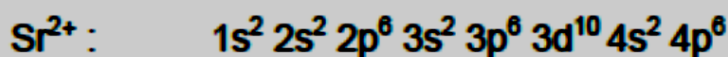
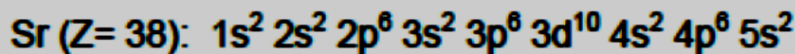


11.- Adierazi ea baieztapen hauetako bakoitza zuzena ala okerra den, eta arrazoitu erantzunak:

- a) Sr^{2+} ioiak gas noblearen konfigurazio elektronikoa du.
- b) Iodo ioiaren I^- erradioa I atomoarena baino handiagoa da.
- c) CCl_4 molekula apolarra da eta CHCl_3 ; berriz, polarra.

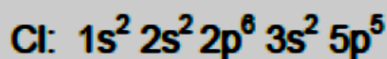
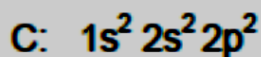
a) Zuzena. Konfigurazio elektronikoak hauek dira:



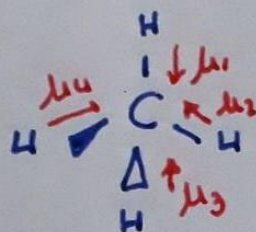
Katioiaren konfigurazioa 4. periodoko gas noblearena da; hots Kr (kriptoa).

b) Zuzena. Γ^- ioiak I atomoak baino elektro bat gehiago du, eta honek elektro hauen elkarren arteko aldarapena handitzen du, erradio ionikoa handituz.

c) Zuzena. Konfigurazio elektronikoak hauek dira:



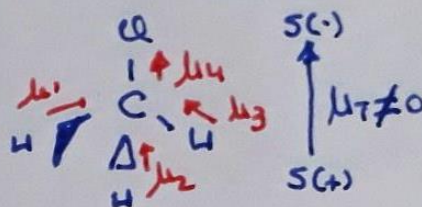
Karbonoak 4 lotura ematen ditu 4 Cl atomorekin geometria tetraedrikoa duen karbono tetrakloruroa osatuz. C-Cl lotura karbonotik klorora polarizatua egon arren, molekularen simetria tetraedrikoa dela eta, momentu dipolarra nulua da.



EGITURA ETA
GEOMETRIA
TETRAEDRIKOA AX₄

$\mu_1 = \mu_2 = \mu_3 = \mu_4$
lotura polarrak ($X_C > X_H$)

$\mu_T = 0$
MOLEKULA APOLARRA



EGITURA ETA
GEOMETRIA
TETRAEDRIKOA AX₄

$\mu_1 = \mu_2 = \mu_3 \neq \mu_4$ lotura polarrak.
($X_C > X_H$) $\hookrightarrow X_{Cl} > X_C$

Momentu dipolarrak desberdinak direnez nahiz eta geometria egokia izan, ezin ditu momentu-dipolarrak baliogabetu. MOLEKULA POLARRA DA $\mu_T \neq 0$ delako eta dipolo iraunkorra sortuko da.