

**LEMBAR KERJA PESERTA DIDIK
PARTIKEL PENYUSUN ATOM**



Nama : 1.
2.

Kelas :

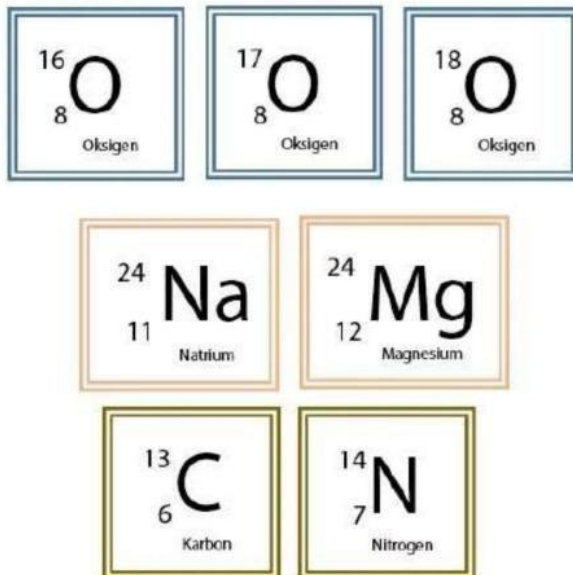
Hari/Tanggal :

LAKUKAN DISKUSI BERIKUT SECARA BERKELOMPOK

Tujuan Pembelajaran

1. Siswa dapat membedakan antara isotop, isobar dan isoton
2. Siswa dapat mengelompokkan unsur-unsur yang termasuk isotop, isobar dan isoton

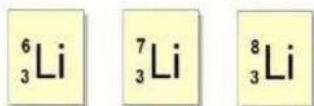
Amati gambar berikut ini!



Rumusan Masalah

Berdasarkan gambar di atas, diskusikan dengan teman anda dan permasalahan apa yang kalian temukan ? Rumuskan masalah yang anda temukan (dalam bentuk pertanyaan):

ISOTOP



Gambar (a)

(b)

(c)

Berdasarkan gambar di atas, isilah titik - titik berikut :

Jumlah proton unsur :

- pada gambar a =
- pada gambar b =
- pada gambar c =

Jumlah elektron :

- pada gambar a =
- pada gambar b =
- pada gambar c =

Jumlah neutron :

- pada gambar a =
- pada gambar b =
- pada gambar c =

Isotop adalah

ISOBAR



Berdasarkan gambar di atas, isilah titik - titik berikut :

Jumlah proton :

- Atom Fe =
- Atom Ni =

Jumlah elektron :

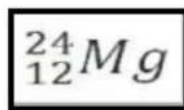
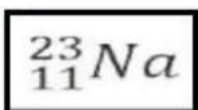
- Atom Fe =
- Atom Ni =

Jumlah neutron :

- Atom Fe =
- Atom Ni =

Isobar adalah

ISOTON



Berdasarkan gambar di atas, isilah titik - titik berikut :

Jumlah proton :

- Atom Na =
- Atom Mg =

Jumlah elektron :

- Atom Na =
- Atom Mg =

Jumlah neutron :

- Atom Na =
- Atom Mg =

Isoton adalah.....

Soal Evaluasi

Pilihlah salah satu jawaban dari soal berikut ini dengan benar!

- 1 Pasangan unsur di bawah ini yang merupakan isotop adalah ...
 - A. $^{23}_{11}\text{Na}$ dan $^{23}_{11}\text{Mg}$
 - B. $^{31}_{15}\text{P}$ dan $^{32}_{16}\text{S}$
 - C. $^{233}_{92}\text{U}$ dan $^{238}_{92}\text{U}$
 - D. $^{32}_{15}\text{P}$ dan $^{32}_{16}\text{S}$
 - E. $^{123}_{51}\text{Sb}$ dan $^{123}_{52}\text{Te}$
- 2 Diketahui unsur $^{31}_{15}\text{P}$, $^{30}_{16}\text{Q}$, $^{32}_{15}\text{R}$, dan $^{32}_{16}\text{S}$. Unsur-unsur yang merupakan isobar adalah ...
 - A. P dan Q
 - B. Q dan R
 - C. P dan R
 - D. Q dan S
 - E. R dan S
- 3 Di antara pasangan berikut ini, yang merupakan isoton adalah ...
 - A. $^{214}_{82}\text{Pb}$ dan $^{214}_{84}\text{Pb}$
 - B. $^{213}_{83}\text{Bi}$ dan $^{214}_{84}\text{Po}$
 - C. $^{214}_{84}\text{Pb}$ dan $^{214}_{82}\text{Pb}$
 - D. $^{21}_{12}\text{Mg}$ dan $^{40}_{20}\text{Ca}$
 - E. $^{40}_{20}\text{Ca}$ dan $^{39}_{19}\text{K}$