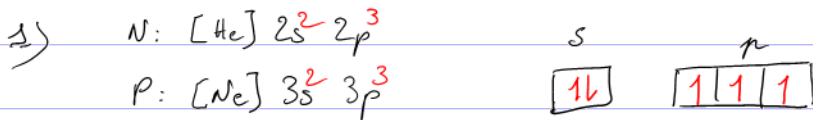


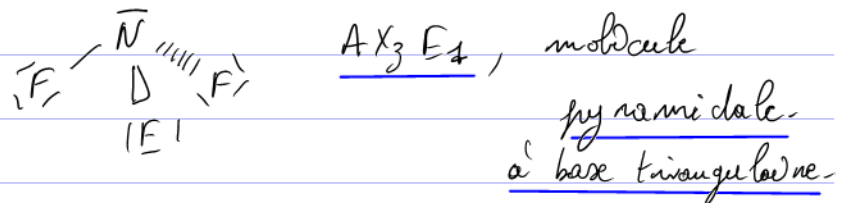
Ex 6 : Différents composés à base d'azote et de phosphore.



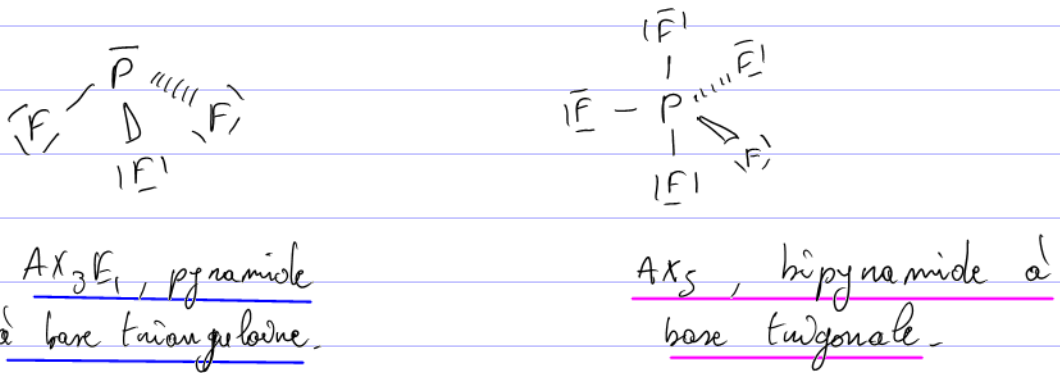
2) Règle de l'octet : un atome (Z > 4) tend à avoir 8 électrons sur sa couche de valence.

N doit la respecter ; P peut déroger à cette règle, plus précisément dépasser l'octet (il sera alors hypervalent).

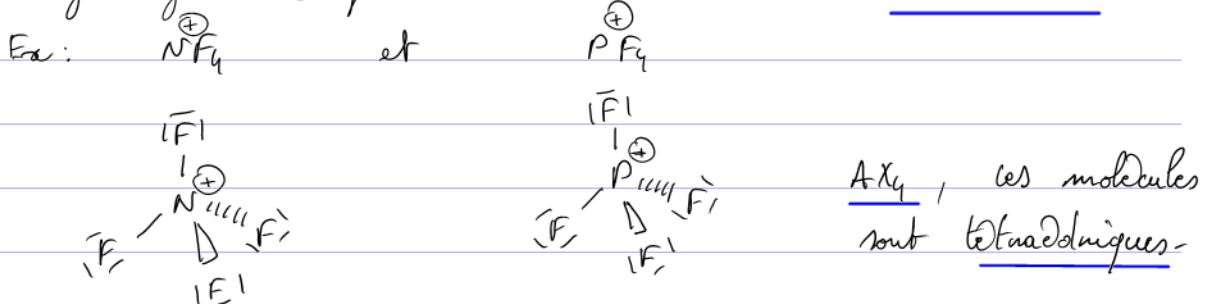
3) Si la charge formelle de N est nulle, alors N est tetravalent.
 Le seul composé fluore possible est NF₃:



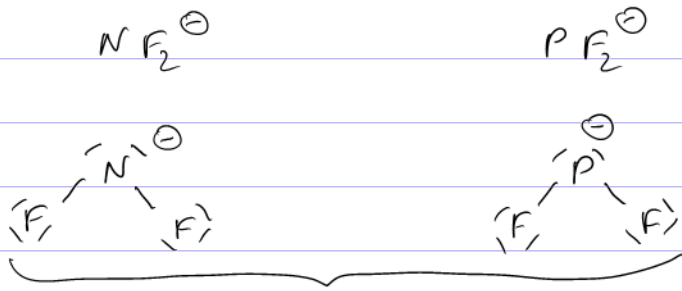
4) Si la charge formelle de P est nulle, alors P peut être tetravalent (par ex. PF₃) ou encore pentavalent (par ex. PF₅):



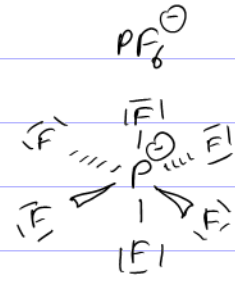
5. Charge formelle positive : N et P restent tetravalents.



6) charge formelle négative: N doit être divalent (par ex NF_2^-)
P peut être divalent (par ex PF_2^-) ou hexavalent (par ex PF_6^-):



AX_2E_2 , molécules courbées



AX_6 , molécule octaédrique