SAMPEL PERCUMA

Kertas Percubaan SPM 2026 Kimia

Set penuh: Kertas Trial SPM

Kimia (30+ set)

Sampel ini: 4 muka surat. Set penuh ada:

- 2 fail PDF
- Kertas trial SPM dari banyak negeri untuk subjek yang dipilih
- Skema jawapan / cadangan jawapan
- Set Penuh: semua 17 subjek dan jadual ulangkaji A+

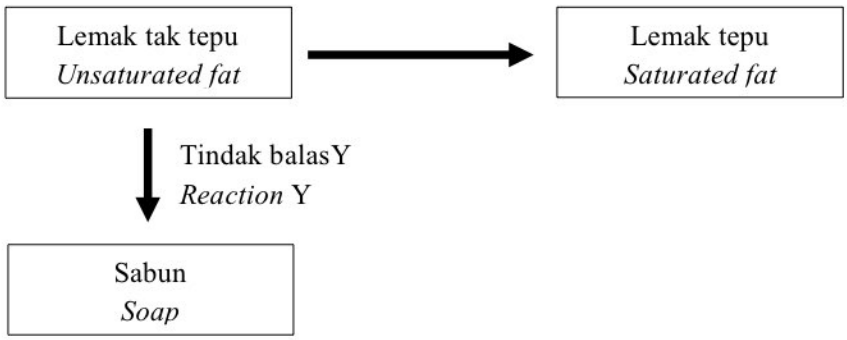
RM12.90

BELI SET PENUH RM12.90 >

nightmew.com/p/kertas-percubaan-spm · FPX semua bank · download sejurus lepas bayar

Sampel bermula di muka surat sebelah

2 Rajah 2 menunjukkan tindak balas yang melibatkan lemak tak tepu.
Diagram 2 *shows the reactions that involved unsaturated fat.*



Rajah 2
Diagram 2

(a) Nyatakan satu contoh lemak tak tepu
State one example of unsaturated fat

……
[1 markah/*mark*]

(b) (i) Nyatakan nama tindak balas untuk menukarkan lemak tak tepu kepada lemak tepu.
State the name of the reaction to convert unsaturated fat to saturated fat.

……
[1 markah/*mark*]

(ii) Apakah kesan tindak balas dalam 2(b)(i) ke atas keadaan fizik lemak?
What is the effect of the reaction in 2(b)(i) *on the physical state of fat*?

……
[1 markah/*mark*]

(iii) Berdasarkan Rajah 2, nyatakan nama bagi tindak balas Y
Based on Diagram 2*, state the name of reaction* Y

……
[1 markah/ *mark*]

(c) Tokoferol ditambah ke dalam lemak tak tepu untuk mengelakkannya menjadi tengik apabila terdedah kepada udara. Nyatakan jenis bahan tambah makanan bagi tokoferol
Tocopherol is added into unsaturated fat to prevent it from turning rancid when exposed to air. State the type of food additive for tocopherol.

……
[1 markah/*mark*]

4 Kira-kira 4 000 tahun yang lalu, Zaman Gangsa bermula di Britain. Gangsa ialah aloi yang terdiri daripada kuprum dan stanum.
About 4 000 *years ago, the Bronze Age started in Britain. Bronze is an alloy consists of copper and tin.*

(a) Mengapakah kapak yang diperbuat daripada gangsa lebih baik daripada kapak yang diperbuat daripada kuprum?
W*hy is an axe made of bronze better than an axe made of copper*?

.....

[1 markah/*mark*]

(b) Lukis susunan atom di dalam gangsa.
Draw the arrangement of atoms in bronze.



[2 markah/*marks*]

(c) Loyang ialah contoh lain bagi aloi kuprum. Namakan logam lain dalam loyang.
Brass is another example of alloy of copper. Name the other metal in brass.

.....

[1 markah/*mark*]

(d) Duralumin ialah aloi aluminium dan kuprum. Nilai jejari atom bagi aluminium dan kuprum ditunjukkan dalam Jadual 1.
Duralumin is an alloy of aluminium and copper. The values of the atomic radius of aluminium and copper are shown in Table 1

Unsur ***Element***	**Jejari atom (nm)** ***Atomic radius* (nm)**
Aluminium / *Aluminium*	0.143
Kuprum / *Copper*	0.128

Jadual 1
Table 1

Jelaskan mengapa kuprum yang berlainan saiz ditambahkan ke dalam aluminium untuk membentuk duralumin.
Explain why copper of different sizes is added to aluminium to form duralumin.

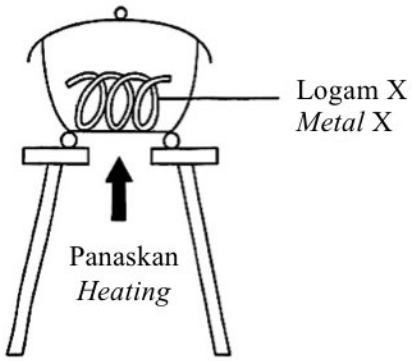
.....

.....

.....

[3 markah/*marks*]

5 Rajah 4 menunjukkan susunan radas untuk menentukan formula empirik bagi oksida logam X
Diagram 4 *shows the apparatus setup to determine the empirical formula of oxide of metal* X



Rajah 4
Diagram 4

(a) (i) Apakah yang dimaksudkan dengan formula empirik?
What is meant by empirical formula?

.....
[1 markah/*mark*]

(ii) Cadangkan logam untuk X.
Suggest metal X.

.....
[1 markah/*mark*]

(iii) Bagaimanakah cara untuk memastikan bahawa tindak balas itu lengkap?
How to ensure that the reaction has completed?

.....
[1 markah/*mark*]

(iv) Jadual 2 menunjukkan keputusan bagi eksperimen ini.
Table 2 *shows the result for this experiment.*

Penerangan ***Description***	**Jisim (g)** ***Mass* (g)**
Jisim mangkuk pijar + penutup *Mass of crucible + lid*	35.4
Jisim mangkuk pijar + penutup + logam X *Mass of crucible + lid + metal* X	37.8
Jisim mangkuk pijar + penutup + oksida logam X *Mass of crucible + lid + oxide of metal* X	39.4

Jadual 2
Table 2

6 Satu eksperimen telah dijalankan untuk menentukan haba pembakaran bagi propanol. Jadual 3.1 menunjukkan keputusan yang diperoleh.
An experiment is carried out to determine the heat of combustion of propanol. Table 3.1 *shows the results obtained.*

Jisim lampu + propanol sebelum pembakaran (g) *Mass of lamp + propanol before combustion* (g)	30.69
Jisim lampu + propanol sebelum pembakaran (g) *Mass of lamp + propanol after combustion* (g)	29.85
Isi padu air (cm^3) *Volume of water* (cm^3)	200
Suhu awal (°C) *Initial temperature* (°C)	28.0
Suhu tertinggi (°C) *Highest temperature* (°C)	59.0

Jadual 3.1
Table 3.1

(a) Nyatakan jenis tindak balas bagi pembakaran propanol.
State the type of reaction for the combustion of ethanol

.....

[1 markah/*mark*]

(b) Berdasarkan keputusan eksperimen, hitung:
Based on the results of the experiment, calculate:

(i) haba yang dibebaskan apabila propanol dibakar.
[Diberi muatan haba tentu air ialah 4.2 J $g^{-1}°C^{-1}$]
the heat released when propanol is burnt.
[*Given the specific heat capacity for water is* 4.2 J $g^{-1}°C^{-1}$]

[1 markah/*mark*]

(ii) bilangan mol propanol yang terbakar.
[Diberi jisim molekul relatif propanol ialah 60]
the number of moles of propanol burnt.
[*Given the relative molecular mass of propanol is* 60]

[1 markah/*mark*]

TAMAT SAMPEL

Suka sampel ini?

Set penuh: Kertas Trial SPM

Kimia (30+ set)

Sampel ini: 4 muka surat. Set penuh ada:

- 2 fail PDF
- Kertas trial SPM dari banyak negeri untuk subjek yang dipilih
- Skema jawapan / cadangan jawapan
- Set Penuh: semua 17 subjek dan jadual ulangkaji A+

RM12.90

BELI SET PENUH RM12.90 >

nightmew.com/p/kertas-percubaan-spm · FPX semua bank · download sejurus lepas bayar