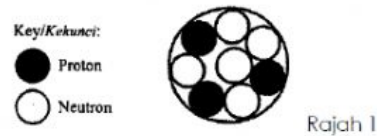


Latihan Prestasi : Soalan Objektif SPM 2006 - 2017

1 Rajah 1 menunjukkan nukleus bagi suatu atom.

SPM 2007



Berapakah bilangan elektron dalam atom ini?

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

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

Nombor proton	Bilangan neutron
8	9

Jadual 1

Berapakah nombor nukleon bagi atom itu?

SPM 2008

- A 8 B 9
C 17 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

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

Apakah nombor proton bagi X dan Y?

SPM 2010

	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

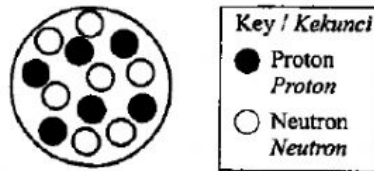
- 6 Nombor proton bagi atom X ialah 10 dan nombor nukleon ialah 19.

Apakah bilangan neutronnya?

SPM 2014

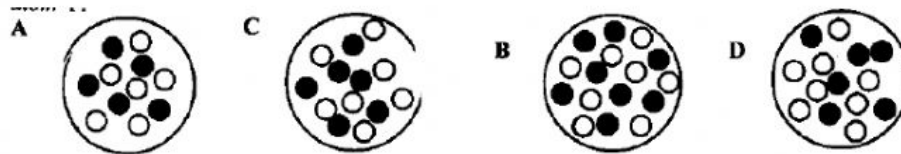
- A 9
B 10
C 19
D 29

- 7 Rajah 2 menunjukkan nukleus bagi atom Y.



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

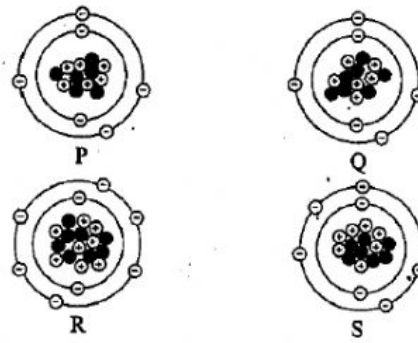
Unsur-unsur manakah adalah isotop?

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