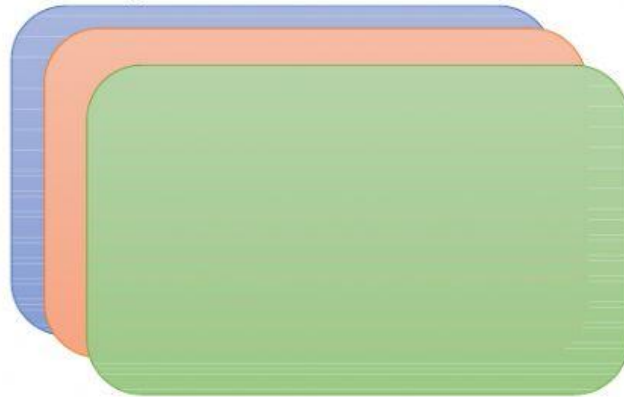


MENYIBAK MISTERI ATOM

TUJUAN

- Menjelaskan partikel penyusun benda dan tubuh makhluk hidup,
- Menjelaskan atom dan partikel- partikel penyusun atom,
- Menjelaskan teori perkembangan atom,
- Menjelaskan proton, neutron, dan elektron,
- Menghubungkan proton, neutron, dan elektron dalam atom melalui nomor atom dan nomor massa,
- Menjelaskan ion

Pelajarilah materi atom berikut ini dengan seksama melalui video berikut ini.



Pilihlah jawaban yang paling benar berikut ini.

1. Partikel subatom yang bermuatan positif		Model atom Dalton
2. Elektron bergerak mengelilingi inti atom pada lintasannya/orbit.		Proton
3. Atom yang memiliki muatan positif dikelilingi oleh elektron yang bermuatan negatif. Atom diibaratkan dengan kue onde-onde atau roti kismis		Model atom Bohr
4. Partikel subatom yang bermuatan negatif		Neutron
5. Lintasan elektron adalah sebuah rang bukan berupa garis saja yang disebut awan elektron.		Model atom modern
6. Atom adalah partikel terkecil yang sudah tidak bisa dibagi-bagi lagi. Atom diibaratkan seperti bola biliar atau bola bekel.		Model atom Rutherford
7. Atom tersusun dari inti atom (nucleus) dan elektron yang mengitarinya. Muatan positif atau massa atom terpusat di dalam inti atom		Elektron
8. Partikel subatom yang tidak bermuatan (netral)		Model atom Thomson

Cobalah untuk membuat atom netral oksigen pada simulasi PhET lalu amati jumlah proton, jumlah elektron, jumlah netron, nomor massa, nomor atom, dan lambang atomnya. Klik link berikut



Pilihlah jawaban yang paling benar berikut ini!

1. Lambang atom oksigen adalah
A. $^{16}_8O$ B. $^{16}_8Og$ C. $^{16}_8Ox$ D. $^{16}_8Ok$
2. Berdasarkan jawaban nomor 1 secara berurutan jumlah proton, jumlah elektron dan jumlah netron atom magnesium adalah
A. 8, 8, 16 B. 16, 8, 8 C. 8, 16, 8 D. 8, 8, 8
3. Berdasarkan jawaban nomor 1 secara berurutan nomor massa dan nomor atom nya adalah
A. 8 dan 8 B. 16 dan 16 D. 16 dan 8 D. 8 dan 16

Cobalah untuk membuat atom oksigen menjadi ion positif maupun ion negatif pada simulasi PhET lalu amati jumlah proton, jumlah elektron, jumlah netron, nomor massa, nomor atom, dan lambang atomnya. Klik link berikut



Tentukan benar atau salah pernyataan berikut ini!

1. Atom akan menjadi ion positif bila kehilangan elektron
2. Ion positif disebut anion
3. Atom akan menjadi ion bermuatan positif bila ketambahan elektron
4. Ion negatif disebut kation
5. $^{16}_8O^{+2}$ adalah ion positif dengan jumlah elektron 6
6. $^{16}_8O^{-2}$ adalah ion negatif dengan jumlah elektron 8

Benar	Salah
Benar	Salah
Benar	Salah
Benar	Salah
Benar	Salah
Benar	Salah