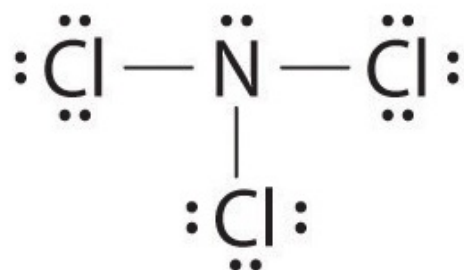
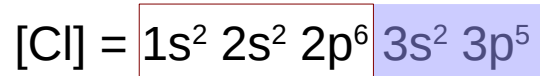
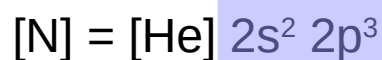
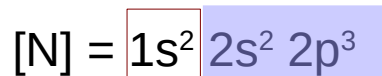


A.22 Prediu la fórmula dels compostos formats per: a) Nitrogen i clor. b) Hidrogen i sofre. c) Oxigen i clor. d) Iode i hidrogen. e) Oxigen i carboni. f) Bor i clor.

Nombre atòmic N=7, Cl=17, H=1, S=16, O=8, I=53, C=12, B=5



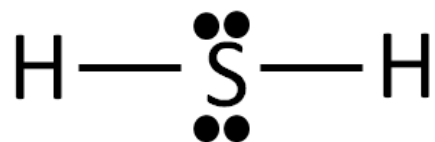
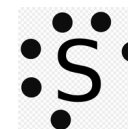
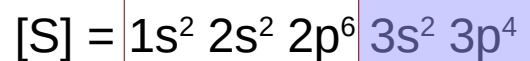
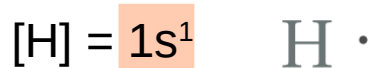
El N té tres electrons desaparellats i Cl u. El N comparteix cada u dels electrons desaparellats amb un Cl diferent i d'aquesta manera tots adquireixen configuració de gas noble

L'enllaç és covalent polar degut a la diferència d'electronegativitats entre els àtoms de N i Cl, però com que és menor de 0.4 en ocasions es considera apolar

H 2.20	Electronegativity Values for Some Elements					
Li 0.98	Be 1.57	B 2.04	C 2.55	N 3.04	O 3.44	F 3.98
Na 0.90	Mg 1.31	Al 1.61	Si 1.90	P 2.19	S 2.58	Cl 3.16
K 0.82	Ca 1.00	Ga 1.81	Ge 2.01	As 2.18	Se 2.55	Br 2.96

A.22 Prediu la fórmula dels compostos formats per: a) Nitrogen i clor. b) Hidrogen i sofre. c) Oxigen i clor. d) Iode i hidrogen. e) Oxigen i carboni. f) Bor i clor.

Nombre atòmic N=7, Cl=17, H=1, S=16, O=8, I=53, C=12, B=5



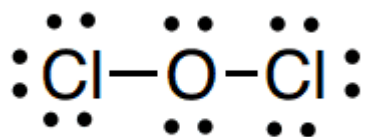
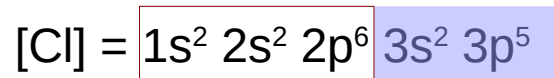
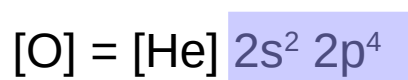
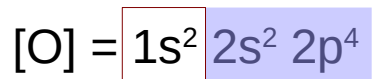
El S té dos electrons desaparellats i l'H u. El S comparteix cada u dels electrons desaparellats amb un H diferent i d'aquesta manera tots adquireixen configuració de gas noble

L'enllaç és covalent polar degut a la diferència d'electronegativitats entre els àtoms de S i H, però com que és menor de 0.4 en ocasions es considera apolar

H 2.20	Electronegativity Values for Some Elements					
Li 0.98	Be 1.57	B 2.04	C 2.55	N 3.04	O 3.44	F 3.98
Na 0.90	Mg 1.31	Al 1.61	Si 1.90	P 2.19	S 2.58	Cl 3.16
K 0.82	Ca 1.00	Ga 1.81	Ge 2.01	As 2.18	Se 2.55	Br 2.96

A.22 Prediu la fórmula dels compostos formats per: a) Nitrogen i clor. b) Hidrogen i sofre. c) Oxigen i clor. d) Iode i hidrogen. e) Oxigen i carboni. f) Bor i clor.

Nombre atòmic N=7, Cl=17, H=1, S=16, O=8, I=53, C=12, B=5



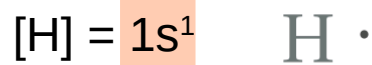
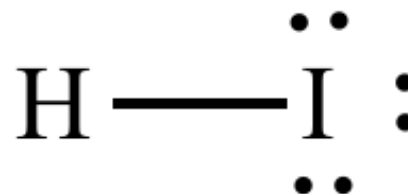
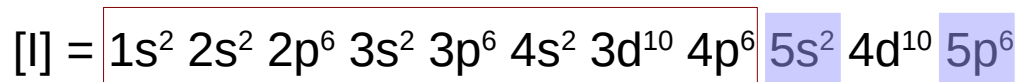
L'O té dos electrons desaparellats i el Cl u. L'O comparteix cada u dels electrons desaparellats amb un Cl diferent i d'aquesta manera tots adquireixen configuració de gas noble

L'enllaç és covalent polar degut a la diferència d'electronegativitats entre els àtoms de O i Cl, en ocasions es considera apolar perquè la diferència és menor de 0.4

H 2.20	Electronegativity Values for Some Elements					
Li 0.98	Be 1.57	B 2.04	C 2.55	N 3.04	O 3.44	F 3.98
Na 0.90	Mg 1.31	Al 1.61	Si 1.90	P 2.19	S 2.58	Cl 3.16
K 0.82	Ca 1.00	Ga 1.81	Ge 2.01	As 2.18	Se 2.55	Br 2.96

A.22 Prediu la fórmula dels compostos formats per: a) Nitrogen i clor. b) Hidrogen i sofre. c) Oxigen i clor. d) Iode i hidrogen. e) Oxigen i carboni. f) Bor i clor.

Nombre atòmic N=7, Cl=17, H=1, S=16, O=8, I=53, C=12, B=5



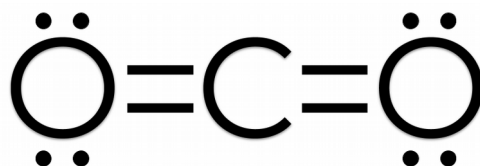
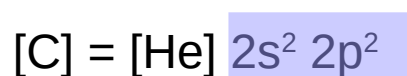
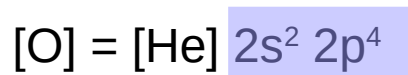
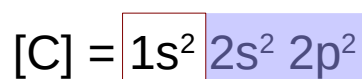
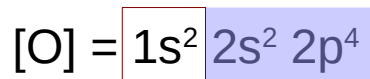
El iode té un electró desaparellat i l'H també en téu. Els dos àtoms comparteixen el seu electró desaparellat i d'aquesta manera tots dos adquireixen configuració de gas noble

L'enllaç és covalent polar degut a la diferència d'electronegativitats ente els àtoms de H i I

H 2.20	Electronegativity Values for Some Elements					
Li 0.98	Be 1.57	B 2.04	C 2.55	N 3.04	O 3.44	F 3.98
Na 0.90	Mg 1.31	Al 1.61	Si 1.90	P 2.19	S 2.58	Cl 3.16
K 0.82	Ca 1.00	Ga 1.81	Ge 2.01	As 2.18	Se 2.55	Br 2.96

A.22 Prediu la fórmula dels compostos formats per: a) Nitrogen i clor. b) Hidrogen i sofre. c) Oxigen i clor. d) Iode i hidrogen. e) Oxigen i carboni. f) Bor i clor.

Nombre atòmic N=7, Cl=17, H=1, S=16, O=8, I=53, C=12, B=5



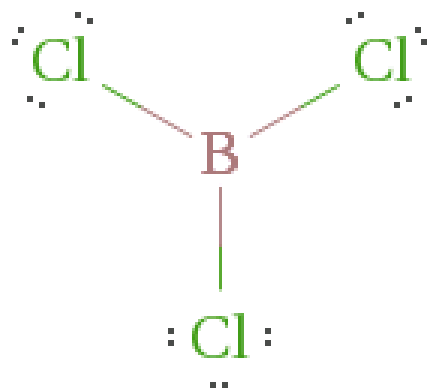
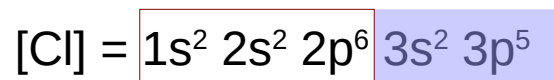
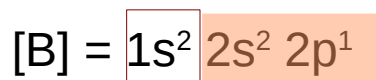
El C pot desaparellar els seus quatre electrons i el O té dos electrons desaparellats. El C comparteix dos dels seus electrons desaparellats amb un O diferent. D'aquesta manera tots adquireixen configuració de gas noble

L'enllaç és covalent polar degut a la diferència d'electronegativitats entre els àtoms de C i O

H 2.20	Electronegativity Values for Some Elements					
Li 0.98	Be 1.57	B 2.04	C 2.55	N 3.04	O 3.44	F 3.98
Na 0.90	Mg 1.31	Al 1.61	Si 1.90	P 2.19	S 2.58	Cl 3.16
K 0.82	Ca 1.00	Ga 1.81	Ge 2.01	As 2.18	Se 2.55	Br 2.96

A.22 Prediu la fórmula dels compostos formats per: a) Nitrogen i clor. b) Hidrogen i sofre. c) Oxigen i clor. d) Iode i hidrogen. e) Oxigen i carboni. f) Bor i clor.

Nombre atòmic N=7, Cl=17, H=1, S=16, O=8, I=53, C=12, B=5



El B pot desaparellar els seus tres electrons i el Cl té un electró desaparellat. El B comparteix cada u dels electrons desaparellats amb un Cl diferent. D'aquesta manera Cl adquireixen configuració de gas noble, B no adquireix configuració de gas noble, però és el més que pot fer.

L'enllaç és covalent polar degut a la diferència d'electronegativitats

H 2.20	Electronegativity Values for Some Elements					
Li 0.98	Be 1.57	B 2.04	C 2.55	N 3.04	O 3.44	F 3.98
Na 0.90	Mg 1.31	Al 1.61	Si 1.90	P 2.19	S 2.58	Cl 3.16
K 0.82	Ca 1.00	Ga 1.81	Ge 2.01	As 2.18	Se 2.55	Br 2.96