

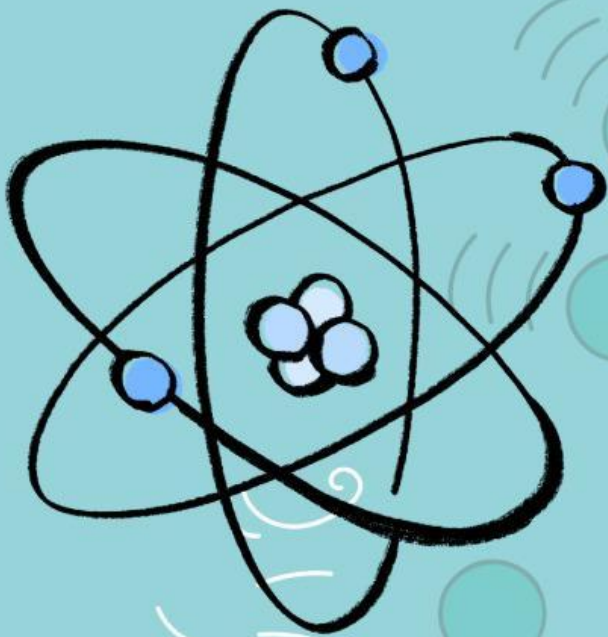
Lembar Kerja Peserta Didik

LKPD

Kimia

Tema: Struktur Atom

Nama :
Kelas :



By : Siti Nurhaliza



A. Identitas

Mata Pelajaran : Kimia

Kelas/Semester : Fase f

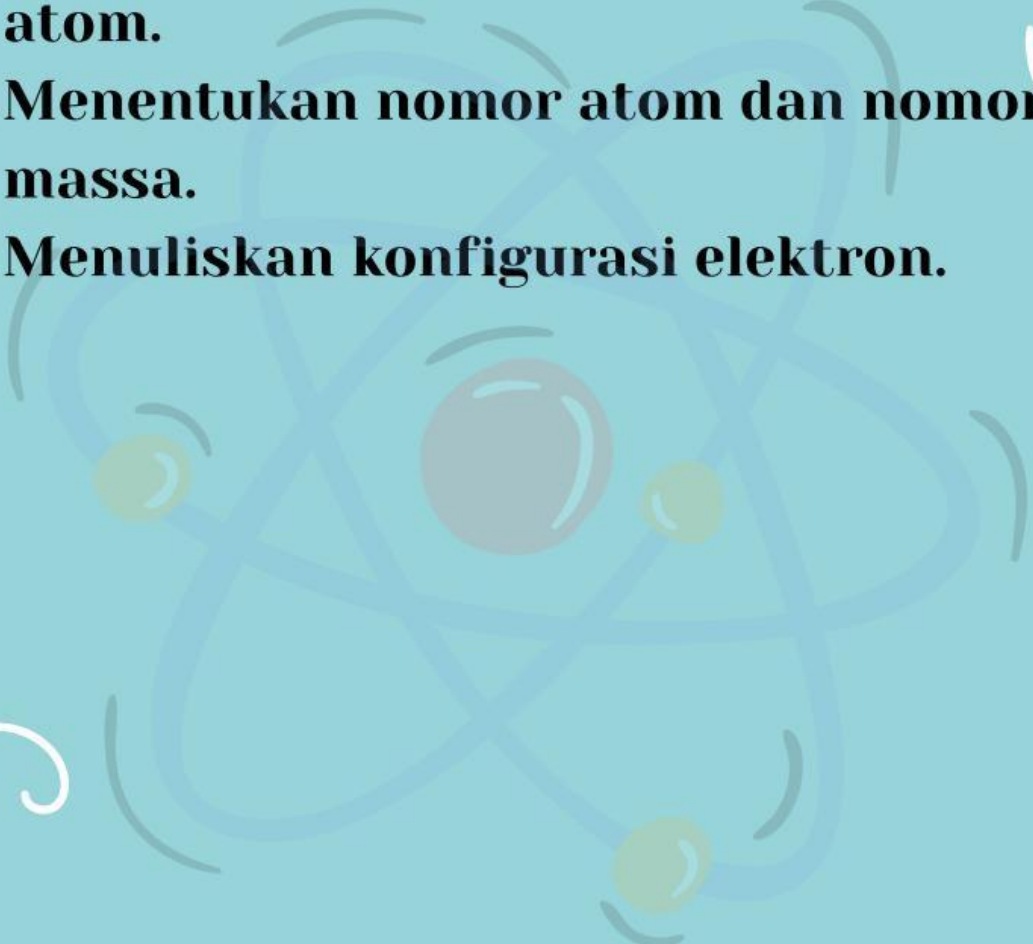
Materi Pokok : Struktur Atom

Alokasi Waktu : 2 x 45 menit

B. Tujuan Pembelajaran

Setelah mengikuti kegiatan pembelajaran, peserta didik diharapkan mampu:

- 1. Menjelaskan perkembangan model atom dari waktu ke waktu.**
- 2. Mengidentifikasi partikel penyusun atom.**
- 3. Menentukan nomor atom dan nomor massa.**
- 4. Menuliskan konfigurasi elektron.**



C. Petunjuk Pengerjaan

- 1. Bacalah setiap petunjuk dengan cermat.**
- 2. Diskusikan dengan kelompokmu.**
- 3. Jawablah pertanyaan pada tempat yang telah disediakan.**
- 4. Gunakan sumber belajar yang relevan.**

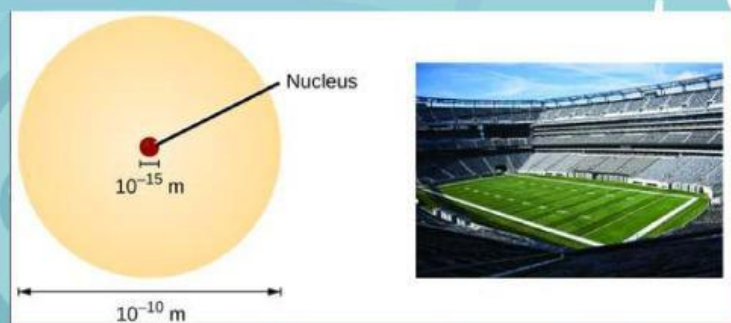
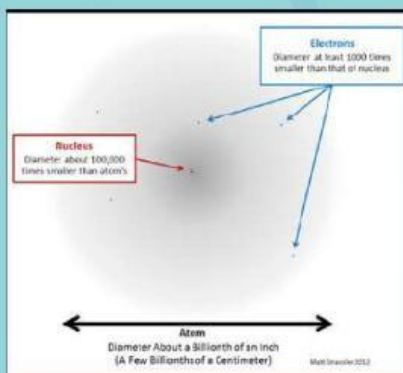
Stimulus

(Ayo Mengamati!)

Perhatikan ilustrasi berikut:

"Mengapa atom yang sangat kecil dapat membentuk berbagai macam zat di sekitar kita?

Jika atom diperbesar sebesar stadion, inti atom hanya sebesar kelereng kecil di tengahnya."



Tuliskan pendapat awalmu:

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

Eksplorasi

(Ayo Mencari Tahu!)

1) Perkembangan Model Atom

Lengkapi tabel berikut:

	Model Atom	Kelemahan	Kekurangan
DALTON			
THOMSON			
RUTHERFORD			
BHOR			

2. Partikel Penyusun Atom

Isilah tabel berikut:

	 Muatan	 Massa Relatif	 Letak
 Proton			
 Neutron			
 Elektron			

Analisis

(Ayo Berpikir!)

Soal 1

Atom X memiliki nomor atom 12 dan nomor massa 24.
Tentukan:

- a. Jumlah proton =
- b. Jumlah neutron =
- c. Jumlah elektron =

Soal 2

uliskan konfigurasi elektron dari atom berikut:

- a. Na ($Z = 11$) =
- b. O ($Z = 8$) =

Aplikasi

(Ayo Terapkan!)

1. Sebutkan dan jelaskan contoh penerapan konsep struktur atom dalam kehidupan sehari-hari!

Jawaban:

Refleksi

1. Tuliskan hal yang kamu pelajari hari ini:

[illegible]

2. Apa yang masih belum kamu pahami?

[illegible]

Kesimpulan

buatlah kesimpulan pembelajaran pada hari ini !

[illegible]