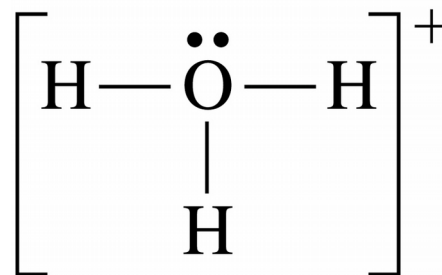
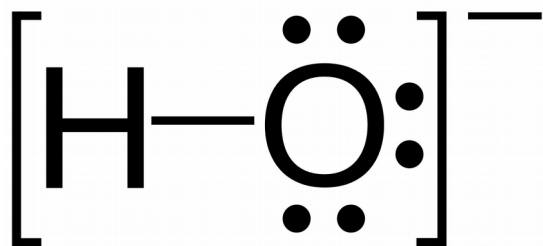
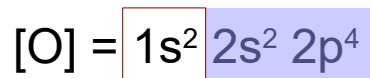
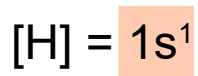


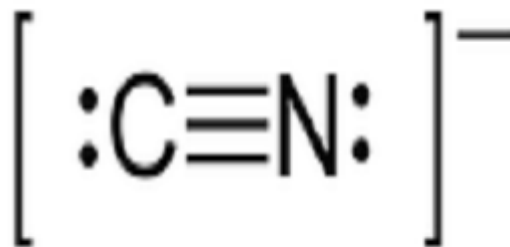
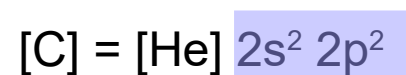
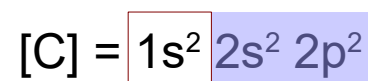
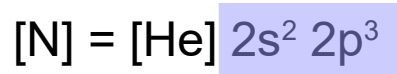
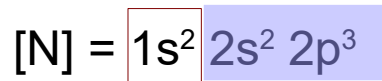
A.23 Representa l'estructura de Lewis de les espècies següents: F^- , OH^- , CN^- , SO_4^{2-} i NH_4^+



L'àtom d'oxigen comparteix una parella d'electrons amb l'àtom d'hidrogen i d'aquesta manera els dos àtoms adquireixen configuració de gas noble. En conjunt hi ha un electró més (que al fer l'estructura hem col·locat a l'oxigen) degut a la carga negativa de l'anió.

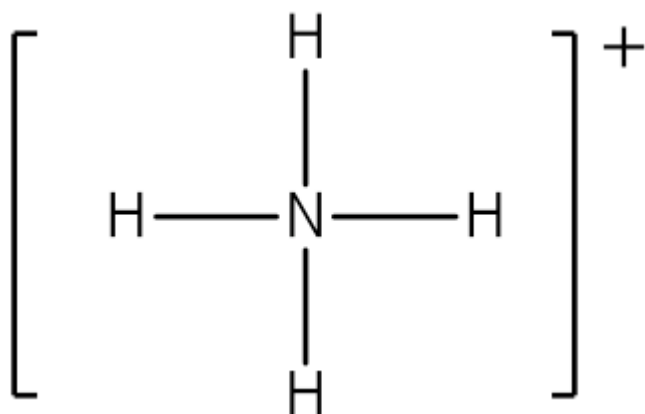
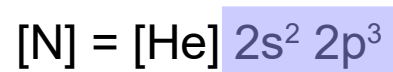
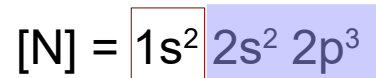
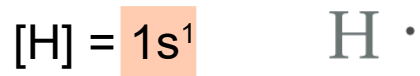
L'àtom d'oxigen comparteix tres parelles d'electrons amb tres àtoms d'hidrogen. D'aquesta manera tots els àtoms adquireixen configuració de gas noble. En conjunt hi ha un electró menys (que al fer l'estructura hem llevat de l'oxigen) degut a la carga positiva del catió.

A.23 Representa l'estructura de Lewis de les espècies següents: F^- , OH^- , CN^- , SO_4^{2-} i NH_4^+



L'àtom de carboni i nitrogen comparteixen tres parelles d'electrons per adquirir configuració de gas noble. En conjunt hi ha un electró més (que al fer l'estructura hem col·locat al carboni, degut a la carga negativa de l'anió.

A.23 Representa l'estructura de Lewis de les espècies següents: F^- , OH^- , CN^- , SO_4^{2-} i NH_4^+



L'àtom de nitrogen comparteix quatre parelles d'electrons amb quatre àtoms d'hidrogen. D'aquesta manera tots els àtoms adquireixen configuració de gas noble. En conjunt hi ha un electró menys (que al fer l'estructura hem llevat del nitrogen) degut a la carga positiva del catió.