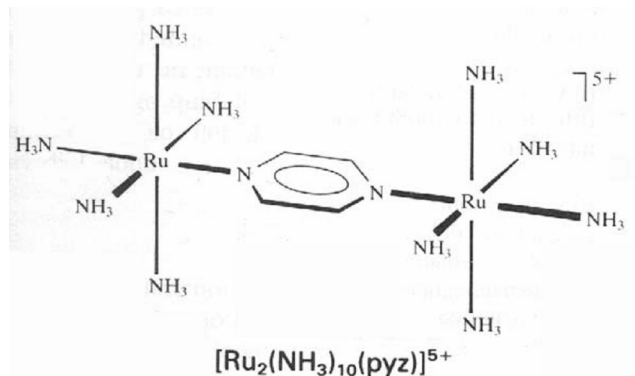
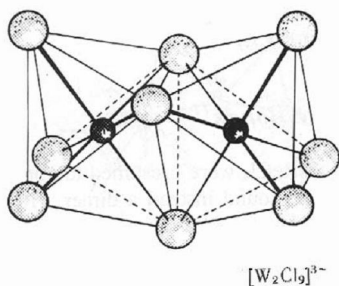
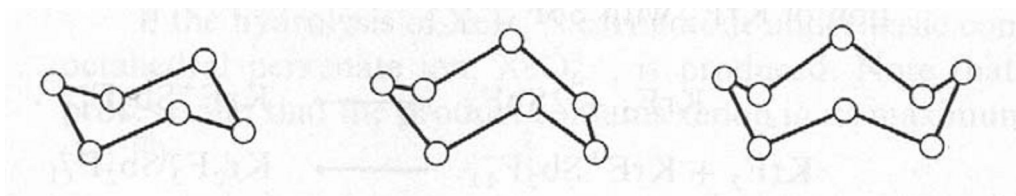


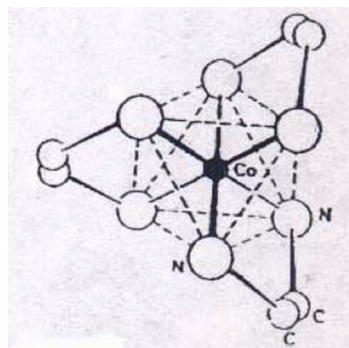
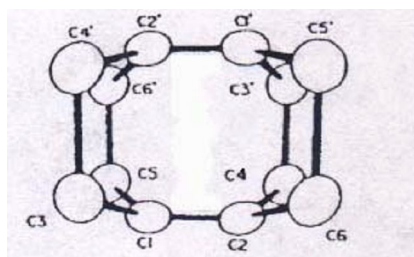
Simmetria e geometria molecolare. Per le seguenti specie stabilire la formula di Lewis, la geometria secondo la VSEPR e il gruppo puntuale: BiF_5^{2-} , $(\text{CH}_3)\text{TeI}_4^-$, ICl_4^- , SbFCl_3^- , $(\text{CH}_3)\text{TeCl}_3$, SF_4O . Discutere in base alla VSEPR le variazioni dei valori degli angoli di legame rispetto ai valori ideali nelle specie CX_2Y_2 (X, Y = alogeni). Stabilire il gruppo puntuale per le specie qui illustrate.



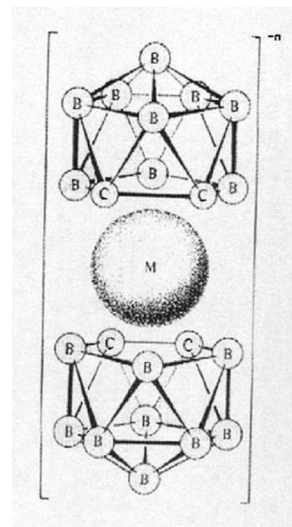
Simmetria e geometria molecolare. Per le seguenti specie stabilire la formula di Lewis, la geometria secondo la VSEPR e il gruppo puntuale: S_2F_{10} , $\text{P}(\text{CN})_3$, $\text{PF}_2\text{Cl}(\text{CH}_3)_2$, SeF_4^{2-} , BiF_3Cl^- , XOF_2 , Al_2Br_6 , AsBr_4^- . Assegnare anche il gruppo puntuale alle specie cicliche sotto illustrate.



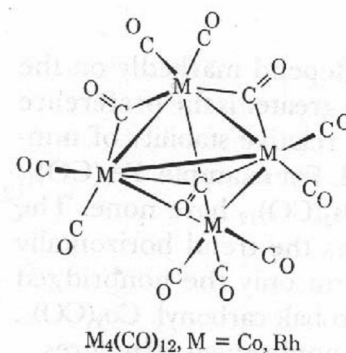
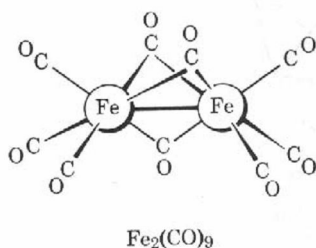
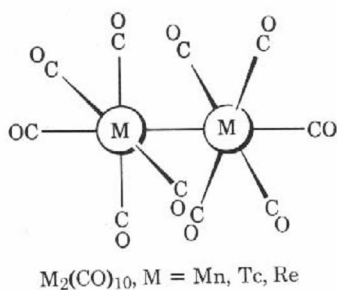
Simmetria e geometria molecolare. Per le seguenti specie stabilire la formula di Lewis, la geometria secondo la VSEPR, il gruppo puntuale e la polarità: IF_2^- , $(\text{CH}_3)\text{SeBr}_4^-$, $\text{SbF}_2\text{Cl}_2^-$, $(\text{CH}_3)\text{SCl}_3$, IF_4^+ , ciclo- $\text{P}_3\text{O}_9^{3-}$, $\text{P}(\text{CF}_3)_2(\text{CH}_3)_3$, $(\text{Ph})\text{TeBr}_4^-$ (Ph = fenile). Stabilire inoltre il gruppo puntuale delle due specie qui illustrate: $\text{C}_{12}\text{H}_{16}$ (sinistra) e $[\text{Co}(\text{en})_3]^{2+}$ (destra), disegnate senza gli atomi di idrogeno.



Simmetria e geometria molecolare. Per le seguenti specie stabilire la formula di Lewis, la geometria secondo la VSEPR, il gruppo puntuale e la polarità: $\text{PF}_2\text{Cl}(\text{CH}_3)_2$, $[(\text{CH}_3)_3\text{P}]\text{SbCl}_5$, SeF_4^{2-} , SbF_3Cl^- , XeOF_2 , Al_2Br_6 , AsBr_4^- . Assegnare anche il gruppo puntuale alla specie carboranica illustrata a destra.



Simmetria e geometria molecolare. Per le seguenti specie stabilire la formula di Lewis, la geometria secondo la VSEPR, il gruppo puntuale e la polarità: Kr_2F_3^+ , ONF_3 , P_2I_4 , XeF_5^- , $(\text{CF}_3)_2\text{PF}_3$, F_2IO_2^- . Assegnare il gruppo puntuale alle specie carboniliche qui illustrate.



Simmetria e geometria molecolare. Stabilire la formula di Lewis, la geometria secondo la VSEPR, il gruppo puntuale e la polarità per le seguenti specie: $\text{PF}_2\text{Cl}(\text{CH}_3)_2$, SF_4^{2-} , Se_2Cl_2 , F_4BrO^- , XeO_3 , $(\text{CH}_3)\text{TeI}_4^-$, SbF_3Cl^- . Assegnare anche il gruppo puntuale ai complessi carbonilici qui illustrati.

