

6. KONFIGURAZIO ELEKTRONIKOAK

1. Hurrengo konfigurazio elektronikoetan esan atomo neutroa, ioi positiboa (katioia) edo ioi negatiboa (anioia) badira
 - a) Li ($Z=3$)
 - b) H ($Z=1$)
 - c) S ($Z=16$)
 - d) C ($Z=6$)

2. Eman zenbaki kuantikoak:
 - a) Mg-ren s elektroiei ($Z=12$)
 - b) Co-ren d elektroiei ($Z=27$)
 - c) S-ren p elektroiei ($Z=16$)
 - d) $4 d^{10}$

3. Esan konfigurazio elektronikoa eta identifikatu elementua (konpondioa: hasieran erabiltzen dira zenbaki kuantikoen balio negatiboak)
 - a) $(3, 2, -2, +1/2)$
 - b) $(2, 1, 1, -1/2)$
 - c) $(5, 0, 0, -1/2)$

d) $(4, 1, 0, -1/2)$

4. Esan hurrengo atomoak paramagnetikoak badira haien oinarri egoeran

a) Li ($Z=3$)

b) Mg ($Z=12$)

c) S ($Z=16$)

d) Fe ($Z=26$)

e) Zn ($Z=12$)

PROPOSATUTAKO JARDUEREN EMAITZAK

1. ATOMO NEUTROA; ANIOIA; ATOMO NEUTROA; KATIOIA
2. $(3, 0, 0, +1/2)$; $(3, 2, -1, +1/2)$; $(3, 1, -1, +1/2)$; $(4, 2, 2, +1/2)$
3. $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^6$
 $1s^2 2s^2 2p^3$
 $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^{10} 4p^6 5s^1$
 $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^{10} 4p^2$
4. Paramagnetikoa; Dimagnetikoa; Paramagnetikoa; Paramagnetikoa; Dimagnetikoa