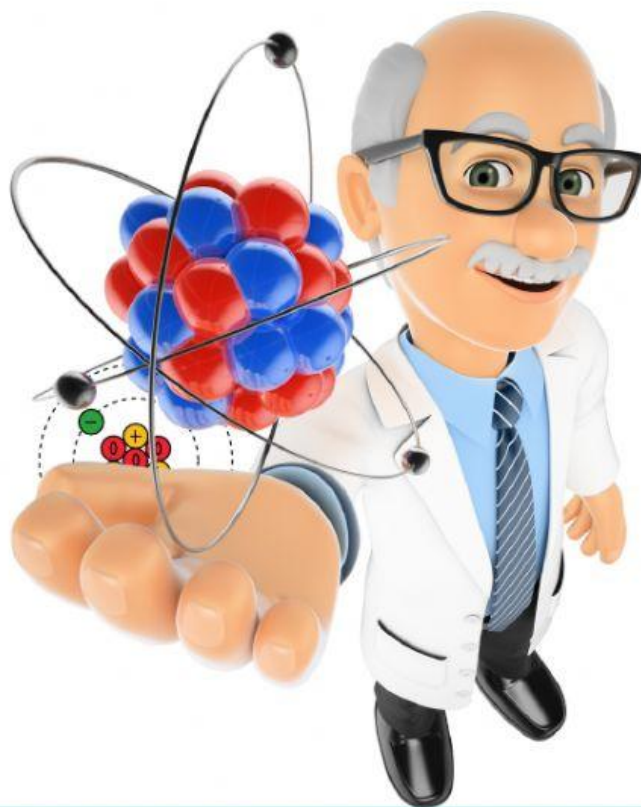




LEMBAR KERJA PESERTA DIDIK

Fase E Kelas X SMA



Nama:

Kelas:

Kelompok:

SMAN 4 TANGERANG



LEMBAR KERJA PESERTA DIDIK

Informasi umum

Tujuan Pembelajaran



Menganalisis Teori perkembangan model atom

Capaian Pembelajaran



Pada akhir fase E, peserta didik mampu mengamati, menyelidiki dan menjelaskan fenomena sesuai kaidah kerja ilmiah dalam menjelaskan konsep kimia dalam kehidupan sehari-hari; menerapkan konsep kimia dalam pengelolaan lingkungan termasuk menjelaskan fenomena pemanasan global; menuliskan reaksi kimia dan menerapkan hukum-hukum dasar kimia; memahami struktur atom dan aplikasinya dalam nanoteknologi.



Dimensi P3 & Waktu:

Bernalar Kritis, mandiri, kreatif dan bergotong royong
Alokasi Waktu: 3 pertemuan 3 jp

KKTP

1. Menjelaskan pengertian atom
2. Menjelaskan teori perkembangan model atom
3. Membandingkan teori perkembangan model atom
4. Menganalisis kelemahan dan kelebihan teori perkembangan model atom
5. Menganalisis latar belakang munculnya (percobaan/fenomena) teori perkembangan model atom
6. Mencatat hasil pengumpulan informasi tentang teori perkembangan model atom
7. Menyajikan hasil diskusi tentang teori perkembangan model atom



PETUNJUK PENGISIAN

Bacalah materi pada LKPD dengan cermat

Kerjakan soal-soal pada LKPD dengan tepat

Waktu pengerjaan 30 menit



Materi



Pengertian Atom

Pernahkah kalian pergi ke pantai?? Yapps apa yang kalian lihat di pantai?! Ombak? Kerang? atau bahkan pasir?! Pantai disusun dari butiran pasir yang sangat banyak. Begitu pula zat dasar yang disamakan dengan pasir. Pasir tidak dapat dibagi lagi. Zat dasar berukuran kecil dan tidak dapat dibagi lagi inilah yang dinamakan "Atom". Atom berasal dari bahasa Yunani yakni "a" tidak dan "tomos" dibagi. Menurut Democritus atom tak dapat dibagi.

Perkembangan Teori Atom

Leucippus dan Democritus merupakan Filsuf asal Republik Hellenik (Yunani) merupakan ilmuwan pertama yang mencetuskan atom. Democritus adalah seorang pemikir dan filsuf Yunani yang hidupnya terbentang antara 460 SM dan 370 SM. Dia adalah pendiri teori atomisme dan merupakan murid dari filsuf Yunani lainnya seperti Leucippus dan Anaxagoras. Teori atom menurut democritus ialah:

- Atom adalah penyusun semua materi di alam semesta
- Ukuran atom sangat kecil, dan tidak bisa dibagi
- Atom berwujud padatan tidak bisa ditembus/dipecahkan
- Atom dapat bergerak di ruang hampa.



canva.com

Atom Dalton (1802)



Pada tahun **John Dalton** telah melakukan percobaan-percobaan yang menunjang pertumbuhan pengertian tentang atom, yang mencoba menerangkan reaksi-reaksi kimia antara zat-zat. Teori atom Dalton sebagai berikut:

- Atom merupakan partikel terkecil yang tidak dapat dibagi lagi.
- Atom suatu unsur tidak dapat berubah menjadi unsur atom lain.
- Dua buah atom atau lebih yang berasal dari unsur-unsur yang berlainan dapat bersenyawa membentuk molekul.
- Atom-atom yang bersenyawa dalam molekul, mempunyai perbandingan tertentu dan jumlah massa keseluruhannya tetap
- Apabila dua macam atom membentuk dua macam senyawa atau lebih maka atom-atom yang sama dalam kedua senyawa itu mempunyai perbandingan yang sederhana.

Meskipun dapat menjelaskan hal tersebut, atom dalton memiliki kelemahan-kelemahan diantaranya:

- Tidak dapat menjelaskan adanya partikel subatomik penyusun atom
- Tidak dapat menjelaskan keberadaan isotop dan isobar
- Tidak dapat menjelaskan kealotropoan
- Tidak dapat menjelaskan arus listrik

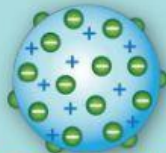


materikimia.com



Atom J.J. Thomson (1897)

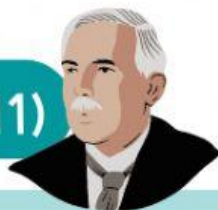
Menurut **Thomson** sebuah atom mempunyai muatan-muatan listrik positif yang tersebar merata di seluruh bagian atom. Muatan listrik positif ini dinetralkan oleh elektron-elektron yang tersebar di antara muatan-muatan listrik positif. Model atom ini disebut model kue (plum-pudding) karena menyerupai Roti kismis.



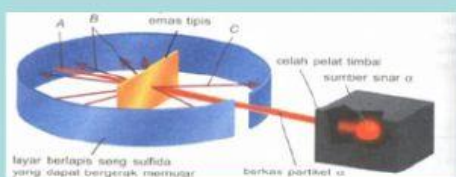
Source: <http://www.bbc.co.uk>

Model atom Thomson ini membuktikan bahwa atom bukan molekul terkecil karena di dalamnya terdapat partikel-partikel penyusun atom tersebut. Namun, seiring berkembangnya zaman dan penelitian yang lebih lanjut. Model atom thomson tidak dapat menjelaskan mengapa muatan positif dapat menahan elektron yang bermuatan negatif di dalam atom, dan tidak dapat menjelaskan bagaimana peredaran elektron dalam atom. Disamping itu, Thomson menjelaskan bahwa massa atom menyebar merata di seluruh bagian atom. Namun, berdasarkan percobaan hamburan sinar alfa oleh Rutherford ditemukan fakta bahwa massa atom sebenarnya terpusat di intinya

Atom Rutherford (1911)



Percobaan **Rutherford** tentang hamburan sinar alfa berhasil membuktikan kelemahan teori Thomson. Dalam percobaannya, Ernest Rutherford menembakkan partikel α (alfa) pada kepingan emas yang tipis dengan tebal $1/100$ mm. partikel alfa adalah partikel yang mempunyai massa 7000 kali massa elektron. Hasil pengamatan menunjukkan adanya partikel-partikel yang dihamburkan, dibelokkan dan dipantulkan. Berdasarkan hasil eksperimennya, Rutherford menyangkal teori atom J.J Thomson. Pada tahun 1911 ia menyusun model atom yang baru.



Source: blogspot.com

Kelemahan:

- Pergerakan elektron tidak sesuai hukum elektromagnetik
- Tidak dapat menjelaskan spektrum gas hidrogen

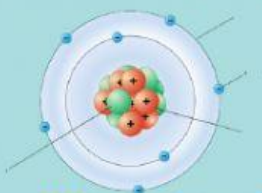
Teori atom rutherford:

- Atom sebagian besar terdiri dari ruang hampa dengan satu inti yang bermuatan positif dan satu atau beberapa elektron yang beredar disekitar inti, seperti planet-planet yang bergerak dalam sistem tata surya
- Atom secara keseluruhan bersifat netral
- Inti dan elektron tarik menarik
- Pada reaksi kimia, inti atom tidak mengalami perubahan



Atom Bohr (1913)

Model atom **Bohr** merupakan modifikasi (pengembangan) dari model atom Rutherford. Model atom Bohr berbentuk seperti tata surya, dengan elektron yang beradadi lintasan peredaran (orbit) mengelilingi inti bermuatan positif yang ukurannya sangat kecil.



Source: 2011 Encyclopaedia Britannica, Inc.

Kelemahan:

- Melanggar asas ketidakpastian Heisenberg karena elektron mempunyai jari-jari dan lintasan yang telah diketahui.
- Model atom Bohr mempunyai nilai momentum sudut lintasan ground state yang salah.
- Lemahnya penjelasan tentang prediksi spektra atom yang lebih besar.
- Tidak dapat memprediksi intensitas relatif garis spektra.
- Model atom Bohr tidak dapat menjelaskan struktur garis spektra yang baik, dll.

Teori atom bohr:

- Elektron mengitari inti atom dalam orbit-orbit tertentu yang berbentuk lingkaran. Orbit-orbit ini sering disebut sebagai kulit-kulit elektron yang dinyatakan dengan notasi K, L, M, N ... dst yang secara berurutan sesuai dengan $n = 1, 2, 3, 4 \dots$ dst.
- Elektron dalam tiap orbit mempunyai energi tertentu yang makin tinggi dengan makin besarnya lingkaran orbit atau makin besarnya harga n . Energi ini bersifat terkuantisasi dan harga-harga yang diijinkan dinyatakan oleh harga momentum sudut elektron yang terkuantisasi sebesar $n(h/2\pi)$ dengan $n = 1, 2, 3, 4 \dots$ dst.
- Selama dalam orbitnya, elektron tidak memancarkan energi dan dikatakan dalam keadaan stasioner. Keberadaan elektron dalam orbit stasioner ini dipertahankan oleh gaya tarik elektrostatis elektron oleh inti atom yang diseimbangkan oleh gaya sentrifugal dari gerak elektron.
- Elektron dapat berpindah dari orbit satu ke orbit lain yang mempunyai energi lebih tinggi bila elektron tersebut menyerap energi yang besarnya sesuai dengan perbedaan energi antara kedua orbit yang bersangkutan.

Atom Modern (1913)

Dikembangkan oleh **Max Planck**, **Louis de Broglie**, **Werner Heisenberg**, dan **Erwin Schrodinger**, yang menyatakan bahwa:

- Gelombang cahaya termasuk dalam gelombang dan suatu partikel.
- Partikel kecil yang bergerak sangat cepat seperti elektron memiliki sifat seperti gelombang
- Teori ketidakpastian

Model ini menyatakan bahwa atom terdiri dari inti atom yang bermuatan positif dan dikelilingi oleh awan-awan elektron. Dari teori inilah ditemukan empat jenis orbital, yaitu s, p, d, f.



Source: bingpot.com



Source: struktur.sainsipora.ma



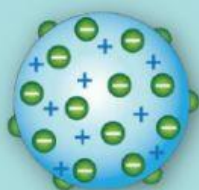
Yuk Simak video berikut!



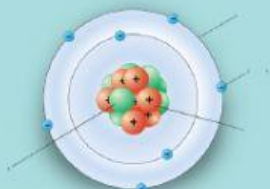
Setelah Menyimak materi dan menonton video.

Yuk kerjakan soal berikut!

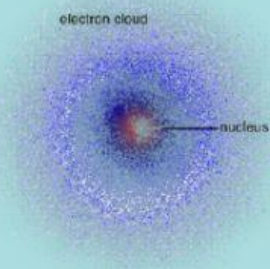
1. Cocokkan model atom berikut dengan teori atom dengan menarik garis



Model ini dicetuskan oleh 4 orang ahli. Model ini menyatakan bahwa atom terdiri dari inti atom yang bermuatan positif dan dikelilingi oleh awan-awan elektron.



Atom mempunyai muatan-muatan listrik positif yang tersebar merata di seluruh bagian atom. Muatan listrik positif ini dinetralkan oleh elektron-elektron yang tersebar di antara muatan-muatan listrik positif.



Model atom ini berbentuk seperti tata surya, dengan elektron yang beradadilintasan peredaran (orbit) mengelilingi inti bermuatan positif yang ukurannya sangat kecil.

2. Berikut ini kelemahan teori perkembangan atom:

- Tidak dapat menjelaskan adanya partikel subatomik penyusun atom
- Tidak dapat menjelaskan keberadaan isotop dan isobar
- Tidak dapat menjelaskan kealotropoan
- Tidak dapat menjelaskan arus listrik

Kelemahan tersebut merupakan kelemahan dari teori atom?

- a. J.J. Thomson
- b. John Dalton
- c. Rutherford
- d. Mekanika kuantum
- e. Ernest Rutherford

Setelah Menyimak materi dan menonton video.
Yuk kerjakan soal berikut!

3. Model atom roti kismis merupakan nama lain dari model atom.....

4. Centanglah pertanyaan yang benar!

Hal yang membuktikan bahwa model atom thomson tidak tepat ialah..

SINAR
KATODA

Hamburan Sinar Alfa
pada lempeng tipis
emas

SPEKTRUM ATOM
HIDROGEN

TETES MINYAK
MILIKAN

SINAR
KANAL

SELAMAT MENERJAKAN!



If we never try
How will we know?





DAFTAR PUSTAKA

Arief, A. Modul 1 Model Atom (ut.ac.id)

Farida, Ida. 2009. Analisis Sejarah Perkembangan Model Atom Berdasarkan Paradigma Kuhn. Program Studi Pendidikan Kimia, UIN Sunan Gunung Djati Bandung.

Ghani, Indriana, M. 2022. Teori Mekanika Kuantum dan Modelnya-Materi kimia kelas 10 diakses dari zenius.net

Margaret, Y. Perkembangan Model Atom. academia.edu