



# KIMIA

## Partikel Penyusun Atom

LKPD DIGITAL KIMIA



### Kompetensi Dasar

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

Nama :	<input type="text"/>
Kelas :	<input type="text"/>
Kelompok :	<input type="text"/>

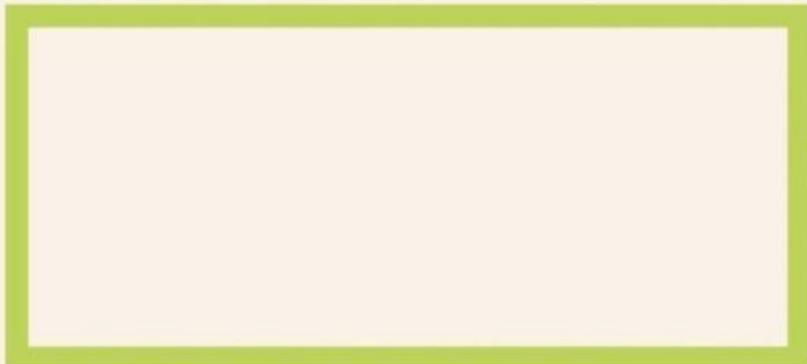
### Tujuan Pembelajaran :

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 elektron 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.

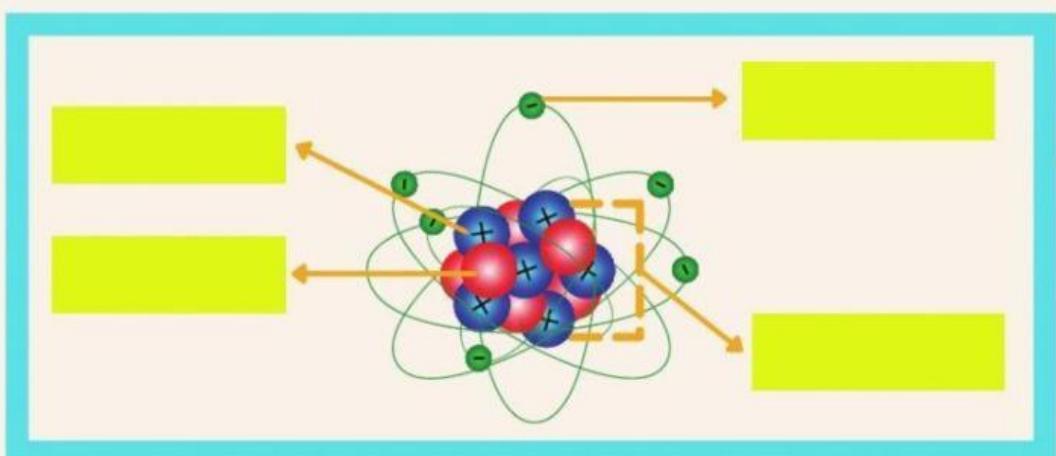
### Petunjuk :

- Kerjakan soal-soal berikut dengan jawaban yang tepat
- Berpikir secara mandiri terlebih dahulu dalam waktu kurang lebih 10 menit
- Bergabunglah dengan kelompok, dimana tiap kelompok beranggotakan 2 orang
- Diskusi dilakukan melalui video call/WAG
- Diskusikan tiap-tiap teori tentang partikel penyusun atom, notasi atom, isotop, isobar dan isoton
- Waktu mengerjakan 20 menit

## SIMAK VIDEO BERIKUT INI



### A. Analisis partikel penyusun atom berikut !



Siapa penemu proton ?

Eugene Goldstein

Siapa penemu elektron ?

James Chadwick

Siapa penemu neutron?

Joseph John Thompson

### B. Notasi Atom Netral



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 negatif memiliki jumlah proton dan elektron yang tidak sama.

$$\text{Jumlah proton (p)} = Z$$

$$\text{Jumlah elektron (e)} = Z - \text{muatan}$$

$$\text{Jumlah neutron (n)} = A - Z$$



$$\text{Jumlah proton} = 17$$

$$\text{Jumlah elektron} = 17 - (-1) = 18$$

$$\text{Jumlah neutron} = 35 - 17 = 18$$



$$\text{Jumlah proton} = 12$$

$$\text{Jumlah elektron} = 12 - (+2) = 10$$

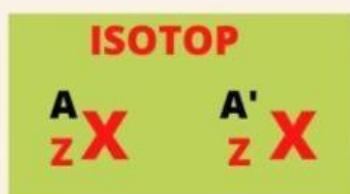
$$\text{Jumlah neutron} = 24 - 12 = 12$$

**Lengkapilah tabel berikut ini !**

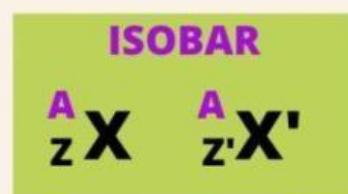
Unsur	Nomor Atom	Nomor massa	Jumlah partikel sub atomik		
			Proton	Elektron	Neutron
${}_{6}^{12}\text{C}$	<b>6</b>	<b>12</b>	.....	<b>6</b>	....
${}_{7}^{14}\text{N}$	.....	.....	.....	.....	....
${}_{6}^{13}\text{C}$	.....	.....	.....	.....	....
${}_{19}^{39}\text{K}$	.....	.....	.....	.....	....
${}_{20}^{40}\text{Ar}$	.....	.....	.....	.....	....
${}_{6}^{14}\text{C}$	.....	.....	.....	.....	....
${}_{9}^{19}\text{F}$	.....	.....	.....	.....	....
${}_{9}^{19}\text{F}^-$	.....	.....	.....	.....	....
${}_{12}^{24}\text{Mg}$	.....	.....	.....	.....	....
${}_{12}^{24}\text{Mg}^{2+}$	.....	.....	.....	.....	....

## D. Isotop, Isobar dan Isoton

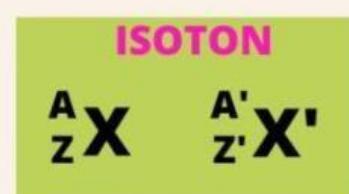
Simak simbol-simbol untuk menjelaskan isotop, isobar, dan isoton berikut, kemudian jawablah pertanyaan-pertanyaan di bawah ini !



$$Z = Z$$



$$A = A$$



$$(A-Z) = (A'-Z')$$

	$^{14}_6C$	$^{15}_7N$	$^{16}_8O$	$^{14}_7N$
nomor atom (Z)	.....	.....	.....	.....
nomor massa (A)	.....	.....	.....	.....
jmh neutron (A-Z)	.....	.....	.....	.....

Drag and drop jawaban dengan tepat sesuai dengan pertanyaan !

### Pertanyaan

Contoh isotop adalah ....  
dan ....

### Jawaban



Contoh Isobar adalah ....  
dan ....



Contoh Isoton adalah ....  
dan ....



Hubungkan atau pasangkan istilah dan pengertian berikut ini !

Atom-atom yang mempunyai jumlah protonnya (nomor atom) sama, tetapi nomor massanya berbeda dan unsurnya sama.

**ISOTOP**

Atom-atom yang mempunyai nomor massanya sama, tetapi nomor atom dan unsurnya berbeda.

**ISOBAR**

Atom-atom yang mempunyai jumlah neutronnya sama, tetapi nomor atom dan unsurnya berbeda.

**ISOTON**

Isotop/Isobar/Isoton	
$^{14}_6 \text{C}$ dan $^{14}_7 \text{N}$	
$^{16}_8 \text{O}$ dan $^{17}_8 \text{O}$	
$^{28}_{14} \text{Si}$ dan $^{27}_{13} \text{Al}$	
$^{76}_{32} \text{Ge}$ dan $^{76}_{34} \text{Se}$	