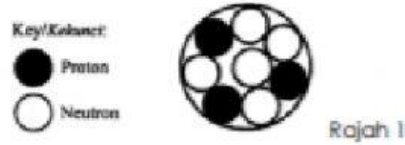


Latihan Prestasi : Soalan Objektif SPM 2006 - 2017

1. Rajah 1 menunjukkan nukleus bagi suatu atom.

SPM 2007



Nota: Bilangan proton = bilangan elektron

Berapakah bilangan elektron dalam atom ini?

- A** 1 **B** 3
C 4 **D** 7

- 2 Jadual 1 menunjukkan nombor proton dan bilangan neutron bagi suatu atom.

Nombor proton	Bilangan neutron
8	9

Jadual 1

Nafa:
Nombor nukleon =
No. Proton + no. Neutron

SPM 2008

Berapakah **nomor nukleon** bagi atom itu?

- A** 8
C 17
B 9
D 72

- 3 Maklumat berikut menunjukkan nombor proton dan bilangan neutron bagi suatu atom.

Nombor proton = 5
Bilangan neutron = 6

Berapakah **nomor nukleon** bagi atom itu?

SPM 2009

- A 1 B 5
C 6 D 11

Nota:
Nombor nukleon =
No. Proton + no. Neutron

4. Jadual 1 menunjukkan bilangan zarah subatom bagi atom X dan Y.

Atom	Bilangan neutron	Nombor nukleon
X	6	12
Y	7	13

Jadual 1

Nota:
Nombor proton =
No. Nukleon - no. Neutron

SPM 2010

Apakah nombor proton bagi X dan Y?

	X	Y
A	6	6
B	6	7

	X	Y
C	7	6
D	7	7

5. Nombor proton bagi atom X ialah 9 dan nombor nukleon ialah 19.

Apakah bilangan neutronnya?

SPM 2013

- A** 9 **B** 10
C 19 **D** 28

6. Nombor proton bagi atom X ialah 10 dan nombor nukleon ialah 19.

Apakah bilangan neutronnya?

SPM 2014

- | | | | |
|---|----|---|----|
| A | 9 | B | 10 |
| C | 19 | D | 29 |

- 7 Rajah 2 menunjukkan nukleus bagi atom Y.

Nota: (isotop)

Nomor proton =

Nomor neutron ≠

Proton = cas +



Key / Kekunci

● Proton
Proton

○ Neutron
Neutron

Antara yang berikut, yang manakah isotop bagi atom Y?

SPM 2012

8. Jadual 2 menunjukkan bilangan proton dan bilangan neutron bagi zarah P, Q, R dan S.

Elemen	Bilangan proton	Bilangan neutron
P	15	16
Q	17	18
R	17	20
S	19	20

Jadual 2

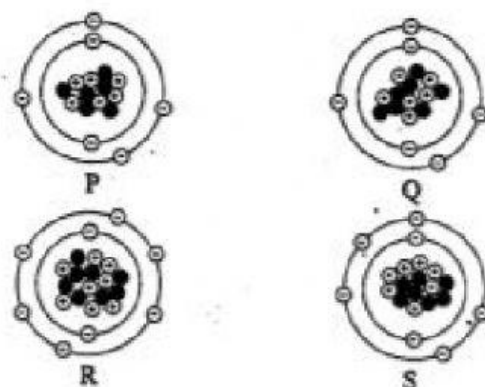
Unsur-unsur manakah adalah isotop?

SPM 2015

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

9 Rajah 3 menunjukkan struktur atom P, Q, R dan S.

SPM 2016



Rajah 3

Atom manakah adalah isotop?

A P dan Q

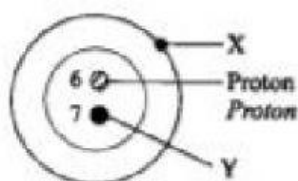
B P dan S

C Q dan R

D R dan S

Soalan Bahagian B : SPM 2009

1 Rajah 1.1 menunjukkan struktur suatu atom.



Rajah 1.1

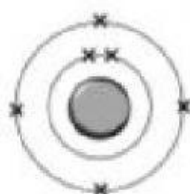
a) X dan Y adalah zarah subatom. Namakan X dan Y.

X = **Y** =

b) Apakah cas bagi X?

c) Berapakah nombor nukleon bagi atom ini?

d) Lukiskan susunan elektron bagi unsur tersebut.

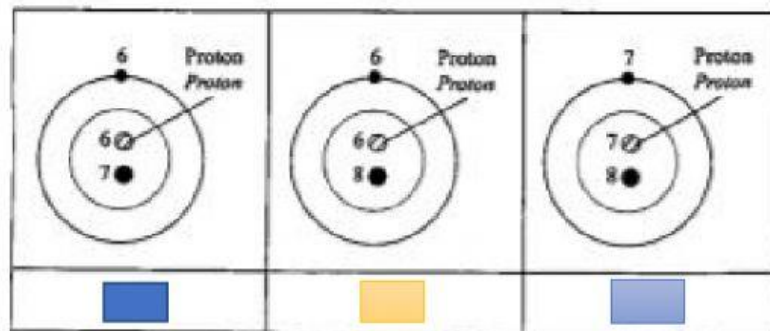


Susunan elektron unsur ini ialah: _____

e) Rajah 1.2 menunjukkan struktur bagi tiga atom.

i) Atom yang manakah adalah isotop?

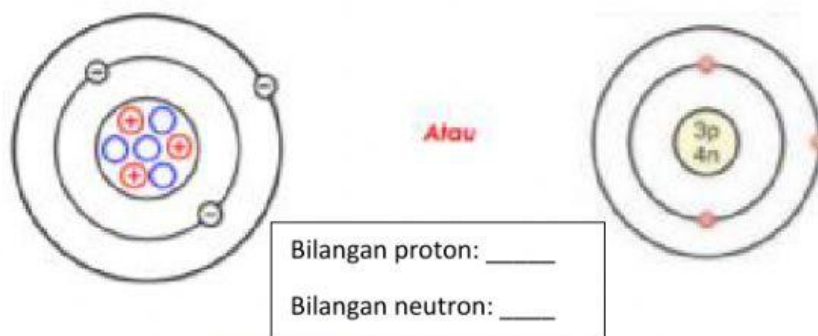
Tandakan (✓) bagi jawapan anda dalam kotak yang disediakan di Rajah 1.2.



Rajah 1.2

ii) Isotop adalah atom-atom bagi suatu unsur yang mempunyai bilangan neutron yang berlainan tetapi sama bilangan

f) Lukiskan suatu model atom P yang mempunyai nombor proton 3 dan nombor neutron 4.



g) Lukiskan susunan elektron bagi ion P tersebut



Susunan elektron ion P ialah : _____

Ion P bercas : _____