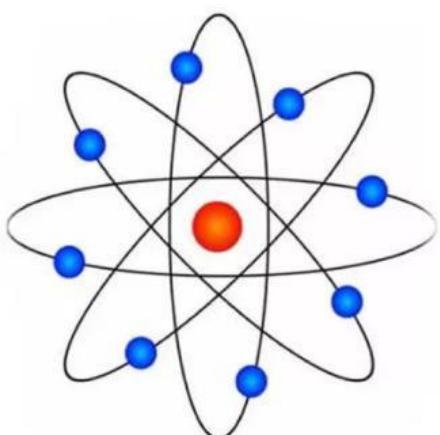


LKPD KIMIA KELOMPOK A

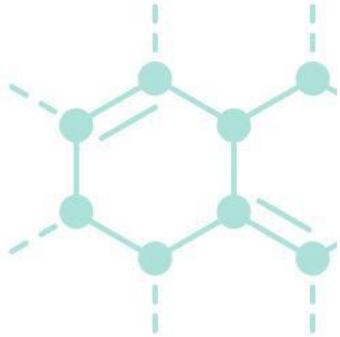
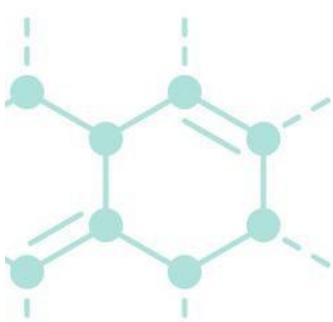
ATOM



Partikel Penyusun

Notasi Atom

**Isotop, isoton,
isobar**



Disusun Oleh :
Ida Ayu Anom Yuliamastuti, S.Pd.

Nama Anggota :

- 1.....
- 2.....
- 3.....
- 4.....
- 5.....
- 6.....
- 7.....

Hari/Tgl:.....

A. Capaian Pembelajaran

Peserta didik mampu mengamati, menyelidiki dan menjelaskan fenomena sesuai kaidah kerja ilmiah dalam menjelaskan konsep kimia dalam kehidupan sehari hari; menerapkan konsep kimia dalam pengelolaan lingkungan termasuk menjelaskan fenomena pemanasan global; menuliskan reaksi kimia dan menerapkan hukum hukum dasar kimia; memahami struktur atom dan aplikasinya dalam nanoteknologi.

B. Tujuan Pembelajaran

1. Peserta didik dapat menentukan partikel penyusun atom
2. Peserta didik dapat menghubungkan partikel penyusun atom dengan penulisan notasi atom

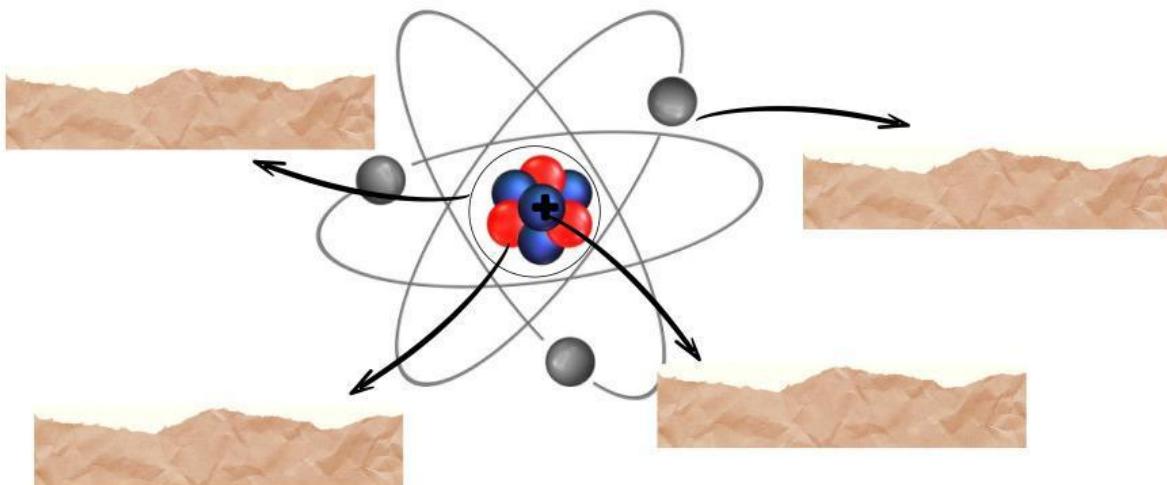
C. Petunjuk Penggunaan LKPD

1. Setiap kelompok harus membaca dan memahami LKPD dengan seksama
2. Diskusikan setiap permasalahan dalam LKPD bersama anggota kelompok
3. Mintalah bantuan kepada guru jika terdapat kendala dalam penggeraan LKPD
4. Kerjakan soal-soal yang terdapat dalam LKPD dengan tepat

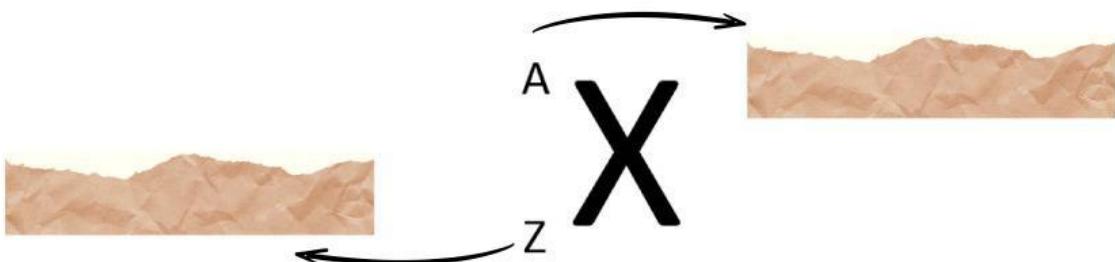


Jawablah pertanyaan berikut dengan benar!

1. Analisis gambar atom berikut! Tentukan partikel penyusun atomnya!



2. Lengkapi struktur atom netral berikut



Setelah melengkapi notasi atom di atas, jawablah pertanyaan berikut!



Suatu atom Kalium memiliki nomor massa 23 dengan nomor atom 11. Buatlah notasi atomnya!



Tentukan jumlah proton, elektron, dan neutron atom berikut!

Atom	Proton	Elektron	Neutron
$^{12}_6\text{C}$			
$^{40}_{20}\text{Ar}$			
$^{24}_{12}\text{Mg}$			
$^{40}_{19}\text{K}^+$			
$^{55}_{25}\text{Mn}^{2+}$			
$^{16}_8\text{O}^{2-}$			



Dengan menarik garis, tentukan pasangan istilah dan pengertian berikut!

Isotop

Atom dari unsur berbeda (nomor atom berbeda dan memiliki nomor massa sama)

Isoton

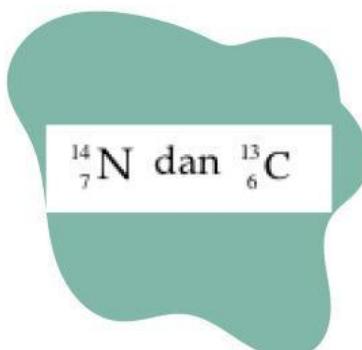
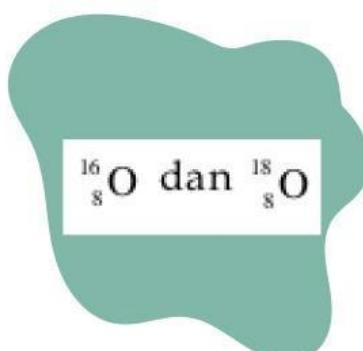
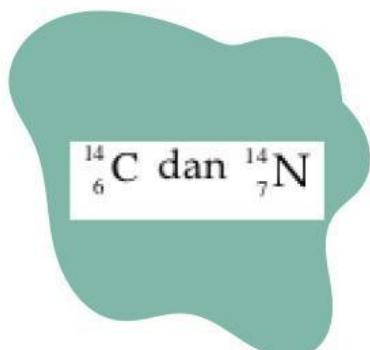
Unsur-unsur sejenis yang memiliki nomor atom sama dan nomor massa yang berbeda

Isobar

Atom dari unsur berbeda (nomor atom berbeda dan memiliki jumlah neutron yang sama)



Dengan menarik garis, tentukan pasangan isotop, isoton,
dan isobar!



Isotop

Isoton

Isobar

-SELAMAT MENGERJAKAN-
CHEMISTRY IS FUN