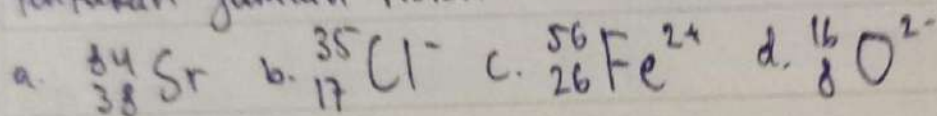


1) tentukan jumlah Proton elektron dan neutron dari atom-atom berikut



a. Proton : 38

elektron : 38

neutron : $84 - 38 = 46$

b. Proton : 17

elektron : 18

Neutron : $35 - 17 = 18$

c. Proton : 25

elektron : 24

neutron : $56 - 26 = 30$

d. Proton : 8

elektron : 10

Neutron : $16 - 8 = 8$

3) Tentukan golongan dan periode

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

b. $1s^2 2s^2 2p^4 \rightarrow$ golongan VIA \rightarrow unsur O

c. $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 \rightarrow$ golongan IIA \rightarrow unsur Mg

d. $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^3 \rightarrow$ golongan IIB \rightarrow unsur

No.

Date. / /

2. Konfigurasi elektron pada unsur

