19 K = $1s^2\ 2s^2\ 2p^6\ 3s^2\ 3p^6\ 4s^1$ → konfigurasi
↓1 → elektron valensi: IA

L⁸ M¹⁸ N³²

10 Ne = $1s^2\ 2s^2\ 2p^6$ → konfigurasi
K ↓ 8 → elektron valensi: VIIIA
2

21 Sc = $1s^2\ 2s^2\ 2p^6\ 3s^2\ 3p^6\ 4s^2\ 3d^1$ → konfigurasi
↓3 → elektron valensi: III

24 Cr = $1s^2\ 2s^2\ 2p^6\ 3s^2\ 3p^6\ 4s^1\ 3d^5$ → konfigurasi
↓6 elektron vale
VI B

K L M N
2 8 14

Tugas.

1. Tentukan jumlah proton, elektron dan neutron dari :

a. $^{84}_{38}Sr$ Proton : 38
elektron : 38
neutron : 84 - 38 = 46

b. $^{35}_{17}Cl^-$ Proton : 17
neutron : 18
elektron : 35 - 17 = 18

c. $^{56}_{25}Fe^{2+}$ proton : 25
elektron : 23
neutron = 56 - 25 = 31

d. $^{16}_{8}O^{2-}$ proton : 8
elektron : 10
neutron : 16

No
Date

2). Konfigurasi elektron pada unsur :

$_{23}V = 1s^2\ 2s^2\ 2p^6\ 3s^2\ 3p^6\ 4s^2\ 3d^3$ → konfigurasi
$[Mg]\ 3s^2\ 3p^6\ 4s^2 3d^3$ ↓ 5 → elektron valensi

$_{28}Ni = 1s^2\ 2s^2\ 2p^6\ 3s^2\ 3p^6\ 4s^2\ 3d^8$ → konfigurasi

$_{23}As = 1s^2\ 2s^2\ 2p^6\ 3s^2\ 3p^6\ 4s^2\ 3d^3$ → konfigurasi
[V]

$_{23}Zn = 1s^2\ 2s^2\ 2p^6\ 3s^2\ 3p^6\ 4s^2\ 3d^3$
[V]

$_{12}Mg^{2+} = 1s^2\ 2s^2\ 2p^6$ → konfigurasi
↳ 8 → elektron valensi = VIII A

$_{26}Fe = 1s^2\ 2s^2\ 2p^6\ 3s^2\ 3p^6\ 4s^2\ 3d^6$ →

$_{26}Fe^{3+} = 1s^2\ 2s^2\ 2p^6\ 3s^2\ 3p^6\ 4s^2\ 3d^3$
[V]

3) Tentukan golongan dan periode

a. $1s^2\ 2s^1$ → golongan IA
unsur Li

b. $1s^2\ 2s^2\ 2p^4$ → golongan VI A
→ unsur O

c. $1s^2\ 2s^2\ 2p^6\ 3s^2$ → golongan II A.
→ Mg

d. $1s^2\ 2s^2\ 2p^6\ 3s^2\ 3p^6\ 4s^2\ 3d^3$ → golongan V B
→ V
unsur

4. Berikan nama senyawa :

a. magnesium fosfat : $Mg_3(PO_4)_2$
b. kalsium hidrogen fosfat : $Ca(H_2PO_4)_2$
c. perak peralorat : $AgClO_4$
d. tetrafosfor desulfida = P_4S_{10}
e. tembaga (I) sianida : $CuCN$