

UNIT 5

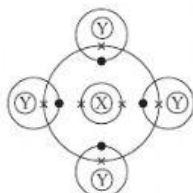
IKATAN KIMIA

PRAKTIS SPM

Soalan Objektif

- Antara bahan berikut, yang manakah adalah sebatian ion?
 A Metana, CH_4
 B Karbon dioksida, CO_2
 C Propanol, $\text{C}_3\text{H}_7\text{OH}$
 D Kuprum(II) oksida, CuO

- Rajah di bawah menunjukkan susunan elektron dalam sebatian yang terbentuk antara atom X dan atom Y.



Antara pernyataan berikut, yang manakah adalah benar tentang sebatian itu?

- ia adalah sebatian ion.
 - Sebatian itu mempunyai takat lebur yang tinggi.
 - Sebatian itu boleh mengkonduksi elektrik.
 - Sebatian terbentuk secara perkongsian elektron.
- Antara berikut, yang manakah adalah sifat zink klorida?
 A Mudah meruap
 B Mempunyai takat lebur rendah
 C Tidak larut dalam air
 D Mengalirkan arus elektrik dalam keadaan leburan

- Rajah di bawah menunjukkan simbol unsur T.



Apakah susunan elektron bagi ion yang terbentuk dari atom T?

- 2.8
- 2.8.2
- 2.8.8
- 2.8.8.8

- Jadual di bawah menunjukkan susunan elektron atom P, Q, R dan S.

Atom	Susunan elektron
P	2.4
Q	2.8.1
R	2.8.2
S	2.8.7

Antara pasangan berikut, yang manakah membentuk sebatian secara perpindahan elektron?

- P dan S
- P dan R
- Q dan S
- Q dan R

- Jadual di bawah menunjukkan nombor proton unsur P, Q, R dan S.

Unsur	P	Q	R	S
Nombor proton	6	8	17	20

Antara pasangan berikut, yang manakah membentuk sebatian dengan takat lebur dan takat didih yang tinggi?

- P dan Q
- Q dan S
- P dan R
- Q dan R

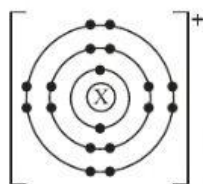
- Jadual di bawah menunjukkan nombor proton unsur X dan Y.

Unsur	X	Y
Nombor proton	6	8

Apakah jenis ikatan dan formula kimia bagi sebatian yang terbentuk antara atom X dan Y?

	Jenis ikatan	Formula kimia
A	Ion	YX_2
B	Ion	XY_2
C	Kovalen	XY_2
D	Kovalen	YX_2

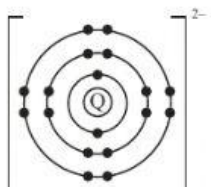
- 8 Rajah di bawah menunjukkan susunan elektron ion X^+ .



Antara berikut, yang manakah adalah kedudukan unsur X dalam Jadual Berkala?

	Kumpulan	Kala
A	1	3
B	18	3
C	1	4
D	18	4

- 9 Rajah di bawah menunjukkan susunan elektron ion unsur Q.



Apakah bilangan proton dan elektron dalam atom unsur Q?

	Bilangan proton	Bilangan elektron
A	20	20
B	20	18
C	16	16
D	18	18

- 10 Jadual di bawah menunjukkan nombor proton unsur P, Q dan R.

Unsur	Nombor proton
P	10
Q	11
R	12

Antara berikut, yang manakah adalah zarah yang mengandungi 10 elektron?

- I Q
 II P
 III Q^+
 IV R^{2+}
 A I, II dan III sahaja
 B I, II dan IV sahaja
 C I, III dan IV sahaja
 D II, III dan IV sahaja