

Lembar Kerja Peserta

PARTIKEL PENYUSUN ATOM



Nama :
Kelas :
Kelompok :

Kompetensi Dasar :

- **Menganalisis** perkembangan model atom dari model atom Dalton, Thomson, Rutherford, Bohr, dan Mekanika Gelombang

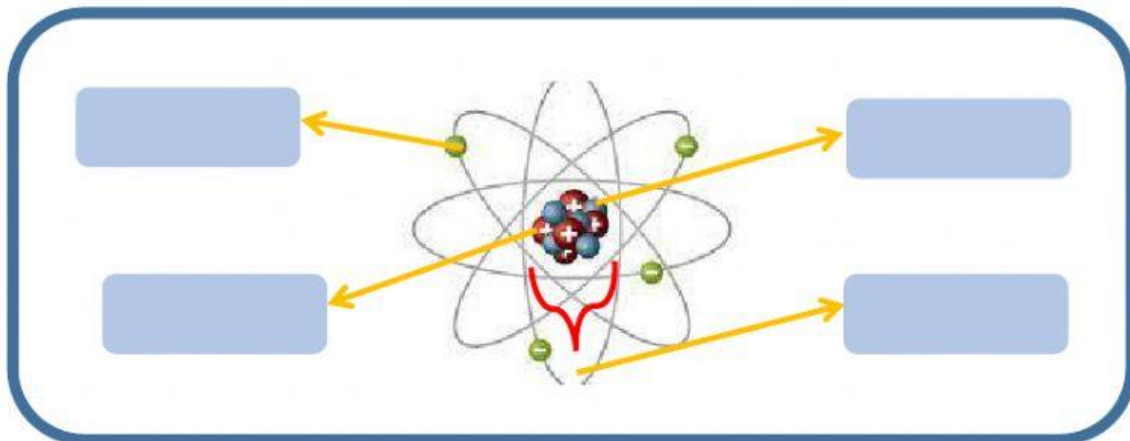
Tujuan Pembelajaran:

1. Peserta didik dapat menyebutkan partikel penyusun atom
2. Peserta didik dapat membedakan notasi atom netral dan notasi atom bermuatan
3. Peserta didik dapat menentukan nomor atom, nomor massa, jumlah proton, jumlah electron dan jumlah neutron
4. Peserta didik dapat menjelaskan pengertian isotop, isobar, dan isoton
5. Peserta didik dapat menentukan isotop, isobar, dan isoton beberapa unsur
6. Peserta didik dapat mengklasifikasikan beberapa unsur ke dalam isotop, isobar, dan isoton

Ayo Simak
Video berikut ...



A. Analisis partikel penyusun atom berikut!



Siapakah Penemu Proton?

Siapakah Penemu Elektron?

Siapakah Penemu Neutron?

Eugene Goldstein

James Chadwick

J.J Thomson

B. Notasi Atom



Jumlah Proton (p) = Z
Jumlah Elektron (e) = Z
Jumlah Neutron (n) = $A - Z$

C. Notasi Atom Bermuatan (ion)



Pada atom yang bermuatan yaitu bermuatan positif dan bermuatan negative memiliki jumlah proton dan electron yang tidak sama

Jumlah Proton (p) = Z
Jumlah Elektron (e) = $Z - \text{muatan}$
Jumlah Neutron (n) = $A - Z$

Contoh :



Jumlah Proton (p) = 17
Jumlah Elektron (e) = $17 - 1$
Jumlah Neutron (n) = $35 - 17 = 18$

Unsur	Nomor Atom	Nomor Massa	Jumlah partikel Sub atomik		
			Proton	Elektron	Neutron
$^{12}_6\text{C}$	6	12		6	
$^{14}_7\text{N}$					
$^{13}_6\text{C}$					
$^{24}_{12}\text{Mg}^{2+}$					
$^{16}_8\text{O}^{2-}$					

D. Isotop, Isobar, dan Isoton

Drag dan drop jawaban dengan tepat sesuai dengan pertanyaan !

Pertanyaan

Contoh isotope adalah

Dan

Contoh isobar adalah

Dan

Contoh isoton adalah

Dan

Jawaban



Soal

- $^{14}_6\text{C}$ dan $^{14}_7\text{N}$ merupakan pasangan
 - Isoelektron
 - Isobar
 - Isoton
 - Isotope

Buatlah kesimpulan dari hasil temuan kelomnokmu



Kesimpulan: