



Kurikulum
Merdeka

**MERDEKA
BELAJAR**

Merdeka
Mengajar

LKPD

KIMIA KELAS X FASE E Partikel Penyusun Atom

Novariyanti, S.Pd

NAMA ANGGOTA KELOMPOK

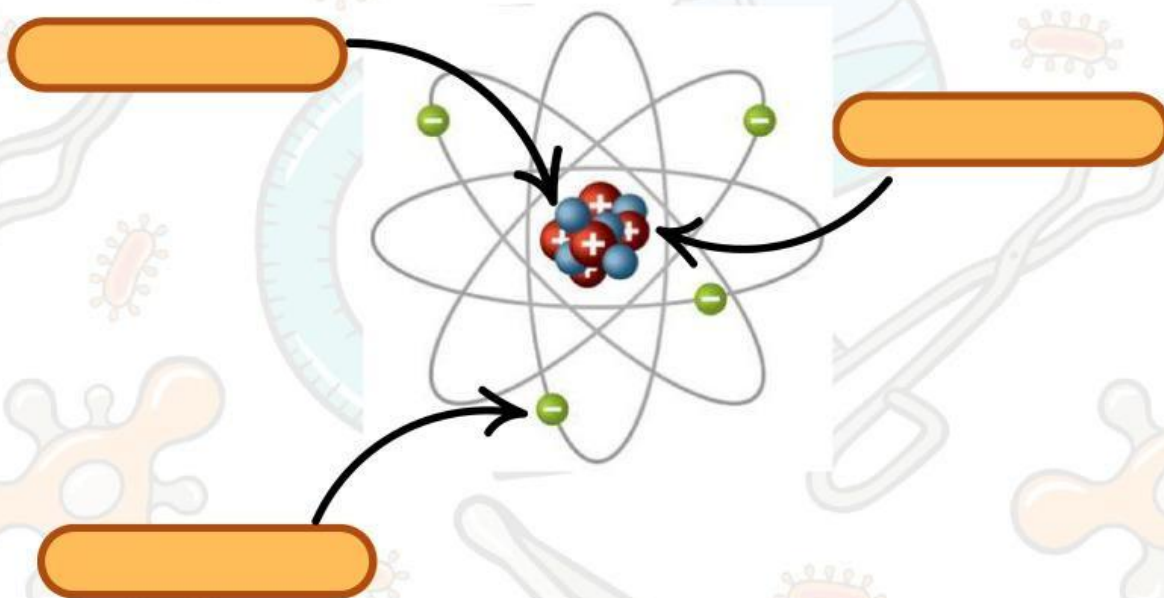
KELAS :

TUJUAN PEMBELAJARAN

1. Peserta didik dapat menjelaskan partikel penyusun atom (proton, neutron, dan elektron) serta muatannya.
2. Peserta didik dapat menentukan jumlah partikel penyusun atom dalam suatu unsur atau ion

KEGIATAN I

Berilah label nama partikel penyusun atom di bawah ini!



Yuk analisis siapa saja penemu partikel penyusun atom, pasangkan nama penemu dan partikel yang ditemukannya yaa!

Penemu Proton



James Chadwick



Penemu Elektron



Eugene Goldstein



Penemu Neutron



JJ. Thomson



KEGIATAN 2

Beri label dari setiap notasi di bawah ini dengan cara memasangkan nama notasi pada kotak!

Simbol unsur

Nomor atom

Nomor massa

Muatan ion

KEGIATAN 3

Tunjukkan letak jumlah proton, elektron, dan neutron pada notasi atom netral berikut ini!



Jumlah proton (p) = Z

Jumlah elektron (e) = Z

Jumlah neutron (n) = A - Z

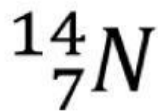
Tunjukkan letak jumlah proton, elektron, dan neutron pada notasi atom bermuatan (ion) berikut ini!



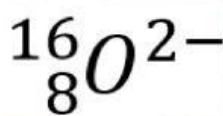
Jumlah proton (p) = Z
Jumlah elektron (e) = Z - muatan
Jumlah neutron (n) = A - Z

KEGIATAN 4

Isilah bagian-bagian yang kosong di bawah ini!



Jumlah proton (p) = 7
Jumlah elektron (e) = 7
Jumlah neutron (n) = - 7 =



Jumlah proton (p) = 8
Jumlah elektron (e) = 8 - (.....) =
Jumlah neutron (n) = - 8 =



Jumlah proton (p) =
Jumlah elektron (e) = - (+2) =
Jumlah neutron (n) = 24 - =

KEGIATAN 5

Isilah bagian-bagian yang kosong di bawah ini!

Unsur	Nomor Atom	Nomor Massa	Proton	Elektron	Neutron
$^{14}_6\text{C}$		14		6	
$^{19}_9\text{F}$	9		9		10
$^{35}_{17}\text{Cl}^-$		35		18	
$^{32}_{16}\text{S}^{2-}$	16		16		16
$^{56}_{26}\text{Fe}^{3+}$		56		23	
$^{40}_{20}\text{Ca}^{2+}$	20		20		20