

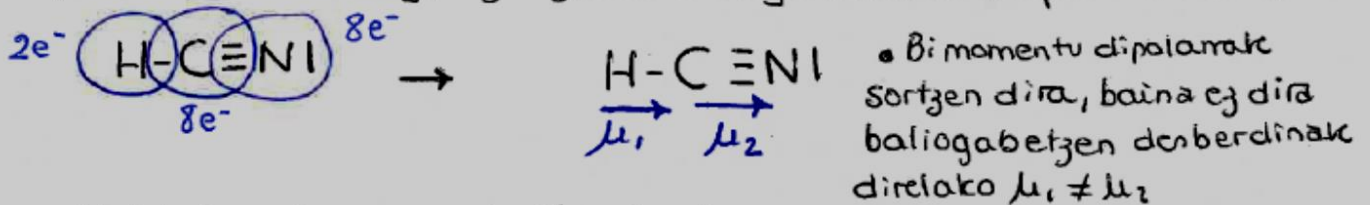
F-K1 2.EBALU. ERREPASOA : ATOMOA/TAULA/LOTURAK-EBAZPENAK (6-8)

6.- Adieraz ezazu HCN molekularen Lewis-en egitura.
 Nolakoa da H-C loturaren polaritatea? Zergatik?
 $Z(H)=1$ $Z(C)=6$ $Z(N)=7$

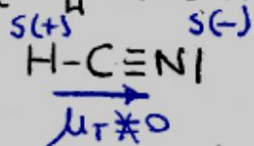
X: elektronegatibitatea da. Atomo baten joera lotura kobalente batean bereganatzeko konpartitutako elektroiak.

• HCN LINEALA
 $H : 1s^1 \rightarrow 1$ lotura kobalente ($2e^-$ edukitzea)
 $C : 2s^2 2p^2$ Atomo zentrala
 $N : 2s^2 2p^3 \rightarrow 3$ lot. kobalente ($8e^-$ edukitzea) geratzen zaizkio $2e^-$ ez-lotzaileak.

Karbonoak bere 4 balentzia e^- -ak erabiliko ditu lotzeko, $3e^-$ Nitrogenoarekin konpartituko ditu eta geratzen zaiona hidrogenoarekin konpartituko du.



• Molekula polarra da eta $\chi_N > \chi_C > \chi_H$ momentu dipolar totala, nitroge-
 norantz zuzenduta egongo da.



• Konposatu kobalente molekular polarra sortuko da.

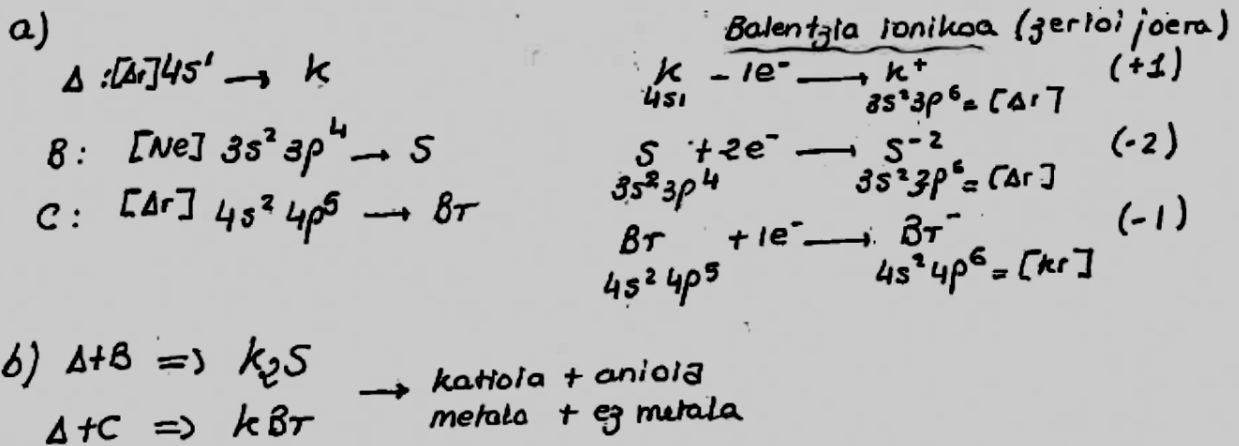
F-K1 2.EBALU. ERREPASOA : ATOMOA/TAULA/LOTURAK-EBAZPENAK (6-8)

7.- Honela daude kokatua taula periodikoan A,B eta C elementuak:

- A elementua: laugarren periodoan eta IA (1) taldean (metal alkalinoa)
- B elementua: hirugarren periodoan eta VIA (16) taldean (anfigenoa)
- C elementua: laugarren periodoan eta VIIA (17) taldean (halogenoa)

Aurreko informazioaren arabera, egin itzazu jarduera hauek:

- a) Idatzi itzazu elementuen konfigurazio elektronikoa
- b) Azter itzazu zer balentzia ioniko eduki ditzaketen
- c) Izenda itzazu elementu horiek beren artean sor ditzaketen bi konposatu ioniko.



C) POTASIO SULFUROA ETA POTASIO BROMUROA

F-K1 2.EBALU. ERREPASOA : ATOMOA/TAULA/LOTURAK-EBAZPENAK (6-8)

8.- Demagun (X) 15 eta (Y) 17 zenbaki atomikoko elementuak ditugula

- Idatzi haien konfigurazio elektronikoak, kokatu taula periodikoan eta azaldu zein elementu mota den.
- Zer ioi osatuko dituzte? Arrazoitu
- Azaldu zer lotura mota eratuko duten artean (ionikoa, kobalente, metalikoa), eta marraztu bi elementu horiek osatutako konposatu baten Lewis-en egitura.

<p>X (Z=15) Y (Z=17)</p> <p>Z=15 $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^3$</p> <p>Z=17 $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^5$</p> <p>Balentzia geruza</p>	<p>a)</p> <table border="1"> <thead> <tr> <th>PERIODOA</th> <th>TALDEA</th> <th>IOI MOTA</th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td>3</td> <td>5A/15. NITROGENIODEA</td> <td>$P + 3e^- \rightarrow P^{-3} (3s^2 3p^6 \Rightarrow 8e^-)$</td> </tr> <tr> <td>3</td> <td>7A/17. HALOGENOA</td> <td>$Cl + 1e^- \rightarrow Cl^- (3s^2 3p^6 \Rightarrow 8e^-)$</td> </tr> </tbody> </table>	PERIODOA	TALDEA	IOI MOTA	3	5A/15. NITROGENIODEA	$P + 3e^- \rightarrow P^{-3} (3s^2 3p^6 \Rightarrow 8e^-)$	3	7A/17. HALOGENOA	$Cl + 1e^- \rightarrow Cl^- (3s^2 3p^6 \Rightarrow 8e^-)$	<p>b)</p>
PERIODOA	TALDEA	IOI MOTA									
3	5A/15. NITROGENIODEA	$P + 3e^- \rightarrow P^{-3} (3s^2 3p^6 \Rightarrow 8e^-)$									
3	7A/17. HALOGENOA	$Cl + 1e^- \rightarrow Cl^- (3s^2 3p^6 \Rightarrow 8e^-)$									

*Atomoek egonkortasuna lortu nahian, ioiak osatzen dituzte. Atomoak hartuko edo asaktuko ditu elektroiak azken maila elektronikoan 8 elektroie edukitzeko, hau da, gas geldo baten konfigurazioa lortu nahi du atomoak

PCl₃	P:	$3s^2 3p^3$	<p>P: 5 balentzia elektroie ditu, 3 falta zaizkio 8 elektroie edukitzeko. Aukera 3 lotura kobalente osatzeko.</p> <p>Cl: 7 balentzia elektroie ditu, 1 falta zaizkio 8 elektroie edukitzeko. Aukera lotura kobalente bat osatzeko.</p>
	Cl:	$3s^2 3p^5$	

FOSFOROAK ERABILTZEN DITU 3 BALENTZIA ELEKTROI 3 LOTURA KOBALENTE SINPLE KLOROekin OSATZEKO.

GERATZEN ZAIZKIO 2 BALENTZIA ELEKTROI (BIKOTE BAT EZ-LOTZAILEA) erabili gabe loturretan.

KLORO BAKOITZAK ERABILTZEN DU BALENTZIA ELEKTROI BAT KONPARTITZEKO FOSFOROAREKIN, LOTURA KOBALENTE SINPLE BAT OSATZEN. BAKOITZARI 3 ELEKTROI-BIKOTE EZ-LOTZAILE GERATZEN ZAIZKIO

