ANGKA GILIRAN | | | | | | | | | |

NAMA

MODUL PINTAS SPM 2022

CHEMISTRY **4541/1**

KERTAS 1

TINGKATAN 5

1 ¼ jam Satu jam lima belas minit

JANGAN BUKA KERTAS SOALAN INI SEHINGGA DIBERITAHU

1. *Kertas ini adalah dalam dwibahasa.*
2. *Soalan dalam Bahasa Melayu mendahului soalan dalam Bahasa Inggeris.*
3. *Calon dikehendaki membaca maklumat di halaman belakang kertas soalan ini.*

4. Ikatan hidrogen boleh terbentuk antara atom hidrogen dan atom
Hydrogen bond can be formed between hydrogen atom and atom of

A Klorin
Chlorine
B Fluorin
Fluorine
C Bromin
Bromine

5. Jadual 1 menunjukkan nilai pH bagi larutan P, Q, R dan S.
Table 1 shows the pH values of P, Q, R and S solutions.

Larutan / *Solution*	P	Q	R	S
pH	5	6	7	9

Jadual 1 /*Table 1*

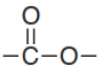
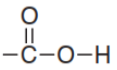
Larutan manakah yang merupakan alkali?
Which solution is alkaline?

A P
B Q
C R
D S

6. Antara berikut, yang manakah garam tak terlarutkan?
Which of the following is an insoluble salt?

A Barium sulfat
Barium sulphate
B Argentum nitrat
Silver nitrate
C Kalsium klorida
Calcium chloride
D Natrium karbonat
Sodium carbonate

15. Apakah kumpulan berfungsi yang betul bagi siri homolog berikut?
What is the correct functional group for the following homologous series?

	Siri homolog ***Homologous series***	**Kumpulan berfungsi** ***Functional group***
A	Ester *Ester*	−O−H
B	Alkuna *Alkyne*	−C=C−
C	Alkohol *Alcohol*	
D	Asid karboksilik *Carboxylic acid*	

16. Jadual 2 menunjukkan bilangan proton, neutron dan elektron bagi zarah F dan G.
Table 2 shows the number of proton, neutron and electron for particles F and G.

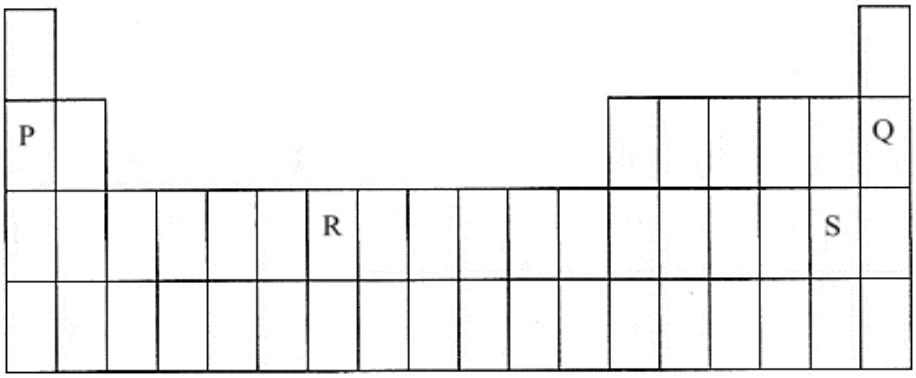
Zarah ***Particle***	**Bilangan proton** ***Number of proton***	**Bilangan neutron** ***Number of neutron***	**Bilangan elektron** ***Number of electron***
F	12	12	12
G	19	20	18

Jadual 2 / *Table 2*

Pernyataan manakah adalah benar mengenai zarah F dan G?
Which of the following statement is true about particles F and G?

A Zarah F dan G adalah atom
Particles F and G are atoms
B Jisim satu mol atom F ialah 24 g
The mass of one mole of atom F is 24 g
C Nombor nukleon atom G ialah 38
The nucleon number of atom G is 38
D Bilangan elektron valens atom G ialah 8
The number of valence electron of atom G is 8

19. Rajah 2 menunjukkan sebahagian daripada Jadual Berkala Unsur.
Diagram 2 shows a part of The Periodic Table of Elements.

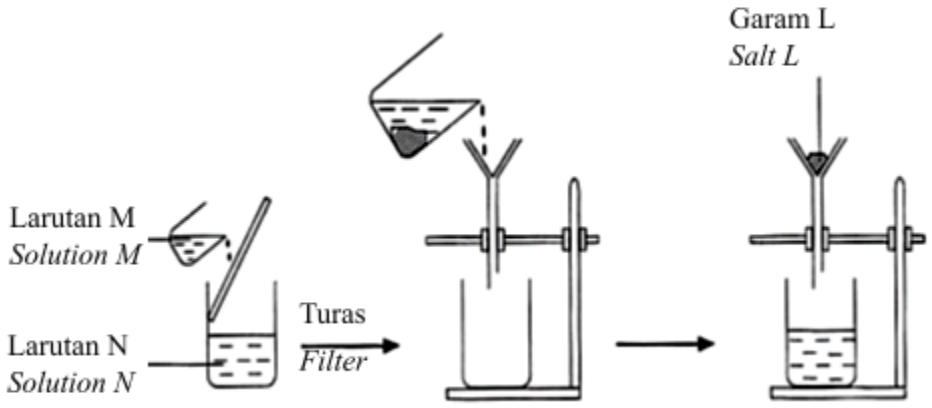


Rajah 2 / *Diagram 2*

Unsur manakah yang mempuyai keupayaan yang paling tinggi untuk menerima elektron?
Which element has the highest tendency to accept electrons?

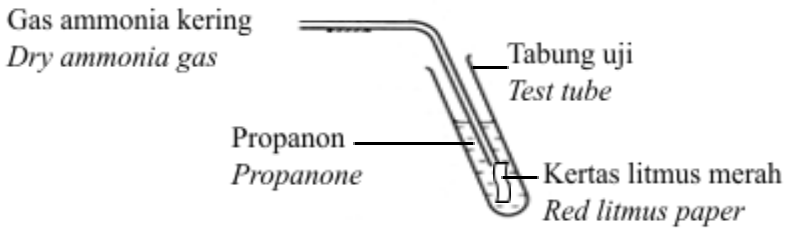
A P
B Q
C R
D S

20. Rajah 3 menunjukkan susunan radas untuk menyediakan suatu garam.
Diagram 3 shows the apparatus set-up to prepare a salt.



Rajah 3/ *Diagram 3*

24. Rajah 5 menunjukkan gas ammonia kering dialirkan ke dalam propanon.
Diagram 5 shows dry ammonia gas being flowed into propanone.

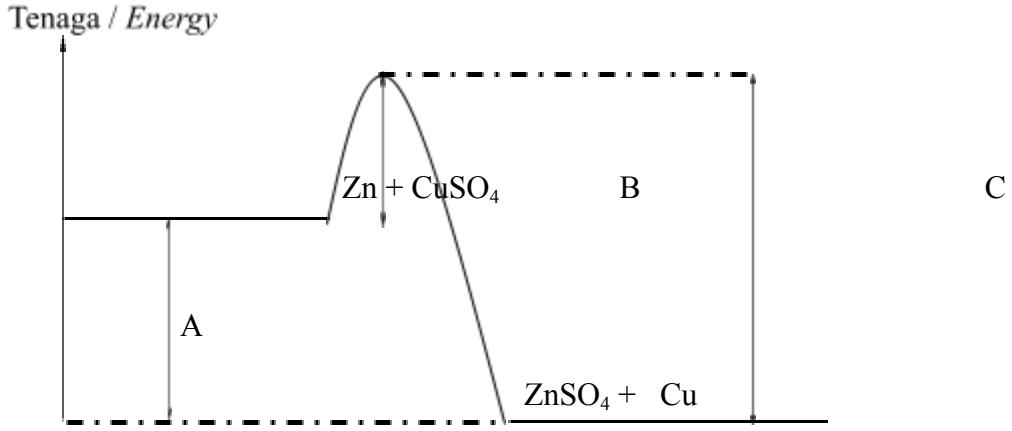


Rajah 5 / *Diagram 5*

Tiada perubahan diperhatikan pada kertas litmus merah. Apakah yang patut dilakukan untuk menukarkan warna kertas litmus tersebut?
No change was observed on red litmus paper. What should be done to change the color of the litmus paper?

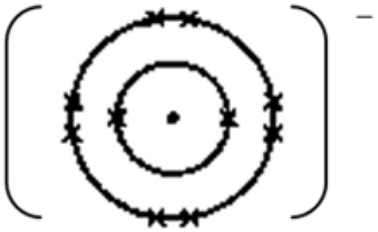
A Panaskan tabung uji
Heat the test tube
B Tutup tabung uji dengan gabus
Close the test tube with cork
C Gantikan propanon dengan air suling
Replace propanone with distilled water
D Gantikan propanon dengan metilbenzena
Replace propanone with methylbenzene

29. Rajah 8 menunjukkan gambar rajah aras tenaga bagi tindak balas penyesaran. Antara A, B dan C, yang manakah mewakili nilai haba penyesaran bagi tindak balas ini?
Diagram 8 shows the energy level diagram for the displacement reaction. Among A, B and C, which represents the value of heat of displacement for this reaction?



Rajah 8 / *Diagram 8*

30. Rajah 9 menunjukkan susunan elektron bagi ion Y^-.
Diagram 9 shows the electron arrangement of Y^- ion.



Rajah 9/ *Diagram 9*

Antara berikut, yang manakah benar tentang ion Y^-?
Which of the following statement is true about Y^- ion?

I. Ion Y^- ialah kation
Y^- ion is cation
II. Susunan elektron bagi ion Y^- ialah 2.7
Electron arrangement of Y^- ion is 2.7
III. Atom Y menerima satu elektron untuk membentuk ion Y^-
Y atom receives one electron to form Y^- ion
IV. Ion Y^- boleh membentuk sebatian ion dengan ion natrium
Y^- ion can form an ionic compound with sodium ion

38. Jadual 4 menunjukkan isipadu gas hidrogen yang dikumpul pada sela masa 30 saat bagi tindak balas antara ketulan zink dengan asid nitrik.
Table 4 shows the volume of hydrogen gas collected at a time interval of 30 seconds for the reaction between zinc granules and nitric acid.

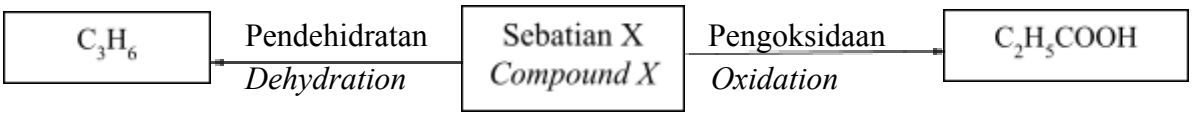
Masa / *Time* (s)	0	30	60	90	120	150
Isipadu gas hidrogen, cm^3 *Volume of hydrogen gas, cm^3*	0.00	7.50	14.80	20.40	25.00	25.00

Jadual 4 / *Table 4*

Berapakah kadar tindak balas purata dalam minit kedua?
What is the average response rate in the second minute?

A 0.15
B 0.17
C 0.21
D 0.25

39. Rajah 12 menunjukkan penukaran sebatian X kepada dua sebatian organik melalui proses pengoksidaan dan pendehidratan. Apakah formula am bagi sebatian X?
Diagram 12 shows the conversion of compound X to two organic compounds through oxidation process and dehydration process. What is general formula of compound X?



Rajah 12 / *Diagram 12*

A C_nH_{2n}
B C_nH_{2n+2}
C $C_nH_{2n+1}OH$
D $C_mH_{2m+1}COOC_nH_{2n+1}$

PERATURAN PERMARKAHAN MODUL PINTAS PERCUBAAN SPM
2022 CHEMISTRY KERTAS 1
PAHANG

1.	C
2.	A
3.	C
4.	B
5.	D
6.	A
7.	C
8.	B
9.	B
10.	A
11.	B
12.	A
13.	A
14	A
15.	D
16.	B
17.	B
18.	C
19.	D
20.	D

21.	D
22.	A
23.	D
24.	C
25.	B
26.	B
27.	C
28.	B
29.	A
30.	B
31.	C
32.	C
33.	A
34.	D
35.	C
36.	A
37.	D
38.	B
39.	C
40.	D

Suka sampel ini?

Kertas Trial SPM

Kimia (30+ set)

- 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 SEKARANG >

nightmew.com/p/kertas-percubaan-spm · FPX online banking · download serta-merta