



LKS KIMIA
PERKEMBANGAN TABLE PERIODIK
DAN ISOTOP ISOTON ISOBAR

Nama :

Kelas :

A. ISOTOP, ISOTON DAN ISOBAR

$^{12}_6\text{C}$ dengan $^{14}_6\text{C}$

$^{10}_4\text{X}$ dengan $^{10}_6\text{Y}$

$^{11}_5\text{E}$ dengan $^{14}_8\text{F}$

^9_2A dengan $^{10}_2\text{A}$

$^{14}_6\text{C}$ dengan $^{14}_7\text{N}$

$^{31}_{15}\text{P}$ dengan $^{32}_{16}\text{S}$

$^{16}_8\text{O}$ dengan $^{20}_8\text{O}$

$^{24}_{10}\text{A}$ dengan $^{24}_{15}\text{B}$

$^{25}_{15}\text{Y}$ dengan $^{19}_4\text{Z}$

ISOTON

ISOBAR

ISOTOP

B. Perkembangan Tabel Periodik

Antoine Lavoisier

Sifat dasar atom berdasarkan kenaikan jumlah proton. Kenaikan jumlah proton mencerminkan kenaikan no atom tersebut

John Jacobs Berzelius

Unsur-unsur disusun berdasarkan kenaikan massa atom secara vertikal. Pengulangan sifat unsur membentuk kolom. Sedangkan unsur-unsur dengan sifat yang mirip terletak pada baris yang sama.

Johan W Dobereiner

Menemukan cara penamaan unsur dengan memakai Bahasa latin dimana pada masa itu Bahasa latin adalah Bahasa latin

A.R Newland

Membagi unsur-unsur dalam kategori logam dan non logam

Lothar Meyer

unsur-unsur diurutkan letaknya sesuai dengan kenaikan massa atom relatifnya, maka sifat unsur akan terulang pada tiap unsur kedelapan.

Dmitri Mendeleev

sifat-sifat unsur adalah fungsi periodik dari massa atom relatifnya. Tabel Sistem Periodik Mendeleev yang telah disempurnakan (1871) terdiri atas golongan (lajur tegak) dan periode (deret mendatar).

Henry G Moseley

unsur-unsur dapat dikelompokkan ke dalam kelompok-kelompok tiga unsur yang di sebut triade.