(1) tentukan jumlah Proton electron dan neutran dan atom" berneut a 38 Sr b. 17 C1 - c. 26 Fe2+ d. 602 a. Proton: 38 b. Proton: 17 C. Proton: 25 electron: 24 elektron: 38 elektron: 18 Neutron: 36-17=18 neutron: 36-17=18 neutron: 56-26=30 d. Proton: 8 Cleutron : W Tentukan golongan dan Periode a. 18° 25' -> golongan IA -> unsur Li 16.152 282 2PU + golongan VIA + unsur O C. 15° 25° 29° 35° 7 golongan IIA 7 runsur Mg d 15 252 296 352 396 45 3d" > gotongan IB + unsur

2) Konigurasi elektron pada unsur

23 V = 15² 25² 2p6 35³ 3p6 45² 3d² p konnarrasi

EMGT 35° 3p6 45° 3d² p konnarrasi

28 Ni = 15° 25° 2p6 35° 3p6 45° 3d²

23 As: 15° 25° 2p6 35° 3p6 45° 3d²

23 As: 15° 25° 2p6 35° 3p6 45° 3d³

12 My +2 : 15° 25° 2p6 35° 3p6 45° 3d³

12 My +2 : 15° 25° 2p6 35° 3p6 45° 3d³

12 My +2 : 15° 25° 2p6 35° 3p6 45° 3d³

26 Fe = 15° 25° 2p6 35° 3p6 45° 3d³

26 Fe = 15° 25° 2p6 35° 3p6 45° 3d³