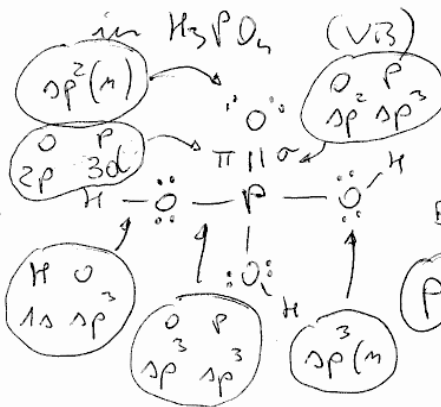
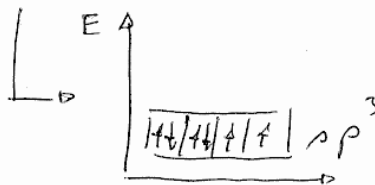
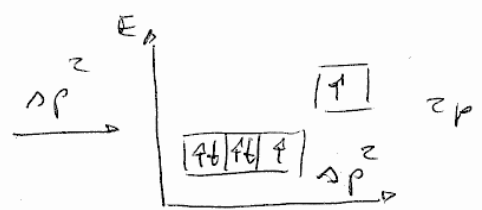
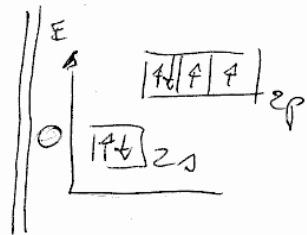
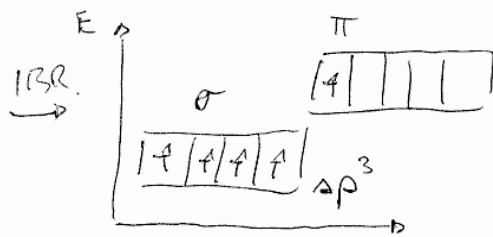
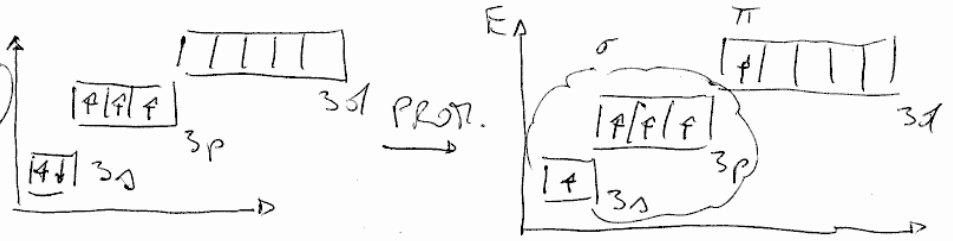


1) Scrivi ibridazione, struttura e attribuisce gli orbitali a legami



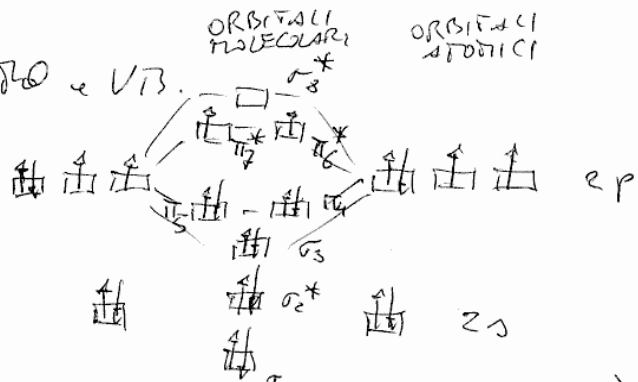
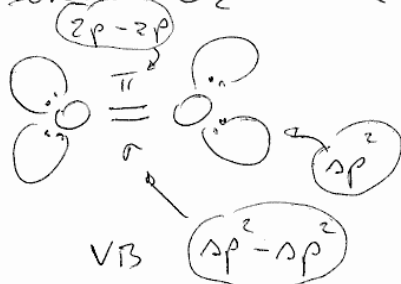
Il fosforo è ibridato  $sp^3$ , anche l'ossigeno del legame  $\pi$ ; l'ossigeno con doppio legame è  $sp^2$



2) Descrivi il legame metallico e spiega conducibilità elettrica e malleabilità.

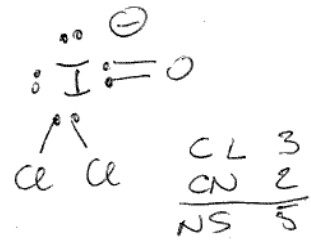
La Teoria V.B. descrive il legame metallico come formato da un insieme di ion positivi [Tutti i metalli infatti hanno base E.I. e formano con facilità ion positivi, si trovano sul lato sinistro delle Tavole periodiche] immerso in un mare di elettroni, i loro elettroni liberi. Questi sono liberi di muoversi e sono responsabili delle conducibilità elettrica; d'altra parte se un mano di atomi slitta rispetto al vicino, gli atomi vengono a trovarsi in una situazione identica alle precedenti, il legame metallico non è compromesso (malleabilità e duttilità)

3) Descrivi  $O_2$  con la Teoria MO e VB.

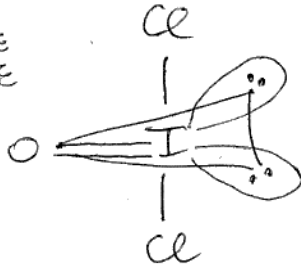


ossigeno ibridato  $sp^2$  molecole planare /  $QW$  l'ordine di legame è 2 e  $120^\circ$  Tutti gli elettroni sono accoppiati. / (4L-2A)  $\leftarrow$  sono 2 elettroni spaiati.

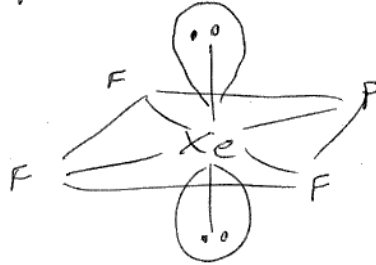
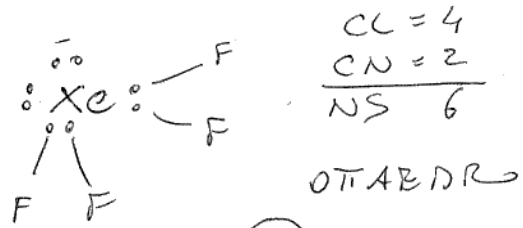
4) Descrivere la struttura di  $\text{ICl}_2\text{O}^-$  e  $\text{XeF}_4$



BIPIRAMIDE TRIGONALE



STRUTTURA A T



STRUTTURA PLANARE QUADRATA