

PARTIKEL PENYUSUN BENDA DAN MAKHLUK HIDUP

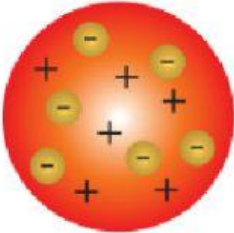
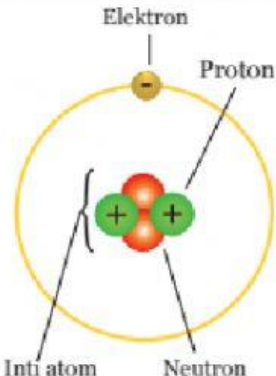
(Sub Materi: Teori Atom dan Ikatan Antar Atom)

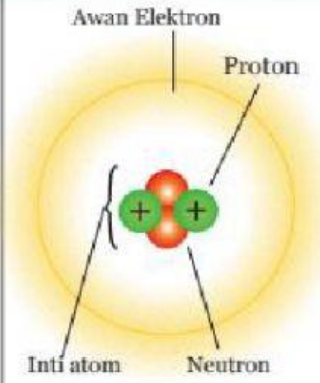
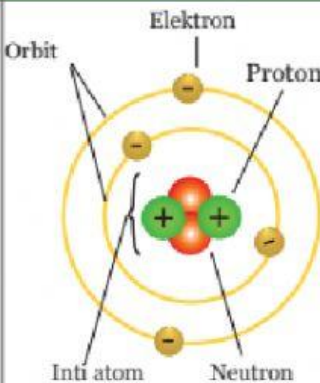
Nama :

Kelas :

A. Model Atom

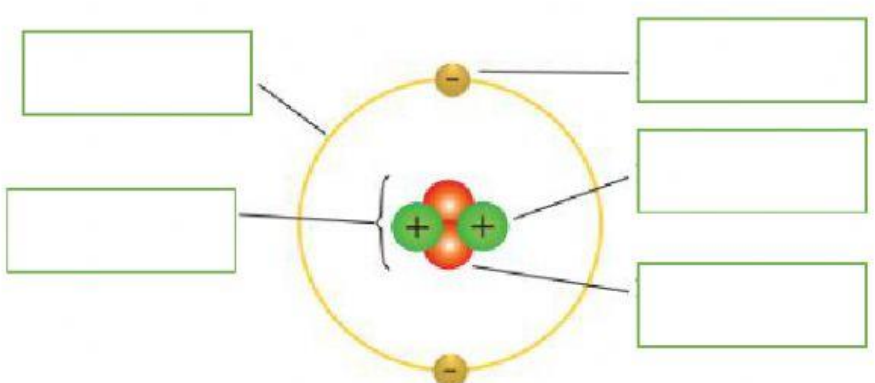
Lengkapi Keterangan model dan penemu teori atom pada masing-masing “penjelasan teori” berikut!

Penemu/ Teori Atom	Model	Penjelasan
		Atom merupakan bola bermuatan positif dan di tempat-tempat tertentu terdapat elektron-elektron yang bermuatan negatif, seperti kismis dalam roti.
		Atom berbentuk bola yang di tengah-tengahnya terdapat inti atom yang merupakan pusat muatan positif dan pusat massa, sedangkan elektron-elektron bergerak berputar mengelilingi inti atom.
		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.

Penemu/ Teori Atom	Model	Penjelasan
		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.
		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.

B. Penyusun Atom

Pasangkan bagian atom berikut dengan gambar pada bagian atom yang disediakan!



Proton

elektron

neutron

Kulit atom

Inti Atom

C. Atom dan Partikel Penyusunnya

Lengkapi tabel di bawah ini !

Keterangan :

e = elektron

p = proton

n = neutron

Z = nomor atom

A = nomor massa

Sebagai panduan kamu bisa menggunakan tabel sistem periodik unsur yang ada di belakang buku IPA kelas 9 semester 2!

No	Nama Atom	Lambang Atom	Jumlah Partikel Penyusun Atom			Z	A	Lambang A_ZX
			e	p	n			
6.	Fluor	F	9	9			19	
7.	Magnesium			12			24	
8.		K			20		39	
9.								${}^{80}_{35}\text{Br}$
10.								${}^{84}_{36}\text{Kr}$