C = 12, O = 16, S = 32]

Apakah formula empirik bagi alisin?

[Jisim atom relatif: H = 1, C = 12, O = 16, S = 32]

- A CHSO
- B C₆H₁₀S₂O
- C C₁₂H₅S₂O
- D C₁₂H₁₀S₄O

23 Which of the following are redox reactions?
 Antara yang berikut, yang manakah merupakan tindak balas redoks?

- I Igniting the gas stove
Menyalakan dapur gas
 - II Washing oil-stained clothes using detergent
Mencuci pakaian yang terkena kotoran minyak dengan detergen
 - III Rusting of car's body
Pengaratan pada badan kereta
 - IV Using hot pack to relieve muscle pain
Menggunakan pek panas untuk meredakan sakit otot
- A I and III
I dan III
- B I and IV
I dan IV
- C II and III
II dan III
- D II and IV
II dan IV

24 Table 2 shows the time taken for the metal powder P, Q and R of the same mass to dissolve in dilute nitric acid.

Jadual 2 menunjukkan masa yang diambil bagi serbuk logam P, Q dan R dengan jisim yang sama untuk melarut dalam asid nitrik cair.

Metal Logam	P	Q	R
Time (s) Masa (s)	25	15	40

Table 2
Jadual 2

What are metals P, Q and R?

Apakah logam P, Q dan R?

	P	Q	R
A	Aluminium Aluminium	Zinc Zink	Iron Ferum
B	Zinc Zink	Aluminium Aluminium	Iron Ferum
C	Iron Ferum	Zinc Zink	Aluminium Aluminium
D	Zinc Zink	Iron Ferum	Aluminium Aluminium

25 The following chemical equation represents the preparation of ammonia gas.

Persamaan kimia berikut mewakili penyediaan gas ammonia.



Which of the following is the correct statement?

Antara berikut, pernyataan manakah yang betul?

- A Two nitrogen molecules react with six hydrogen molecules to produce six ammonia molecules
 Dua molekul nitrogen bertindak balas dengan enam molekul hidrogen untuk menghasilkan enam molekul ammonia
- B 1.0 g of nitrogen gas reacts with 3.0 g of hydrogen gas to produce 2.0 g of ammonia gas
 1.0 g gas nitrogen bertindak balas dengan 3.0 g gas hidrogen untuk menghasilkan 2.0 g gas ammonia
- C 1 mol of ammonia gas is produced when 0.5 mol of nitrogen gas reacts with 1.5 mol of hydrogen gas
 1 mol gas ammonia dihasilkan apabila 0.5 mol gas nitrogen bertindak balas dengan 1.5 mol gas hidrogen
- D Number of atoms in ammonia gas produced is twice the number of atoms in nitrogen gas used
 Bilangan atom dalam gas ammonia terhasil adalah dua kali bilangan atom gas nitrogen yang digunakan

26 Diagram 6 shows an invertebrate found in the sea.

Rajah 6 menunjukkan satu invertebrata yang dijumpai dalam laut.

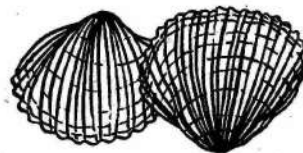


Diagram 6
Rajah 6

The invertebrate's shell is a chemical compound. Which substance has the same physical properties as the compound?

Cangkerang invertebrata adalah satu sebatian kimia. Bahan manakah mempunyai sifat fizik yang sama dengan sebatian tersebut?

- A Barium sulphate
Barium sulfat
- C Naphthalene
Naftalena
- B Sodium chloride
Natrium klorida
- D Glucose
Glukosa

- 27 Table 3 shows the depth of dent after a weight is dropped on the surface of two different materials. *Jadual 3 menunjukkan kedalaman lekuk selepas satu pemberat dijatuhkan ke atas permukaan dua bahan yang berbeza.*

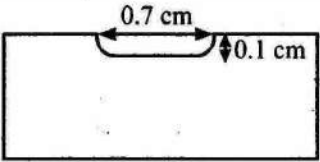
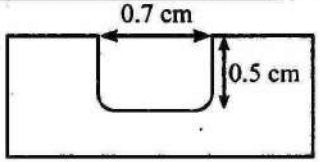
Material Bahan	Depth of Dent (cm) Kedalaman Lekuk (cm)
Duralumin Duralumin	
X	

Table 3
Jadual 3

What is X?

Apakah X?

- | | |
|--------------------------|--------------------|
| A Steel
Keluli | C Bronze
Gangsa |
| B Aluminium
Aluminium | D Pewter
Piuter |

- 28 Diagram 7 shows an interconversion of the state of matter. *Rajah 7 menunjukkan satu perubahan keadaan jirim.*

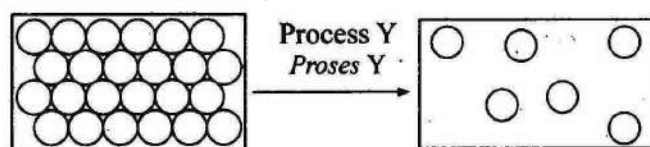


Diagram 7
Rajah 7

Which substance undergoes process Y?

Bahan manakah yang mengalami proses Y?

- | | |
|---|----------------------------|
| I Iodine
Iodin | |
| II Sulphur
Sulfur | |
| III Magnesium chloride
Magnesium klorida | |
| IV Ammonium chloride
Ammonium klorida | |
| A I and III
I dan III | C II and III
II dan III |
| B I and IV
I dan IV | D II and IV
II dan IV |

- 29 Diagram 8 shows four test tubes that contain different metals immersed in water. *Rajah 8 menunjukkan empat tabung uji yang mengandungi logam yang berbeza direndam di dalam air.*

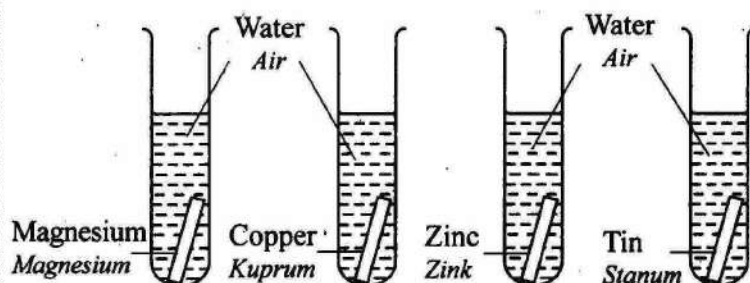


Diagram 8
Rajah 8

Which metal is the slowest to corrode?

Logam manakah yang paling lambat terkakis?

- A Magnesium
Magnesium
- B Copper
Kuprum
- C Zinc
Zink
- D Tin
Stanum

- 30 Table 4 shows the pH values for four types of aqueous solution P, Q, R and S. *Jadual 4 menunjukkan nilai pH bagi empat jenis larutan akueus P, Q, R dan S.*

Aqueous solution Larutan akueus	P	Q	R	S
pH value Nilai pH	1	3	7	13

Table 4
Jadual 4

Which aqueous solution has the highest concentration of hydroxide ion?

Larutan akueus manakah yang mempunyai kepekatan ion hidraksida yang paling tinggi?

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

Questions 31 and 32 are based on Diagram 9.

Soalan 31 dan 32 berdasarkan Rajah 9.

Diagram 9 shows the apparatus set-up for a combination of two cells.

Rajah 9 menunjukkan susunan radas bagi gabungan dua sel.

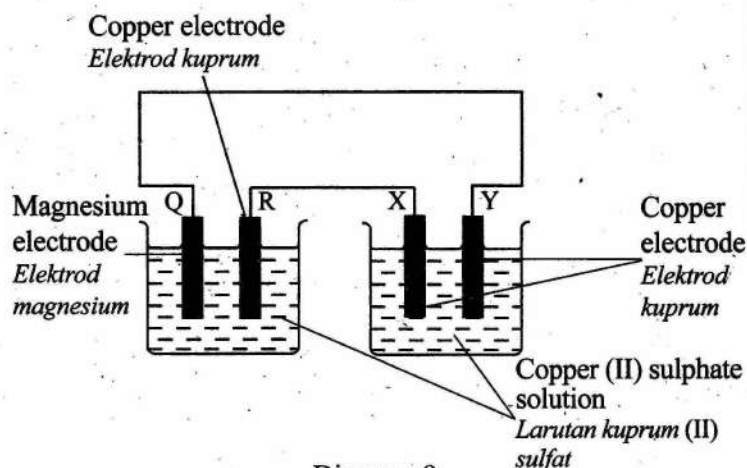


Diagram 9
Rajah 9

31 Which electrodes undergo reduction?
Elektrod manakah yang mengalami penurunan?

- | | |
|----------------------|----------------------|
| A Q and R
Q dan R | C R and Y
R dan Y |
| B Q and X
Q dan X | D X and Y
X dan Y |

32 What are the products formed at the anode in both cells?

Apakah hasil yang terbentuk di anod dalam kedua-dua sel?

- A Magnesium and copper
Magnesium dan kuprum
- B Magnesium ion and copper (II) ion
Ion magnesium dan ion kuprum (II)
- C Copper and oxygen
Kuprum dan oksigen
- D Hydrogen gas and copper (II) ion
Gas hidrogen dan ion kuprum (II)

33 Diagram 10 shows a graph of reactivity of elements against the proton number of elements X, Y and Z from the same group.

Rajah 10 menunjukkan graf kereaktifan unsur melawan nombor proton bagi unsur X, Y dan Z daripada kumpulan yang sama.

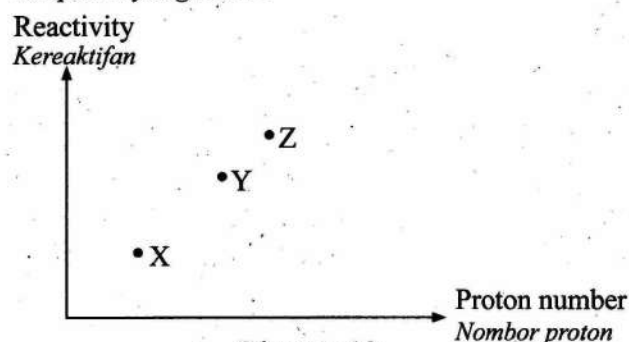


Diagram 10
Rajah 10

Which of the following is correct about the elements?

Antara yang berikut, yang manakah betul tentang unsur tersebut?

- A React with water to form acidic solution
Bertindak balas dengan air untuk membentuk larutan berasid
- B React with sulphuric acid to form white precipitate
Bertindak balas dengan asid sulfurik untuk membentuk mendakan putih
- C React in chlorine gas to form white solid
Bertindak balas dalam gas klorin untuk membentuk pepejal putih
- D React with sodium hydroxide solution to form sodium halide
Bertindak balas dengan larutan natrium hidroksida untuk membentuk natrium halida

34 Diagram 11 shows a compound that formed from three atoms Q and one atom R through sharing of electrons.

Rajah 11 menunjukkan sebatian yang terbentuk daripada tiga atom Q dan satu atom R melalui perkongsian elektron.

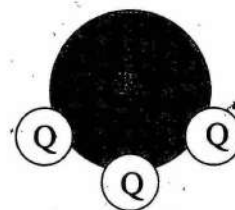


Diagram 11
Rajah 11

What is the property of the compound?

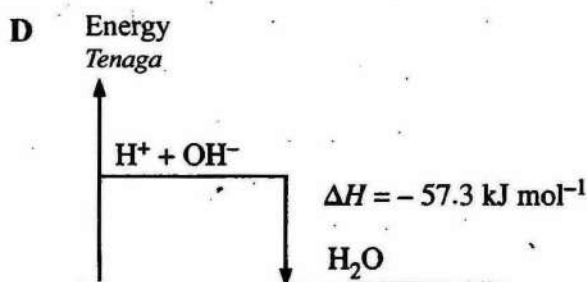
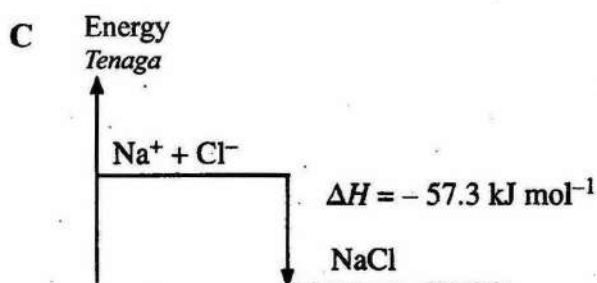
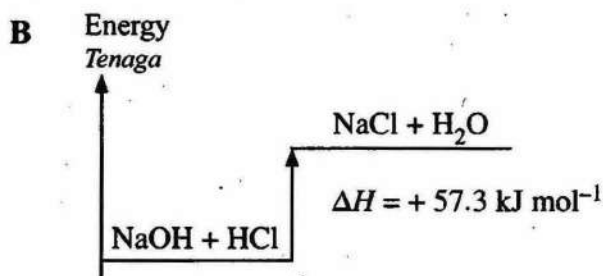
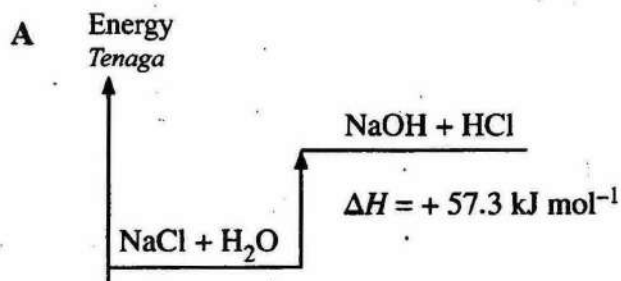
Apakah sifat bagi sebatian tersebut?

- A Dissolves in dry propanone
Larut dalam propanon kering
- B High melting point
Takat lebur yang tinggi
- C Dissolves in water to produce acidic solution
Larut dalam air untuk menghasilkan larutan berasid
- D Conducts electricity in molten state
Mengalirkan arus elektrik dalam keadaan leburan

35 The heat of neutralisation between sodium hydroxide solution and hydrochloric acid is $\Delta H = -57.3 \text{ kJ mol}^{-1}$

Which of the following energy level diagrams represents the reaction?

Haba penneutralan antara larutan natrium hidroksida dengan asid hidroklorik ialah $\Delta H = -57.3 \text{ kJ mol}^{-1}$
Antara berikut, gambar rajah aras tenaga yang manakah mewakili tindak balas tersebut?



6 Diagram 12 shows a breathalyser that is used on a drunken driver.

Rajah 12 menunjukkan satu alat penguji pernafasan yang digunakan ke atas seorang pemandu yang mabuk.



Diagram 12
Rajah 12

What is the substance used in the device?

Apakah bahan yang digunakan dalam alat tersebut?

- A** Acidified potassium dichromate (VI) solution
Larutan kalium dikromat (VI) berasid
- B** Iron (II) sulphate solution
Larutan ferum (II) sulfat

- C** Potassium iodide solution
Larutan kalium iodida
- D** Bromine water
Air bromin

37 Element M is located in the same group with iron in the Periodic Table of Elements. Which of the following are the characteristics of M?

Unsur M terletak dalam kumpulan yang sama dengan ferum dalam Jadual Berkala Unsur.

Antara yang berikut, yang manakah ciri-ciri bagi M?

- I** Low melting point
Takat lebur yang rendah
- II** Poor heat conductor
Konduktor haba yang lemah
- III** Act as a catalyst
Bertindak sebagai pemangkin
- IV** Has more than one oxidation number
Mempunyai lebih daripada satu nombor pengoksidaan
- A** I and II
I dan II
- B** I and III
I dan III
- C** II and IV
II dan IV
- D** III and IV
III dan IV

38 Diagram 13 shows the change of substance M to substance L through process Z.

Rajah 13 menunjukkan perubahan bahan M kepada bahan L melalui proses Z.

Substance M Bahan M	Substance L Bahan L
<ul style="list-style-type: none"> Soluble in water Larut dalam air Reacts with ethanoic acid to produce sweet smell compound Bertindak balas dengan asid etanoik untuk menghasilkan sebatian berbau wangi 	<ul style="list-style-type: none"> Insoluble in water Tidak larut dalam air Decolourise purple colour of acidified potassium manganate (VII) Menyahwarna ungu larutan kalium manganat (VII) berasid
Process Z Proses Z	

Diagram 13
Rajah 13

Which of the following is correct about process Z?
Antara yang berikut, yang manakah betul tentang proses Z?

Apakah kadar tindak balas purata dalam minit kedua?

- A 22.5 cm³ per minute
22.5 cm³ per minit
- B 19.0 cm³ per minute
19.0 cm³ per minit
- C 16.0 cm³ per minute
16.0 cm³ per minit
- D 8.0 cm³ per minute
8.0 cm³ per minit

- 43 What is the percentage of composition by mass of carbon atoms per molecule in octane, C₈H₁₈?

[Relative atomic mass: H = 1, C = 12]

Apakah peratus komposisi mengikut jisim bagi atom karbon per molekul dalam oktana, C₈H₁₈?

[Jisim atom relatif: H = 1, C = 12]

- A 15.79% C 69.32%
- B 30.80% D 84.21%

- 44 The following chemical equation represents the extraction of silicon from quartz using coke.

Persamaan kimia berikut mewakili pengekstrakan silikon daripada kuarza menggunakan kok.



What is the change in oxidation number of silicon?

Apakah perubahan nombor pengoksidaan silikon?

- A +2 to 0
+2 kepada 0
- B +4 to 0
+4 kepada 0
- C 0 to +2
0 kepada +2
- D 0 to +4
0 kepada +4

- 45 The following chemical equation represents a reaction between sulphuric acid and potassium hydroxide solution.

Persamaan kimia berikut mewakili tindak balas antara asid sulfurik dengan larutan kalium hidroksida.



What is the volume of 0.5 mol dm⁻³ sulphuric acid required to neutralise 25 cm³ of 0.1 mol dm⁻³ potassium hydroxide?

Apakah isi padu asid sulfurik 0.5 mol dm⁻³ yang diperlukan untuk meneutralkan 25 cm³ larutan kalium hidroksida 0.1 mol dm⁻³?

- A 2.5 cm³
- B 3.0 cm³
- C 3.5 cm³
- D 4.2 cm³

- 46 Given that heat of combustion of ethanol is -1376 kJ mol⁻¹. What is the fuel value of ethanol?

[Relative atomic mass: H = 1, C = 12, O = 16]

Diberi haba pembakaran etanol ialah -1376 kJ mol⁻¹.

Berapakah nilai bahan api bagi etanol?

[Jisim atom relatif: H = 1, C = 12, O = 16]

- A 18.6 kJ g⁻¹
- B 22.9 kJ g⁻¹
- C 29.9 kJ g⁻¹
- D 31.3 kJ g⁻¹

- 47 The following equations represent two stages in the manufacture of nitric acid from ammonia.

Persamaan berikut mewakili dua peringkat dalam pembuatan asid nitrik daripada ammonia.

Stage 1 Peringkat 1	$4\text{NH}_3 + 5\text{O}_2 \rightarrow 4\text{NO} + 6\text{H}_2\text{O}$
Stage 2 Peringkat 2	$4\text{NO} + 2\text{H}_2\text{O} + 3\text{O}_2 \rightarrow 4\text{HNO}_3$

480 dm³ of ammonia is used to produce nitric acid in 60 minutes.

What is the mass of nitric acid produced in 30 minutes?

[Relative atomic mass: O = 16; N = 14; H = 1; Molar volume of gas = 24.0 dm³ mol⁻¹]

480 dm³ ammonia digunakan untuk menghasilkan asid nitrik dalam tempoh 60 minit.

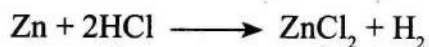
Berapakah jisim asid nitrik yang telah dihasilkan dalam tempoh 30 minit?

[Jisim atom relatif: O = 16; N = 14; H = 1; Isi padu molar gas = 24.0 dm³ mol⁻¹]

- A 630 g
- B 1260 g
- C 2520 g
- D 5040 g

- 48 The following equation represents the reaction between zinc and hydrochloric acid.

Persamaan berikut mewakili tindak balas antara zink dan asid hidroklorik.



What is the volume of hydrogen gas produced when 6.5 g of zinc reacts with hydrochloric acid at standard temperature and pressure (STP)?

[Relative atomic mass: Zn = 65; H = 1; Molar volume of gas at STP: $22.4 \text{ dm}^3 \text{ mol}^{-1}$]

Berapakah isi padu gas hidrogen yang terhasil apabila 6.5 g zink bertindak balas dengan asid hidroklorik pada suhu dan tekanan piawai (STP)?

[Jisim atom relatif: Zn = 65; H = 1; Isi padu molar gas pada STP: $22.4 \text{ dm}^3 \text{ mol}^{-1}$]

- A 0.10 dm^3 C 2.24 dm^3
B 1.12 dm^3 D 4.48 dm^3

- 49 Diagram 17 shows the preparation of lead (II) sulphate salt using sodium sulphate solution and lead (II) nitrate solution.

Rajah 17 menunjukkan penyediaan garam plumbum (II) sulfat menggunakan larutan natrium sulfat dan larutan plumbum (II) nitrat.

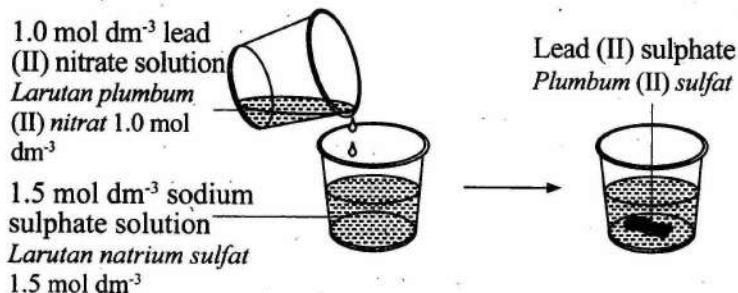


Diagram 17
Rajah 17

What is the volume of sodium sulphate solution needed to react completely with 50 cm^3 of the lead (II) nitrate solution?

Berapakah isi padu larutan natrium sulfat yang diperlukan untuk bertindak balas secara lengkap dengan 50 cm^3 larutan plumbum (II) nitrat tersebut?

- A 75.0 cm^3 C 48.5 cm^3
B 50.0 cm^3 D 33.3 cm^3

- 50 Diagram 18 is a bar chart that shows the difference in production of sulphuric acid by two companies, Company X and Company Y in the first quarter of the year.

Rajah 18 adalah satu carta bar yang menunjukkan perbezaan dalam penghasilan asid sulfurik oleh dua buah syarikat iaitu Syarikat X dan Syarikat Y pada suku pertama tahun tersebut.

Percentage of sulphuric acid production (%)
Peratus penghasilan asid sulfurik (%)

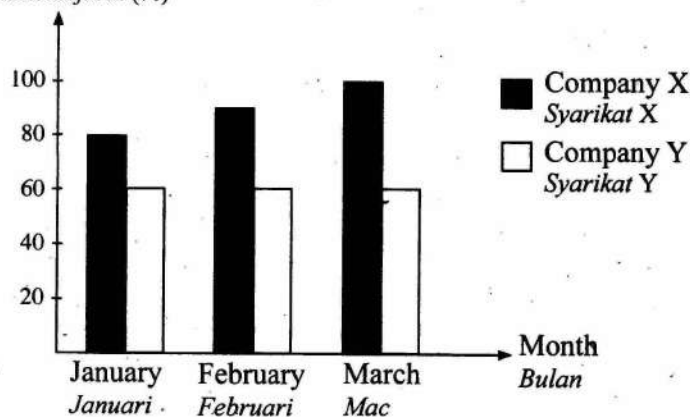


Diagram 18
Rajah 18

A production manager from Company Y is given the responsibility to overcome the problem of the company. What should he do to solve the problem?

Seorang pengurus pengeluaran daripada Syarikat Y telah diberi tanggungjawab untuk mengatasi masalah syarikat itu. Apakah yang dia patut lakukan bagi menyelesaikan masalah tersebut?

- A Use bigger size of sulphur
Guna sulfur yang bersaiz lebih besar
B Increase the volume of water used
Tingkatkan isi padu air yang digunakan
C Use platinum to replace vanadium (V) oxide
Guna platinum untuk menggantikan vanadium (V) oksida
D Increase the temperature of the production process
Tingkatkan suhu bagi proses penghasilan