

Asesmen Formatif 1

Kimia Kelas X

Nama :

Kelas :

A. Centanglah jawaban yang benar!

- Atom adalah....
 - Unit terkecil penyusun makhluk hidup
 - Unit terkecil penyusun suatu materi
 - Unit terbesar penyusun makhluk hidup
 - Unit terbesar penyusun suatu materi
- Perhatikan gambar berikut ini!



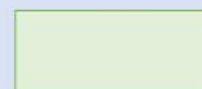
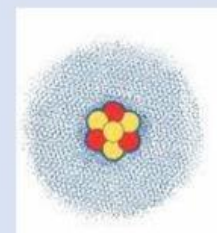
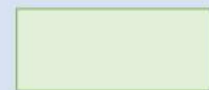
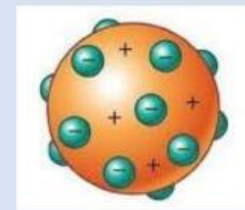
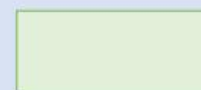
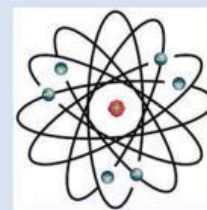
Bentuk atom di atas merefleksikan teori atom yang dikemukakan oleh.....

- John Dalton
 - John Thomson
 - Ernest Rutherford
 - Niels Bohr
- Perhatikan pernyataan berikut ini!
 - Inti atom tidak dapat dijelaskan.
 - Susunan proton dan elektron tidak dapat dijelaskan.
- Pernyataan di atas menjelaskan kelemahan teori atom yang dikemukakan oleh...
- John Dalton
 - John Thomson
 - Ernest Rutherford
 - Niels Bohr
- Berikut ini bunyi teori atom yang dikemukakan oleh Ernest Rutherford yaitu...
 - Atom adalah bagian terkecil yang tidak bisa dibagi lagi
 - Atom terdiri dari proton dan neutron
 - Atom terdiri dari proton dan neutron sebagai inti atom dan elektron mengelilinginya dengan orbit seperti tata surya
 - Atom terdiri dari elektron dan neutron sebagai inti atom dan proton mengelilinginya dengan orbit seperti tata surya

- Teori atom modern melengkapi teori atom Niels Bohr. Teori atom modern ini menemukan bahwa pergerakan elektron mengelilingi inti atom.....

- Memiliki tingkat energi berbeda di setiap kulitnya
- Memiliki lintasan berbentuk bola
- Berada menyebar bebas tanpa lintasan di sekitar inti atom
- Berada pada orbital tertentu yang membentuk kulit atom

B. Jodohkan gambar dengan teori atom yang tepat!



Teori Atom
John Dalton

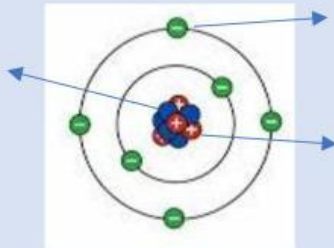
Teori Atom
Modern

Teori Atom
John Thomson

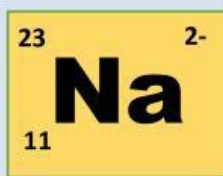
Teori Atom
Rutherford

Teori Atom
Niels Bohr

C. Perhatikan gambar berikut ini, kemudian tentukan proton, elektron dan neutron dari atom berikut!



D. Perhatikan gambar berikut ini, kemudian tentukan nomor atom, nomor massa, jumlah proton, neutron, elektron dan besar muatan dari unsur berikut!



- Nomor atom =
- Nomor massa =
- Jumlah proton =
- Jumlah elektron =
- Jumlah neutron =
- Besar muatan =

E. Jodohkan contoh unsur dan senyawa yang benar!

- Rb
- CO₂
- NaCl
- H
- Ca
- K
- H₂O
- CH₃

UNSUR

SENYAWA

F. Pilihlah jawaban yang benar!

Unsur		Merupakan
$^{54}_{26}\text{Fe}$	$^{55}_{26}\text{Fe}$	
$^{31}_{15}\text{P}$	$^{32}_{16}\text{S}$	
$^{14}_6\text{C}$	$^{14}_7\text{N}$	