LKS KIMIA

PERKEMBANGAN TABLE PERIODIK DAN ISOTOP ISOTON ISOBAR

Nama :

Kelas :

A. ISOTOP, ISOTON DAN ISOBAR

${}^{12}_{6}C$ *dengan* ${}^{14}_{6}C$	${}^{10}_{4}X$ *dengan* ${}^{10}_{6}Y$	${}^{11}_{5}E$ *dengan* ${}^{14}_{8}F$
${}^{9}_{2}A$ *dengan* ${}^{10}_{2}A$	${}^{14}_{6}C$ *dengan* ${}^{14}_{7}N$	${}^{31}_{15}P$ *dengan* ${}^{32}_{16}S$
${}^{16}_{8}O$ *denaan* ${}^{20}_{8}O$	${}^{24}_{10}A$ *dengan* ${}^{24}_{15}B$	${}^{25}_{15}Y$ *dengan* ${}^{19}_{4}Z$
ISOTON	ISOBAR	ISOTOP

LIVEWORKSHEETS

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 di sebut triade.**

LIVEWORKSHEETS