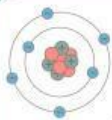
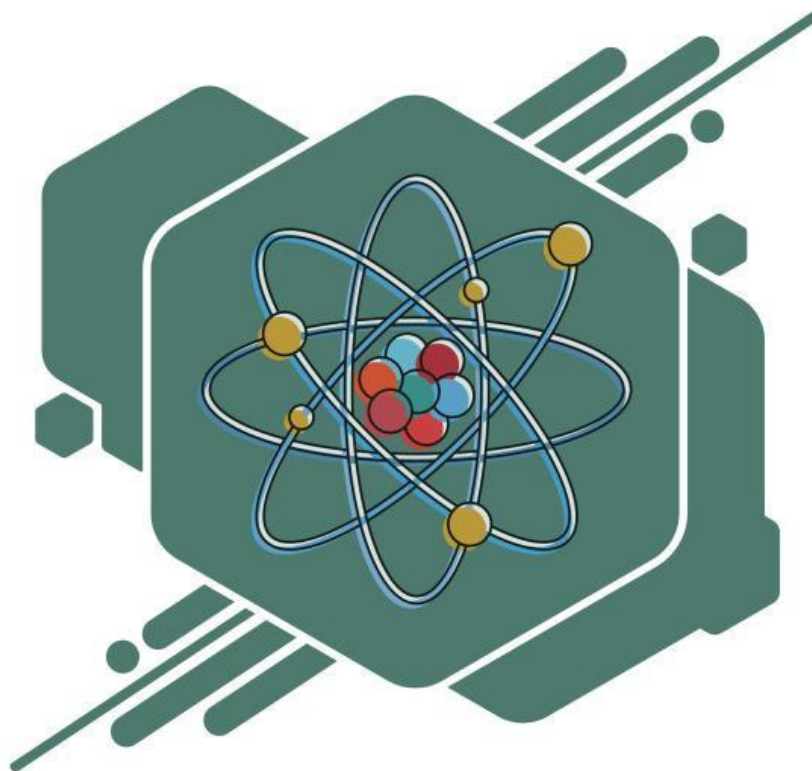




Sekolah Menengah Atas
Kelas 10

LKPD

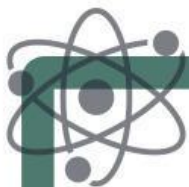
STRUKTUR ATOM



NAMA ANGGOTA KELOMPOK:

- 1.
- 2.
- 3.
- 4.
- 5.



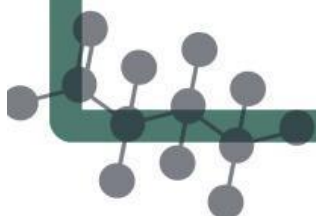


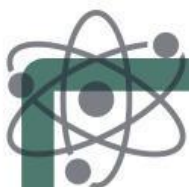
PANDUAN PENGGUNAAN E-LKPD

1. Setiap anggota kelompok wajib membaca E-LKPD yang diberikan.
2. Pahami tujuan pembelajaran yang akan dicapai.
3. Fokus saat pembelajaran dengan mengaitkan langkah E-LKPD dengan arahan dari guru.
4. Diskusikan setiap permasalahan dalam E-LKPD dengan seksama.
5. Mintalah bantuan guru jika ada yang kurang dimengerti.

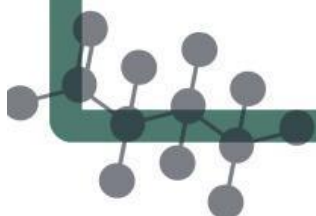
TUJUAN PEMBELAJARAN

1. Peserta didik dapat mendeskripsikan perkembangan model atom.
2. Peserta didik dapat mengidentifikasi partikel-partikel subatomik penyusun atom
3. Peserta didik mampu menuliskan notasi atom suatu unsur secara lengkap yang menunjukkan jumlah proton, neutron, dan elektron dengan benar





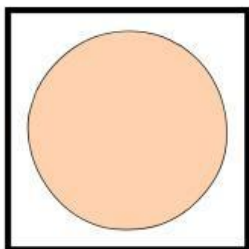
VIDEO LITERASI



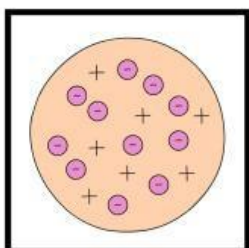


Kegiatan 1

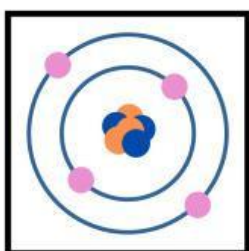
Sambungkanlah atom dengan penemunya!



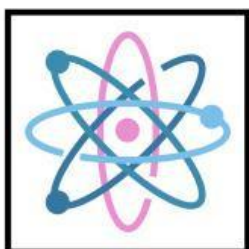
Rutherford



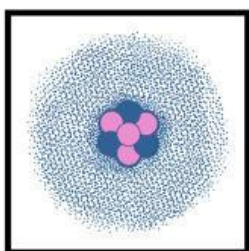
J.J Thomson



Schrödinger



Niels Bohr



John Dalton



Kegiatan 2

Jelaskan postulat dan kelemahan atom tersebut!



John Dalton

Postulat :

Kelemahan :



J.J Thomson

Postulat :

Kelemahan :



Rutherford

Postulat :

Kelemahan :



Niels Bohr

Postulat :

Kelemahan :



Schrödinger

Postulat :

Kelemahan :



Kegiatan 3

Lengkapi tabel karakteristik partikel penyusun atom di bawah ini!

Nama Partikel	Lambang	Muatan	Lokas dalam Atom
Proton			
Neutron			
Elektron			

Lengkapi tabel berikut dengan benar!

No. Atom	No. Massa	Proton	Elektron	Neutron	Lambang Unsur
		9	10	10	
		30	30	35	
		26	23	30	
		15	18	16	
		7	7	7	

${}_{11}^{23}\text{Na}^{+}$	${}_{30}^{65}\text{Zn}$	${}_{7}^{14}\text{N}$	${}_{15}^{31}\text{P}^{3-}$	${}_{26}^{56}\text{Fe}^{3+}$	${}_{9}^{19}\text{F}^{-}$
-----------------------------	-------------------------	-----------------------	-----------------------------	------------------------------	---------------------------