

LKPD KIMIA – STRUKTUR ATOM

Mata Pelajaran

Kimia

Materi

Struktur Atom

Nama Siswa :

Kelas :

Tujuan Pembelajaran

Setelah mengerjakan LKPD ini, siswa diharapkan mampu:

1. Menjelaskan struktur atom.
2. Menentukan partikel penyusun atom.
3. Memahami nomor atom dan nomor massa.
4. Menentukan konfigurasi elektron sederhana.

Baca dan lengkapi paragraf berikut!

Atom tersusun atas proton, neutron, dan elektron. Proton bermuatan positif dan neutron tidak bermuatan, keduanya berada di inti atom. Elektron bermuatan negatif dan bergerak mengelilingi inti atom. Jumlah proton dalam atom disebut nomor atom, sedangkan jumlah proton dan neutron disebut nomor massa.

Soal 1

Berdasarkan paragraf di atas, tuliskan:

- a. Partikel yang bermuatan positif
- b. Partikel yang tidak bermuatan
- c. Letak elektron dalam atom

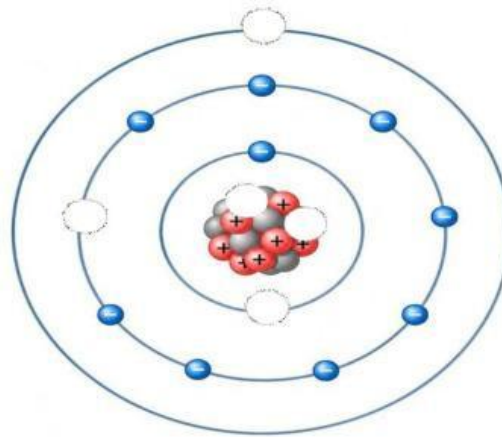
Soal 2

Cocokkan pernyataan pada kolom A dengan jawaban yang tepat pada kolom B!

Kolom A	Kolom B
1. Proton	a. Bermuatan negatif
2. Elektron	b. Tidak bermuatan
3. Neutron	c. Bermuatan positif

Soal 3

Susunlah konfigurasi elektron berikut agar benar untuk atom Natrium (Na) dengan nomor atom 11



2

8

1

Berikan tanda (✓) pada kolom Benar atau Salah setelah menyimak video ini



Pernyataan

Benar

Salah

Elektron bermuatan negative

Proton berada di luar inti atom

Nomor atom sama dengan jumlah proton

Soal 5

Perhatikan dan jawab pernyataan yang benar adalah

1. Proton berada di inti atom
2. Elektron bermuatan positif
3. Neutron tidak bermuatan
4. Elektron berada di kulit atom