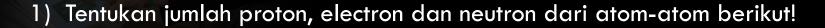
TUGAS



- a. ${}^{84}_{38}Sr$ b. ${}^{35}_{17}Cl^-$ c. ${}^{56}_{26}Fe^{2+}$ d. ${}^{16}_{8}O^{2-}$

2) Tuliskan konfigurasi elektron pada unsur berikut:

$$_{23}V$$

- $_{23}V$ $_{28}Ni$ $_{23}As$ $_{23}Zn$ $_{12}Mg$ $_{12}Mg^{2+}$ $_{26}Fe$ $_{26}Fe^{3+}$
- Tentukan golongan dan periode unsur yang mempunyai konfigurasi elektron berikut:
 - a. $1s^2 2s^1$

c. $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2$

b. $1s^2 2s^2 2p^4$

d. $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^3$

Dikumpulkan melalui ELITA dalam bentuk pdf (tulis tangan) maksimal hari Minggu (8 Oct 2023) pukul 23.59 WIB