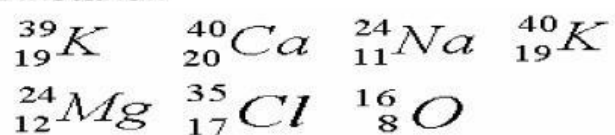


LATIHAN

Nama :

Kelas :

1. Diketahui:



Tentukan Nomor massa, Nomor Atom, jumlah proton, elektron, dan netron pada:

NO	Spesi	Nomor Atom	Nomor Massa	Jumlah Proton	Jumlah Elektron	Jumlah Neutron
1	Mg					
2	K					
3	Ca					
4	Na					
5	K ⁺					
6	Cl					
7	O					
8	Mg ²⁺					
9	Na ⁺					
10	O ²⁻					
11	Ca ²⁺					
12	Cl ⁻					

2. Dari data di atas tentukan :

- a. pasangan yang merupakan isobar =
- b. pasangan yang merupakan isotop =
- c. pasangan yang merupakan isoton =

3. Tuliskan konfigurasi bhor dari unsur di bawah ini

Unsur	K	L	M	N	O
${}^2\text{He}$					
${}^{15}\text{P}$					
${}^{25}\text{Mn}$					
${}^{31}\text{Ga}$					

4. Tuliskan konfigurasi kuantum dan letaknya dalam tabel periodik

a. ${}^{26}\text{Fe}$:

Golongan =

Periode =

b. ${}^{24}\text{Cr}$:

Golongan =

Periode =

c. ${}^{56}\text{Ba}$:

Golongan =

Periode =

d. ${}^{19}\text{K}$:

Golongan =

Periode =