



PEMERINTAH PROVINSI BANTEN
DINAS PENDIDIKAN DAN KEBUDAYAAN
UNIT PELAKSANA TEKNIS
SMA NEGERI 1 JAWILAN

Alamat : Jl. Perum Taman Sejahtera Ds/Kec. Jawilan
Kab. Serang 42177 Prov. Banten



Nama :

Kelas : X

Mapel : Kimia

Pokok Bahasan : Struktur Atom

Untuk menguji kompetensi kalian tentang materi ini, yuk kalian kerjakan latihan soal di bawah ini dengan cara memilih salah satu jawaban yang tepat!

Untuk menjawab pertanyaan soal nomor 1 sampai dengan nomor 3, silahkan saksikan dahulu video berikut ini:

1. Teori atom yang tidak mendukung teori atom Dalton adalah teori atom yang dikemukakan oleh
A. Leucippus
B. Aristoteles
C. Demokritos
D. Aristoteles
E. J.J. Thomson

2. Yang bukan merupakan isi dari teori atom Dalton adalah....
- A. Materi di alam ini tersusun atas 4 unsur dasar (api,tanah,air,udara) yang dapat dibagi lagi menjadi lebih kecil sampai tak terbatas.
 - B. Atom-atom dari unsur yang sama memiliki sifat yang sama, sedangkan atom dari unsur yang berbeda mempunyai sifat yang berbeda.
 - C. Atom dari suatu unsur tidak dapat diubah menjadi atom unsur lain. Reaksi kimia hanya penataan ulang atom-atom.
 - D. Atom-atom dari 2 jenis unsur atau lebih bergabung membentuk senyawa.
 - E. Atom tidak dapat dimusnahkan atau diciptakan.
3. Kelemahan dari teori atom Rutherford adalah....
- A. Tidak dapat menjelaskan adanya inti atom
 - B. Tidak dapat menjelaskan susunan muatan positif dan electron dalam model atom
 - C. Tidak dapat menjelaskan mengapa electron tidak jatuh ke inti
 - D. Tidak dapat menjelaskan sifat kelistrikan zat
 - E. Tidak dapat menerangkan cara atom-atom berikatan
4. Di dalam atom netral terdapat partikel dasar penyusun atom dengan komposisi....
- A. Jumlah proton sama dengan jumlah neutron
 - B. Jumlah neutron sama dengan jumlah elektron
 - C. Jumlah elektron sama dengan jumlah proton
 - D. Jumlah proton dan neutron sama dengan jumlah elektron
 - E. Jumlah proton dan elektron sama dengan jumlah neutron
5. Berikut ini adalah contoh notasi unsur uranium: $^{238}_{92}U$
Unsur tersebut mempunyai jumlah proton dan neutron masing-masing...
- A. 238 dan 92
 - B. 92 dan 238
 - C. 92 dan 146
 - D. 146 dan 92
 - E. 238 dan 146
6. Unsur klorin dengan nomor atom 17 dan nomor massa 35 mempunyai....
- A. Proton 18 dan neutron 17
 - B. Proton 35 dan neutron 17
 - C. Proton 17 dan neutron 18
 - D. Proton 35 dan neutron 18
 - E. Proton 17 dan neutron 35
7. Jika unsur Ni memiliki nomor atom 28 dan nomor massa 59, maka ion Ni^{2+} memiliki jumlah proton, elektron, dan neutron berturut-turut...
- A. 30, 28, 31
 - B. 28, 26, 59
 - C. 28, 26, 31
 - D. 26, 28, 59
 - E. 26, 28, 31
8. $^{56}_{26}Fe$ dan $^{58}_{26}Fe$ merupakan contoh....
- A. isoelektron
 - B. isoterm
 - C. isobar
 - D. isoton
 - E. isotop
9. Atom $^{24}_{11}Na$ berisotop dengan atom....
- A. $^{24}_{12}Mg$
 - B. $^{23}_{11}Na$
 - C. $^{27}_{13}Al$
 - D. $^{28}_{14}Si$
 - E. $^{27}_{14}Si$

10. Berikut ini adalah beberapa atom unsur dengan jumlah partikel dasar penyusunnya:

Atom	Proton	Neutron	Elektron
P	15	16	15
Q	15	15	15
R	14	15	14
S	13	14	13

Atom yang merupakan isoton adalah....

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

