



LKM

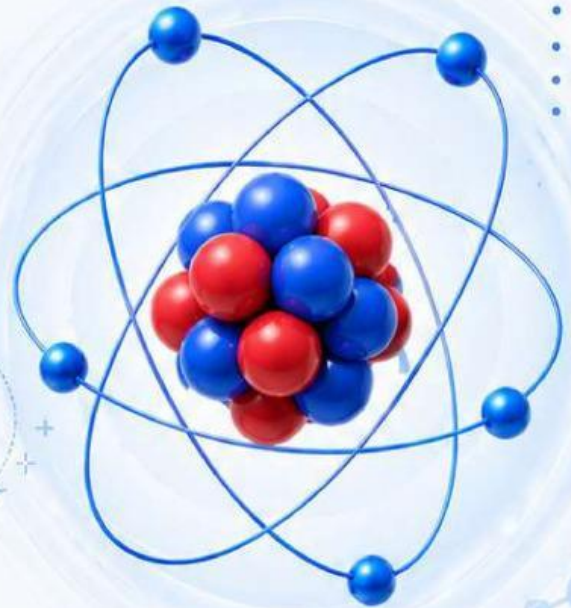
(LEMBAR KERJA MAHASISWA)

BAB 1

STRUKTUR ATOM

Nama Kegiatan:

Analisis Perkembangan Model Atom
Melalui Augmented Reality (AR)



Identitas Mahasiswa

Nama :

NIM :

Kelas :



1. Tujuan Kegiatan

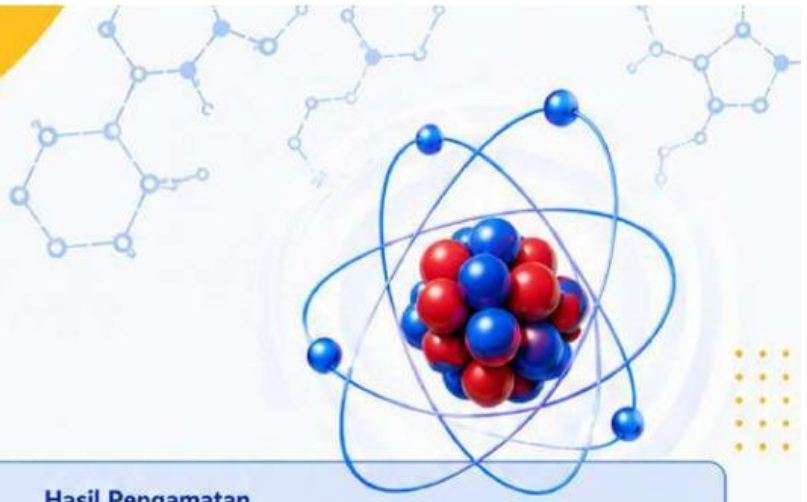
Setelah menyelesaikan kegiatan ini, mahasiswa mampu:

- 1 Menjelaskan perkembangan teori atom dari model atom Dalton hingga model mekanika kuantum.
- 2 Membandingkan karakteristik setiap model atom.
- 3 Menganalisis kelebihan dan keterbatasan masing-masing model atom.
- 4 Menjelaskan hubungan antara penemuan ilmiah dan perkembangan teori atom.
- 5 Menyimpulkan perkembangan model atom berdasarkan bukti eksperimen yang mendukungnya.



2. Petunjuk Kegiatan

- 1 Bacalah materi Perkembangan Model Atom pada modul secara seksama.
- 2 Amati visualisasi Augmented Reality (AR) yang tersedia pada modul.
- 3 Identifikasi karakteristik setiap model atom berdasarkan hasil pengamatan dan kajian materi.
- 4 Lengkapi tabel hasil observasi dan perbandingan model atom.
- 5 Jawab pertanyaan analisis secara sistematis dan berdasarkan konsep ilmiah yang telah dipelajari.
- 6 Tuliskan kesimpulan dan refleksi pada bagian yang telah disediakan.



3. Hasil Observasi

Tabel 1. Hasil Pengamatan Model Atom

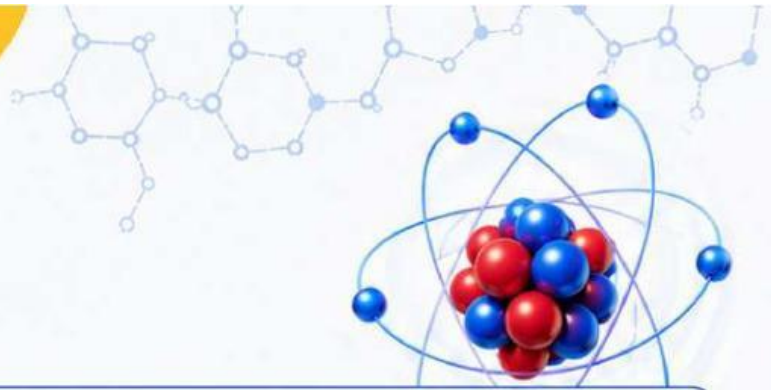
Model Atom	Hasil Pengamatan
Dalton	<hr/> <hr/> <hr/>
Thomson	<hr/> <hr/> <hr/>
Rutherford	<hr/> <hr/> <hr/>
Bohr	<hr/> <hr/> <hr/>



4. Perbandingan Model Atom

Tabel 2. Perbandingan Model Atom

Model Atom	Tokoh	Ciri Utama	Kelebihan	Keterbatasan
Dalton	<hr/> <hr/>	<hr/> <hr/>	<hr/> <hr/>	<hr/> <hr/>
Thomson	<hr/> <hr/>	<hr/> <hr/>	<hr/> <hr/>	<hr/> <hr/>
Rutherford	<hr/> <hr/>	<hr/> <hr/>	<hr/> <hr/>	<hr/> <hr/>
Bohr	<hr/> <hr/>	<hr/> <hr/>	<hr/> <hr/>	<hr/> <hr/>
Schrödinger (Mekanika Kuantum)	<hr/> <hr/>	<hr/> <hr/>	<hr/> <hr/>	<hr/> <hr/>



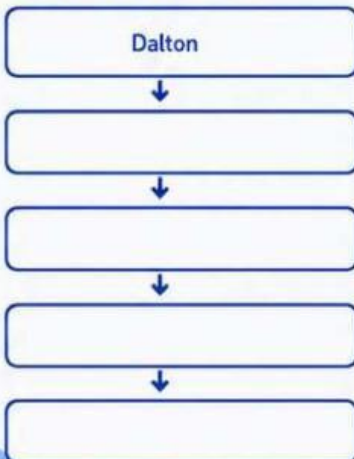
5. Pertanyaan Analisis

- 1 Bagaimana perubahan pandangan mengenai struktur atom dari model Dalton hingga model Thomson?
.....
.....
.....
- 2 Mengapa penemuan elektron menjadi bukti bahwa model atom Dalton tidak sepenuhnya tepat?
.....
.....
.....
- 3 Bagaimana hasil percobaan hamburan partikel alfa mendukung lahirnya model atom Rutherford?
.....
.....
.....
- 4 Mengapa model atom Rutherford belum mampu menjelaskan kestabilan atom?
.....
.....
.....
- 5 Bagaimana model atom Bohr memperbaiki kelemahan model atom Rutherford?
.....
.....
.....
- 6 Mengapa model atom Schrödinger dianggap lebih mampu menjelaskan perilaku elektron dibandingkan model atom Bohr?
.....
.....
.....



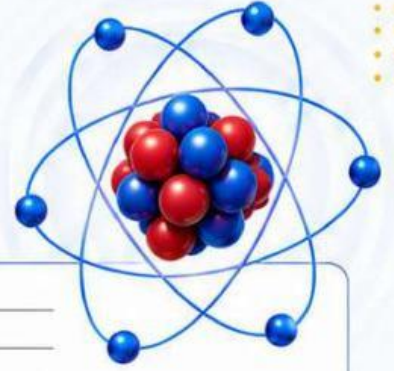
6. Analisis Perkembangan Teori Atom

Lengkapi bagan berikut.



Jelaskan alasan terjadinya perubahan pada setiap model atom.

- Dalton → Thomson
.....
.....
- Thomson → Rutherford
.....
.....
- Rutherford → Bohr
.....
.....
- Bohr → Schrödinger
.....
.....



7. Kesimpulan

Tuliskan tiga kesimpulan utama.

1

2

3



8. Refleksi Mahasiswa



Konsep apa yang paling mudah dipahami?



Konsep apa yang masih sulit dipahami?



Bagaimana AR membantu proses belajar?



9. Kesan dan Saran
