



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. Niels Bohr
  - 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

Untuk menjawab pertanyaan soal nomor 4 sampai dengan nomor 7, silahkan saksikan dahulu video berikut ini:

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

Untuk menjawab pertanyaan soal nomor 8 sampai dengan nomor 10, silahkan saksikan dahulu video berikut ini:

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

