

BAB 8 : UNSUR DAN BAHAN

KERTAS 1

- Atom terdiri daripada zarah subatom iaitu proton, elektron dan
Atoms are made up of subatomic particles which are protons, electrons and
A Neutron/Neutron
B Nukleus/Nucleus
C Nukleon/ Nucleon
D Nitrogen/ Nitrogen

Konstruk: Mengingat

- Antara yang berikut, yang manakah bahan atom?
Which of the following is an atom?
A Air / Water
B Alkohol / Alcohol
C Plumbum / lead
D Natrium Klorida / sodium chloride

Konstruk: Memahami

- Rajah menunjukkan jadual berkala unsur moden yang tidak lengkap.
Diagram shows an incomplete modern periodic table of an elements.

Apakah unsur X?

What is the elements of X?

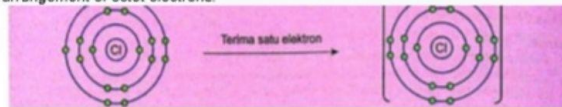
- A Logam / metal
B Gas nadir / inert gas
C Bukan logam / non-metal
D Separuh logam / semi-metal

Konstruk: Memahami

- Suatu atom mempunyai 19 proton. Pada kumpulan yang manakah atom itu terletak?
An atom has 19 protons. In which group is the atom located?
A Kumpulan 1/ Group 1
B Kumpulan 2/ Group 2
C Kumpulan 17/ Group 17
D Kumpulan 18 / Group 18

Konstruk: Memahami

- Rajah menunjukkan ion klorida yang menerima satu elektron untuk mencapai susunan elektron oktet yang stabil.
The diagram shows a chloride ion that accepts one electron to achieve a stable arrangement of octet electrons.



Antara berikut yang manakah susunan elektron yang betul bagi ion tersebut
Which of the following is the correct arrangement of electrons for the ion

- A 2.8.7
B 2.8.8
C 2.8.1
D 2.8.8.8

Konstruk: Memahami

- Suatu unsur X mempunyai nombor proton 23. Berapakah bilangan elektron valens atom X?
An element X has a proton number of 23. How many valence electrons does atom X have?

- A 2
B 3
C 4
D 5

Konstruk: Menganalisa

- Jadual menunjukkan bilangan proton dan bilangan neutron bagi unsur-unsur P, Q, R dan S. Unsur-unsur yang manakah adalah isotop?
Table shows the proton number and number of neutron of elements P, Q, R and S. Which elements are isotopes?

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

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

Konstruk: Memahami

- Maklumat berikut menunjukkan kegunaan satu radioisotop.
The following information shows the usage of a radioisotope.

Sinaran beta radioisotop ini digunakan untuk mengawal ketebalan kepingan kertas dalam industri.
This radioisotope beta radiation is used to control the thickness of paper sheets in industry.

Apakah nama bahan radioisotop ini?

What is the name of this radioisotope substance?

- A Kobalt-60 / Cobalt-60
B Fosforus-32/ Phosphorus-32
C Uranium-235/ Uranium-235
D Amerisium-241/ Amerisium-241

Konstruk: Menyoal

- Bagaimanakah sinaran gama dapat digunakan untuk mengawet makanan?
How can gamma radiation be used to preserve food?

- A Mengurangkan suhu makanan/ Reduce food temperature
B Mengubah komposisi makanan/ Change the composition of foods
C Menguraikan bahan kimia dalam makanan/ Decomposes chemicals in food
D Membunuh mikroorganisma dalam makanan/ Kills microorganisms in food

Konstruk: Menilai

- Mengapakah sinaran alfa tidak digunakan untuk mengawal ketebalan bahan?
Why alpha radiation is not used to control the thickness of material?

- A Mudah diserap oleh udara/ Easily absorbed by air
B Mudah merosakkan bahan/ Easily damage the material
C Kuasa penembusannya rendah/ Low penetrations power
D Mudah bertindak balas dengan bahan itu/ Easily reacts with the material

Konstruk: Menilai