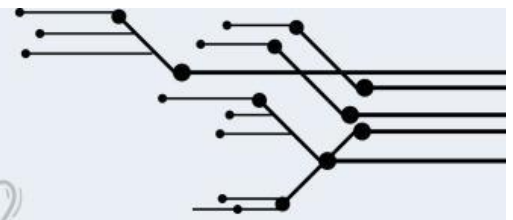
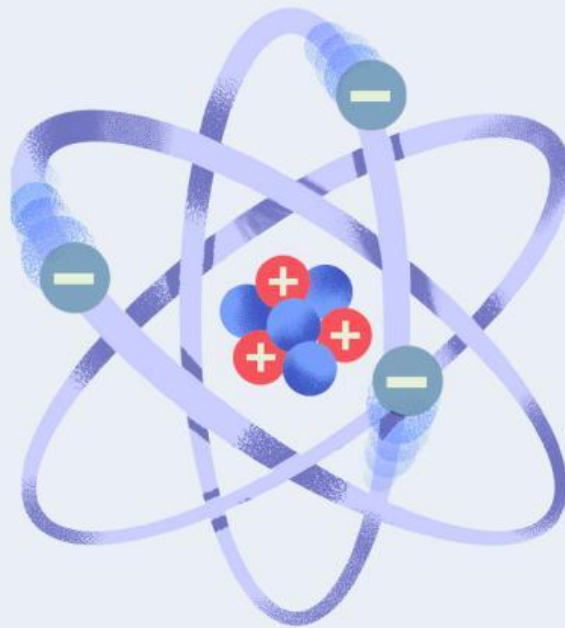


Untuk Kimia SMA Kelas
X Semester Ganjil



Lembar Kerja Peserta Didik elektronik (e-LKPD)

STRUKTUR ATOM



Nama :

Kelas :



KOMPETENSI DASAR

Menganalisis Perkembangan teori model atom dari teori model atom dalton sampai mekanika kuantum



TUJUAN PEMBELAJARAN

1. Menyebutkan jenis-jenis partikel dasar penyusun atom.
2. Menjelaskan struktur atom.
3. Menentukan jumlah proton, neutron dan elektron suatu atom
4. Menentukan jumlah nomor atom dan massa suatu atom jika diketahui jumlah proton, neutron, dan elektron.
5. Menjelaskan pengertian isotop, isobar dan isoton.
6. Memberikan contoh isotop, isobar dan isoton



PETUNJUK

1. Bergabunglah membentuk 5 kelompok yang setiap kelompok beranggotakan 5 orang.
2. Diskusikanlah setiap materi yang ada.
3. isilah soal-soal dengan jawaban yang tepat.
4. waktu pengerjaan 25 menit.

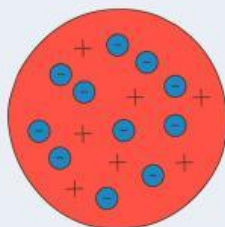


MATERI 1

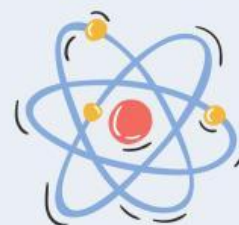
PERKEMBANGAN TEORI ATOM



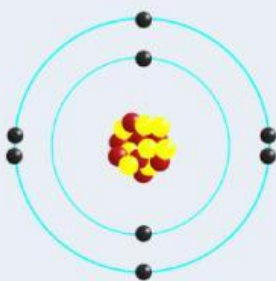
Dalton



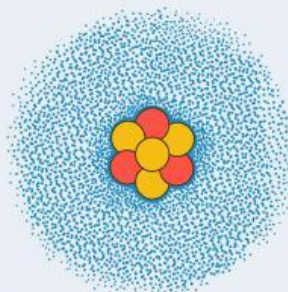
Thomson



Rutherford



Bohr



Mekanika Kuantum

Video Teori Atom



MATERI 2



“

Dalam perkembangannya, atom tersusun atas 3 jenis partikel sub atom (partikel dasar) yaitu proton, elektron dan neutron.

”



“

Henry G. Moseley (1887–1915) mengusulkan agar istilah nomor atom diberi lambang Z, hal ini digunakan untuk menyebutkan jumlah muatan positif dalam inti atom. Atom diketahui bermuatan listrik yang menandakan jumlah muatan positif sama dengan jumlah muatan negatif, sehingga nomor atom juga menunjukkan jumlah elektronnya.

”

“

Selain itu, terdapat nomor massa yang dilambangkan dengan A. Nomor massa digunakan untuk menentukan jumlah nukleon dalam suatu unsur.

Dalam penulisan atom, nomor massa (A) ditulis disebelah kiri atas, sedangkan nomor atom (Z) ditulis disebelah kiri bawah dari lambang unsur.

”



Keterangan

X = Lambang Unsur

A = Nomor Massa

Z = Nomor Atom



Untuk ion (atom bermuatan positif atau negatif) maka notasi ion, jumlah proton, jumlah neutron dan jumlah elektron adalah :

Notasi	Ion Positif	Ion Negatif
	${}^A_ZX^{q+}$	${}^A_ZX^{r-}$
Jumlah proton (p)	$p = Z$	$p = Z$
Jumlah neutron (n)	$n = A - Z$	$n = A - Z$
Jumlah elektron (e)	$e = p - q$	$e = p + r$

Isotop, Isoton, dan Isobar

1. Isotop

Unsur-unsur sejenis yang memiliki nomor atom yang sama, tetapi memiliki nomor massa berbeda. Contoh :



2. Isobar

Atom dari unsur yang berbeda (memiliki nomor atom berbeda) tetapi memiliki nomor massa yang sama. Contoh :



3. Isoton

Atom dari unsur yang berbeda (memiliki nomor atom berbeda) tetapi jumlah neutronnya sama. Contoh :



TUGAS



1

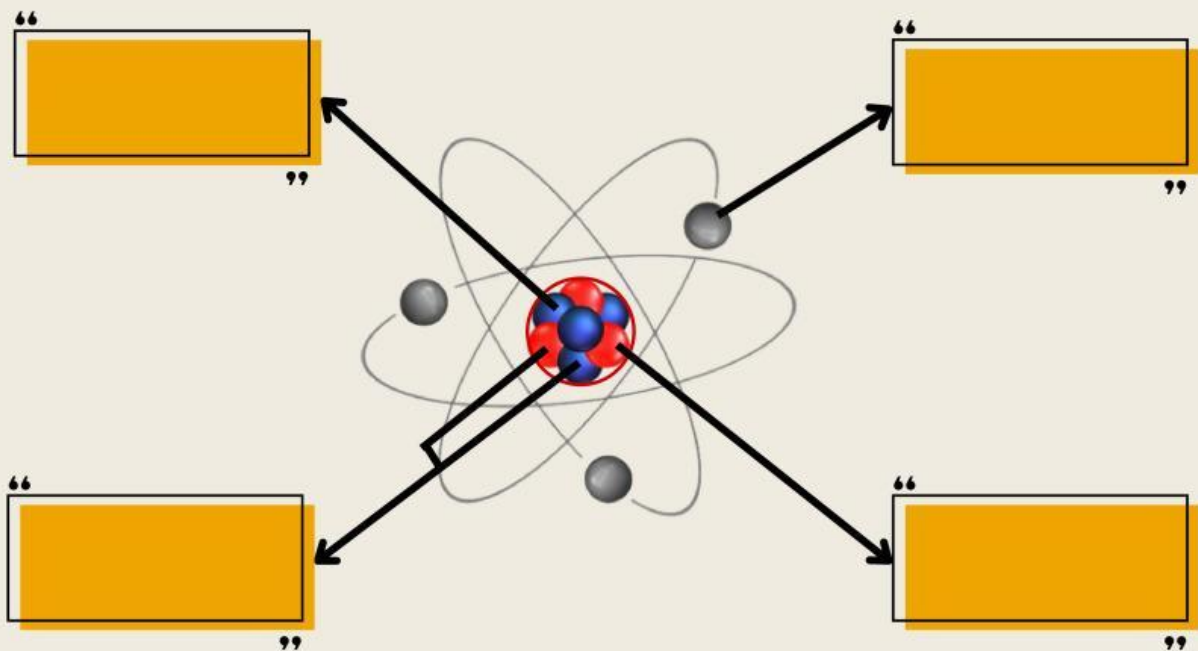
Elektron yang mengelilingi atom bermuatan proton dan neutron. Akan tetapi, garis lintasan elektron dengan inti atom memiliki jarak tertentu sesuai dengan tingkatan energi dari elektronnya. Pernyataan tersebut merupakan model atom

- a. Dalton
- b. Thomson
- c. Rutherford
- d. Bohr
- e. Mekanika Kuantum



2

Analisislah gambar atom berikut! Tentukanlah partikel penyusun atomnya!

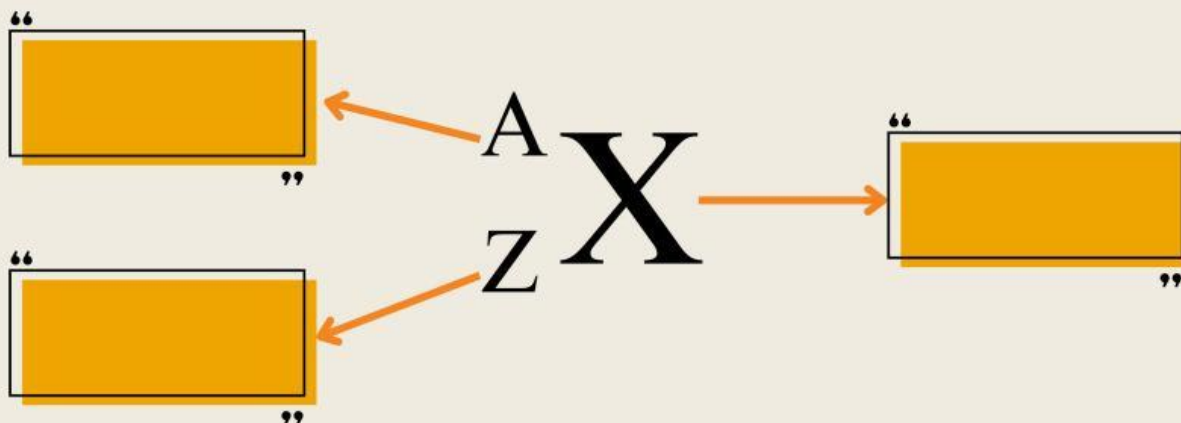


TUGAS



3

Bagaimana penulisan notasi struktur atom netral berikut!



4

Lengkapi tabel berikut! Tentukan jumlah proton, elektron, dan neutron pada ion-ion berikut!

Notasi	Proton	Elektron	Neutron
${}^{23}_{11}\text{Na}^+$			
${}^{16}_8\text{O}^-$			
${}^{19}_9\text{F}$			

TUGAS



5

Temukan pasangannya untuk contoh isotop, isobar dan isoton!



Isotop



Isobar



Isoton

6

Tentukan apakah pasangan atom di bawah ini termasuk isotop, isoton, atau isobar!

Pasangan Atom	Isotop/Isobar/isoton
$^{47}_{21}\text{Sc}$ dan $^{47}_{22}\text{Ti}$	
$^{28}_{14}\text{O}$ dan $^{31}_{14}\text{Si}$	
$^{60}_{25}\text{F}$ dan $^{65}_{30}\text{Zn}$	

**SELAMAT
MENERJAKAN!**

