

LEMBAR KERJA PESERTA DIDIK (LKPD) PARTIKEL PENYUSUN BENDA DAN MAKHLUK HIDUP

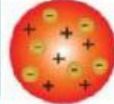
Model Atom

Lengkapi keterangan model dan penemu pada masing-masing "penjelasan teori" berikut!

Penjelasan Teori

Atom merupakan bola bermuatan positif dan di tempat-tempat tertentu terdapat elektron-elektron yang bermuatan negatif, seperti kismis dalam roti.

Model

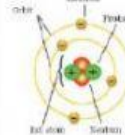


Penemu

Penjelasan Teori

Atom terdiri atas inti atom yang menjadi pusat massa atom dan pusat muatan positif, sedangkan elektron bergerak mengelilingi inti atom pada lintasan tertentu (orbit) yang disebut **kulit atom**. Selama elektron bergerak mengelilingi inti pada orbitnya, elektron tidak memancarkan atau kehilangan energi.

Model



Penemu

Penjelasan Teori

Atom sebagai bola pejal dan merupakan bagian terkecil yang tidak dapat dibagi lagi. Setiap unsur terdiri atas atom-atom yang identik satu sama lain. Atom-atom dari unsur berbeda adalah berbeda. Atom-atom dapat bergabung membentuk molekul.

Model

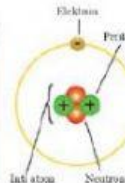


Penemu

Penjelasan Teori

Atom sebagai bola pejal dan merupakan bagian terkecil yang tidak dapat dibagi lagi. Setiap unsur terdiri atas atom-atom yang identik satu sama lain. Atom-atom dari unsur berbeda adalah berbeda. Atom-atom dapat bergabung membentuk molekul.

Model

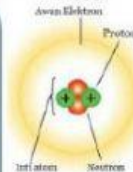


Penemu

Penjelasan Teori

Atom tersusun atas partikel subatom yaitu neutron (n), proton (p), dan elektron (e). Neutron dan proton membentuk inti yang padat, disebut **nukleus** atau **inti atom**. Elektron bergerak di sekeliling inti dengan kecepatan hampir seperti kecepatan cahaya dan membentuk awan elektron yang disebut **orbital**. Pada awan elektron tersebut posisi elektron tidak dapat ditentukan.

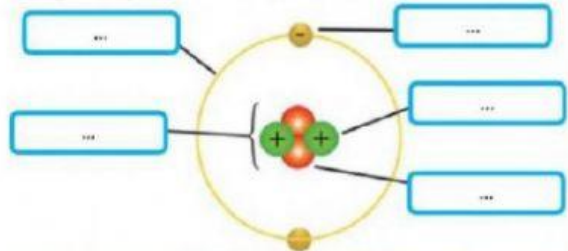
Model



Penemu

Penyusun Atom

Pasangkan bagian atom disamping dengan gambar atom berikut!



Proton

Kulit atom

Elektron

Inti atom

Neutron

Nomor Atom dan Nomor Massa

Geser kata pada kotak di samping dan letakkan pada kotak kosong yang sesuai!

A_ZX

Keterangan

X =

A =

Z =

Lambang Atom

Nomor Massa

Nomor Atom

Atom Dan Partikel Penyusunnya

Untuk menghitung jumlah elektron (e), proton (p), dan neutron (n) dapat dilihat pada bagan berikut!

Nomor atom = Jumlah proton (p) = jumlah elektron (e)
 Nomor massa = Jumlah proton (p) + Jumlah neutron (n)

Lengkapi tabel di bawah sesuai dengan informasi di atas!

No	Nama Atom	Lambang Atom	Jumlah partikel penyusun atom			Z	A	Lambang
			e	p	n			
1	Kalsium	Ca		20	20	20	40	${}^{40}_{20}\text{Ca}$
2	Fluor	F	9		10	9	19	${}^{19}_9\text{F}$
3	Magnesium	Mg	12	12		12	24	${}^{24}_{12}\text{Mg}$
4	Kalium	K	19	19	20		39	${}^{39}_{19}\text{K}$
5	Alumunium	Al	13	13	14	13		${}^{27}_{13}\text{Al}$
6	Brom	Br	35	35	45		80	${}^{80}_{35}\text{Br}$
7	Klor	Cl	17	17		17	35	${}^{35}_{17}\text{Cl}$

No	Nama Atom	Lambang Atom	Jumlah partikel penyusun atom			Z	A	Lambang
			e	p	n			
8	Boron	B	5	6	6	5	11	$^{11}_5B$
9	Tembaga	Cu	29	29	35	29	64	$^{64}_{29}Cu$
10	Besi	Fe	26	26	30	26	56	$^{56}_{26}Fe$

Identifikasi berbagai jenis bahan

No	Jenis bahan	Sifat	Pemanfaatan
1	Kawat	• Keras • Tidak mudah meleleh • Menghantarkan panas • Tidak mudah berkarat	• Sebagai bahan pembuatan alat memasak • Sebagai bahan pembuatan tempat menjemur pakaian
2	Karet	• Lentur/elastis • Ringan • Tidak mudah berkarat • Tidak dapat menghantarkan listrik	• Sebagai bahan pembuatan ban kendaraan bermotor
3	Kawat	• Keras • Tidak mudah meleleh • Menghantarkan panas • Tidak mudah berkarat • Mudah menghantarkan listrik	• Sebagai bahan pembuatan kabel listrik
4	Kayu	• Keras • Tidak mudah meleleh • Tidak menghantarkan panas • Tidak mudah berkarat • Stabil • Tidak reaktif • Mudah dipotong	• Sebagai bahan pembuatan almari, meja, dan kursi
5	Ampas	• Berwujud cair • Bersifat korosif	• Digunakan sebagai bahan aktif pembersih lantai