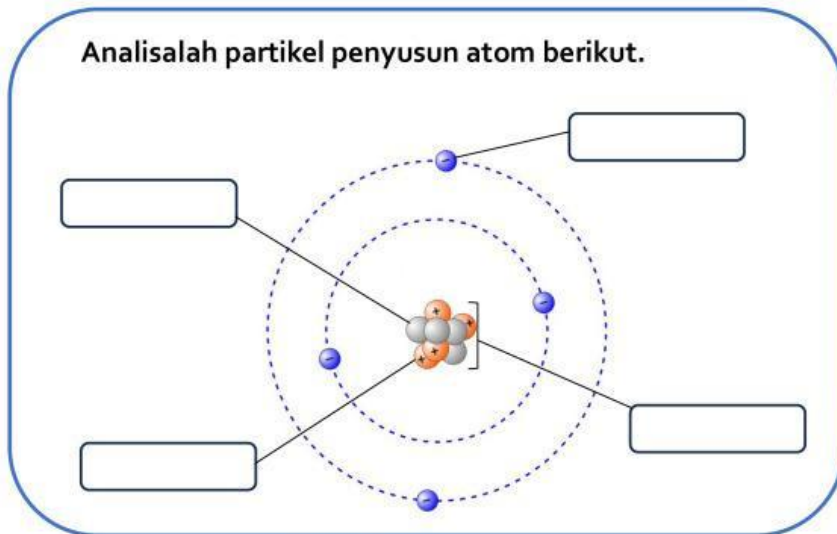


LEMBAR KERJA PESERTA DIDIK

Anggota Kelompok

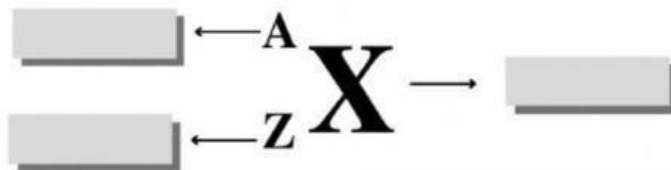
A. STRUKTUR ATOM

Analisalah partikel penyusun atom berikut.



B. NOTASI ATOM

Notasi Atom Netral

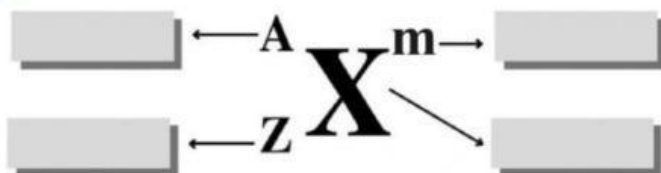


Jumlah Proton (p) : Z
Jumlah Elektron (e): Z
Jumlah Neutron (n): A - Z





Notasi Atom Bermuatan



Jumlah Proton (p) : Z
 Jumlah Elektron (e): Z - muatan
 Jumlah Neutron (n): A - Z

$\begin{array}{c} 12 \\ 6 \end{array} \mathbf{C}$	$\begin{array}{c} 27 \\ 13 \end{array} \mathbf{Al}^{3+}$	$\begin{array}{c} 32 \\ 16 \end{array} \mathbf{S}^{2-}$
Nomor Atom = 6	Nomor Atom = 13	Nomor Atom = 16
Nomor Massa = 12	Nomor Massa = 27	Nomor Massa = 32
J. Proton = 6	J. Proton = 13	J. Proton = 16
J. Elektron = 6	J. Elektron = $13 - (+3) = 10$	J. Elektron = $16 - (-2) = 18$
J. Neutron = $12 - 6 = 6$	J. Neutron = $27 - 13 = 14$	J. Neutron = $32 - 16 = 16$

Isilah tabel berikut dengan benar.

Atom / Ion	Nomor Atom	Nomor Massa	Jumlah Partikel Penyusun Atom		
			Proton	Elektron	Neutron
${}^{23}_{11}\text{Na}$					
${}^{35}_{17}\text{Cl}^{-}$					
${}^{14}_7\text{N}$					
${}^{24}_{12}\text{Mg}^{2+}$					
${}^{19}_9\text{F}^{-}$					

C. ISOTOP, ISOBAR, DAN ISOTON

ISOTOP	ISOBAR	ISOTON
$\begin{matrix} A \\ Z \end{matrix} X \quad \begin{matrix} A' \\ Z \end{matrix} X$	$\begin{matrix} A \\ Z \end{matrix} X \quad \begin{matrix} A' \\ Z' \end{matrix} X'$	$\begin{matrix} A \\ Z \end{matrix} X \quad \begin{matrix} A' \\ Z' \end{matrix} X'$
$Z = Z$	$A = A$	$(A-Z) = (A'-Z')$

Dengan menarik garis, hubungkan atau pasangan istilah dan pengertian berikut!

Isotop

Isobar

Isoton

Atom dari unsur yang berbeda (mempunyai nomor atom berbeda), tetapi mempunyai nomor massa yang sama

Unsur-unsur sejenis yang memiliki nomor atom yang sama, tetapi memiliki nomor massa berbeda.

Atom dari unsur yang berbeda (mempunyai nomor atom berbeda), tetapi jumlah neutronnya sama

Temukan pasangannya untuk contoh isotop, isobar, dan isoton

${}_{12}^{25}\text{Mg}$ dan ${}_{12}^{24}\text{Mg}$

${}_{10}^{20}\text{Ne}$ dan ${}_{9}^{19}\text{F}$

${}_{11}^{23}\text{Na}$ dan ${}_{12}^{23}\text{Mg}$

${}_{18}^{40}\text{Ar}$ dan ${}_{18}^{39}\text{Ar}$

${}_{13}^{27}\text{Al}$ dan ${}_{14}^{28}\text{Si}$

Isotop

Isobar

Isoton