



LKS KIMIA

PERKEMBANGAN TABLE PERIODIK DAN ISOTOP ISOTON ISOBAR

Nama : _____

Kelas : _____

A. ISOTOP, ISOTON DAN ISOBAR

$^{12}_6C$ dengan $^{14}_6C$

$^{10}_4X$ dengan $^{10}_6Y$

$^{11}_5E$ dengan $^{14}_8F$

9_2A dengan $^{10}_2A$

$^{14}_6C$ dengan $^{14}_7N$

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

$^{16}_8O$ dengan $^{20}_8O$

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

$^{25}_{15}Y$ dengan $^{19}_{4}Z$

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 dikelompokan ke dalam kelompok-kelompok tiga unsur yang disebut triade.