

Nama

Kelas

PERKEMBANGAN MODEL ATOM

Kimia Kelas 10 Semester Ganjil

Indikator Penilaian

Murid mampu mendeskripsikan perkembangan teori atom mulai dari teori atom Dalton, Thomson, Rutherford, Bohr sampai mekanika Kuantum melalui kegiatan mengintegrasikan dan menginterpretasi data dan informasi yang diperoleh.

Petunjuk Pengerjaan

- Diskusikan bersama teman kelompok
- Carilah referensi dari berbagai sumber di internet
- Lengkapi setiap pertanyaan yang tersedia
- Presentasikan hasil diskusi didepan kelas

APERSEPSI

Tata surya merupakan kumpulan benda langit meliputi matahari dan semua objek yang berputar mengelilinginya seperti planet, satelit, meteor, asteroid, komet dan lainnya. Matahari sebagai pusat tata surya dapat kita analogikan seperti inti atom, sedangkan planet sebagai elektron yang mengelilinginya. Tuhan, Pencipta segala sesuatu di dunia telah mengatur alam semesta ini dengan sebaik mungkin hingga menjadi sebuah keteraturan. Termasuk tata surya. Tuhan sedemikian rupa sehingga mengatur pergerakan planet dalam mengelilingi matahari secara teratur. Begitu pula dengan suatu materi, Tuhan juga mengatur susunan atom yang berupa inti atom dengan elektron yang mengelilinginya. Oleh karena itu, sebagai manusia kita harus senantiasa bersyukur atas segala sesuatu yang ada di dunia ini. Begitu sempurnanya alam semesta ciptaan Tuhan, kita sebagai makhluk Tuhan yang paling sempurna harus berperilaku selaras dengan alam. Menjaga alam sama artinya dengan menjaga keteraturan yang telah Tuhan ciptakan.

Pendahuluan

Atom berasal dari kata atomos (*a*=tidak, tomos-memotong). Sehingga dapat diartikan bahwa atom adalah sesuatu yang tidak dapat.....
atau dibagi lagi. Konsep tentang atom pertama kali dicetuskan oleh.....
Menurutnya, semua materi dapat dipecahkan menjadi partikel dimana sudah tidak dapat dibagi lagi

Lengkapi uraian teori berikut !

MODEL ATOM DALTON



(1776-1844) adalah ilmuwan yang pertama mengembangkan model atom pada 1803 hingga 1808. Pada mulanya, Dalton melakukan percobaan untuk mengetahui struktur atom agar dapat menjelaskan reaksi kimia antar zat. Teori beliau dikemukakan melalui bukunya yang berjudul *New System of Chemical Philosophy*. Dalton menggambarkan atom seperti

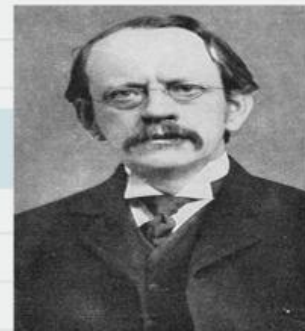
POSTULAT DALTON

1. Setiap tersusun atas partikel yang disebut
2. adalah materi yang terdiri atas atom
3. atom suatu unsur adalah tetapi dengan atom unsur lain
4. adalah materi yang terdiri dari dua atau lebih jenis atom dengan perbandingan
5. Atom Atau Dan tidak dapat diubah menjadi atom lain melalui reaksi kimia biasa

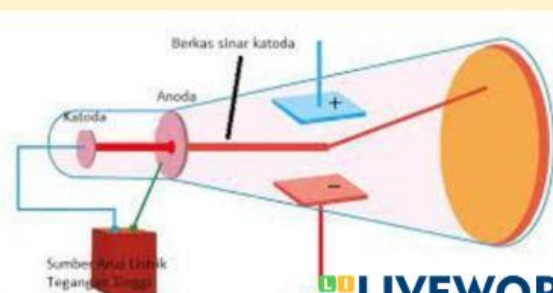
Kelebihan & Kelemahan Model Atom Dalton

Kelebihan	Kelemahan

MODEL ATOM JJ THOMSON



Pada awal abad ke-20, teori JJ Thomson mampu meruntuhkan teori atom JJ Thomson melakukan percobaan yang terkenal dengan nama percobaan untuk menentukan nilai perbandingan antara muatan elektron dengan massanya ditembakkan merupakan sebuah partikel bermuatan.....(elektron) yang mengalir dari menuju Thomson menggambarkan atom seperti



POSTULAT JJ THOMSON

1. Atom merupakan sebuah yang bermuatan..... dengan di dalamnya tersebar muatan yang disebut
2. Muatan positif dan negative pada atom besarnya.....
Oleh karena itu atom bersifat.....

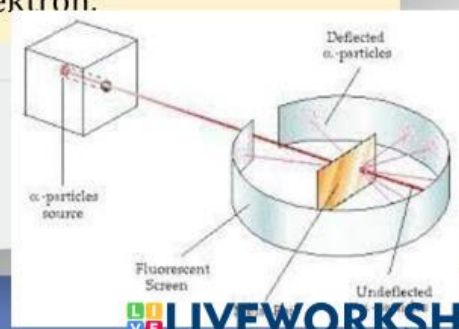
Kelebihan & Kelemahan Model Atom JJ Thomson

Kelebihan	Kelemahan

MODEL ATOM RUTHERFORD



Ernest Rutherford, ahli fisika kelahiran Selandia Baru adalah salah satu tokoh yang berjasa dalam pengembangan model atom. Teori Rutherford mampu mematahkan teori Thomson mengenai atom. Percobaan yang dilakukan oleh Rutherford adalah percobaan penembakan.....tipis dengan sinar Partikel yang digunakan merupakan partikel yang bermuatan dan berasal dari atom yang kehilangan elektron.



POSTULAT RUTHERFORD

1. Atom tersusun dari yang bermuatan serta yang bermuatan yang mengelilingi inti
2. Semua terkumpul dalam inti atom. Itu sebabnya inti atom bermuatan
3. Sebagian besar ruangan atom merupakan.....
4. Jumlah muatan inti jumlah muatan elektron sehingga atom bersifat

Kelebihan & Kelemahan Model Atom Rutherford

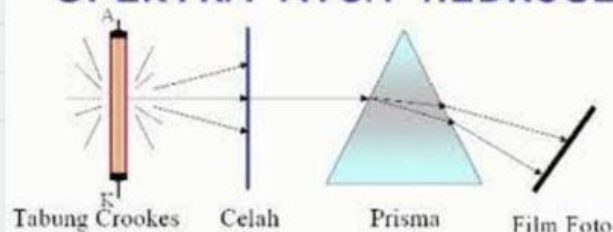
Kelebihan	Kelemahan



MODEL ATOM NIELS BOHR

Niels Bohr, ahli fisika dari Denmark adalah ilmuwan pertama yang mengembangkan teori struktur atom pada 1913. Bohr mengajukan sebuah model atom yang dapat melengkapi kekurangan dari model atom Rutherford.

SPEKTRA ATOM HIDROGEN



POSTULAT NIELS BOHR

1. Atom terdiri dari yang bermuatan dan dikelilingi yang bermuatan di dalam suatu
2. Elektron dapat berpindah dari satu lintasan ke lintasan yang lain dengan cara atau energy sehingga energy elektron atom tidak akan
3. Jika berpindah ke lintasan lebih tinggi, elektron akan energi
4. Jika berpindah ke lintasan yang lebih rendah, elektron akan energi

Kelebihan & Kelemahan Model Atom Niels Bohr

Kelebihan	Kelemahan

MODEL ATOM MEKANIKA KUANTUM



Setelah abad ke-20, pemahaman mengenai atom makin terang benderang. Model atom modern yang kita yakini sekarang, telah disempurnakan oleh pada 1926. Beliau menjelaskan bahwa partikel tidak hanya gelombang melainkan gelombang probabilitas. Kulit elektron bukan sesuatu kedudukan yang melainkan hanya suatu Prinsip tersebut dinamakan dengan prinsip

Menurut teori ini terdapat tiga bilangan kuantum dari persamaan schrodinger antara lain: bilangan kuantum.....,, dan

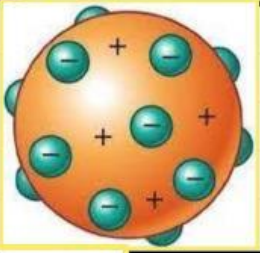
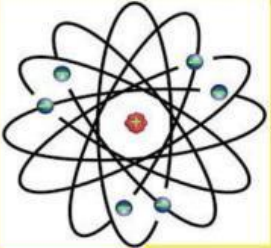
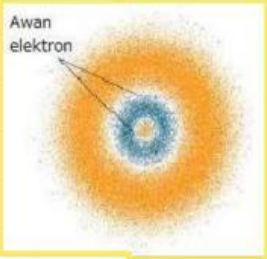
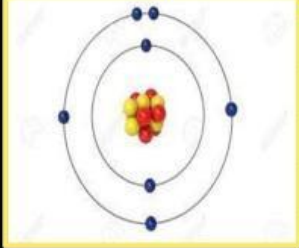
TEORI MEKANIKA KUANTUM MENURUT PARA AHLI

1. Louis Victor de Broglie
Partikel kecil yang bergerak sangat cepat seperti elektron memiliki sifat seperti Beliau merumuskan persamaan
2. Werner Heisenberg
.....elektron tidak dapat ditentukan secara sehingga jarak elektron ke inti hanya dapat ditentukan dengan saja
3. Erwin Scrodinger
Posisi elektron tidak dapat ditentukan dengan pasti. Yang dapat ditentukan hanya saja. Ruangan ditemukan kemungkinan terbesar ditemukan elektron disebut

Kelebihan & Kelemahan Model Atom Mekanika Kuantum

Kelebihan	Kelemahan

Pilihlah model atom yang sesuai

Gambar Model Atom	Penemu
	
	
	
	
	

Jawablah Pertanyaan Berikut

No	Pertanyaan	Jawaban
1	Apa perbedaan model atom Bohr dan Mekanika Kuantum ?	
2	Mengapa pada percobaan Rutherford terdapat sinar yang dibelokkan, dipantulkan dan diteruskan ? Identifikasilah namanya !	
3	Apa perbedaan sifat elektron menurut De Broglie dan Niels Bohr ? Jelaskan !	
4	Bagaimana suatu elektron dapat berpindah lintasan ?	
5	Bagaimana Niels Bohr menjelaskan fakta bahwa spektrum unsur merupakan spektrum garis ?	