Tugas

Date

1. Tentukan Jumlah proton, electron, dan neutron

a. 38 Sr

b. 13 Cl

eroton: 38

9104on = 17

neutron = 84 - 38 = 46

neutron = 35 - 17 = 18

elactron = 38

electron : 17 + 1 : 18

c. 36 Fe 2+

進

溪

越

d. 802-

Proton : 26

Pro ton = 8

neutron : \$6 - 26 = 30

neutron . 16 - 8 = 8

elactron : 26 - 2 : 24

electron : 8 + 2 : 10

2. Tuliskan konfigurasi electron pada unsur

23V : 15 25 20 35 30 30 3d 482

28 Ni = 15 26 2pb 35 3pb 3d8 452

23 A8 = 13 23 20 36 36 36 36 48 15 25 20 36 36 36 36 48 40

23 Zn = 15 25 2p6 35 3pb 3d 45

12 Mg : 152 262 266 352

12 Mg + : 18 25 2p6

26 fe : 152 262 2p6 352 3p6 3d 452

26 fo : 15 25 2pb 35 3pb 3ds

Date

5. Tentukan golongan dan periode

a. 1522s' (li)

b. 182 282 2pa (0)

golongan: 1A

golongan : VIA

periode : 2

Periode : 2

c. 182282 2p638 (Mg)

d. 15252 2p6 352 3p6 452 3d3 (V)

golongan : IIA

golongan: VB

periode : 3

periode : A

WENT DOOR DON

*P \$ 1 40 191

should be

32 45 45 7