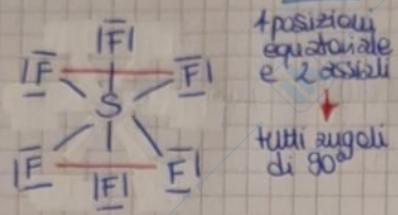


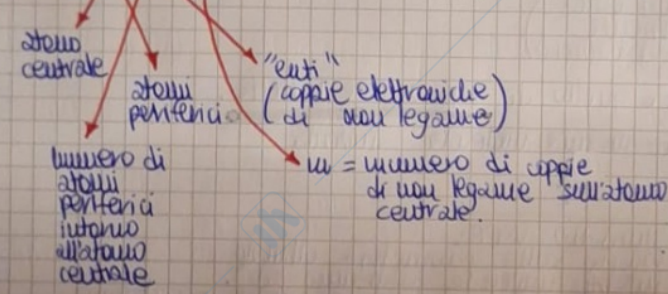
AX₆ SF₆ → struttura ottaedrica



- ragioni di carica negativa che determinano la struttura della molecola legame triplo, doppio, singolo, e il tipo di spibito

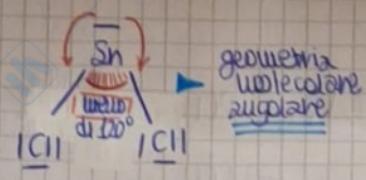
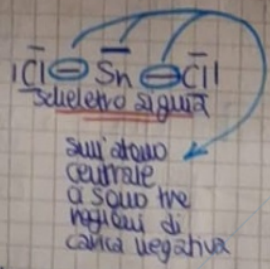
la coppia di non legame esercita una repulsione maggiore delle coppie di legame, questo determina una piccola distorsione della geometria molecolare (angoli irregolari).

• molecola AX_n E_m

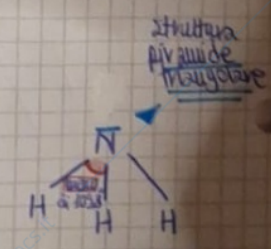
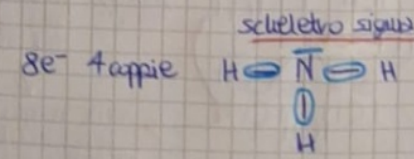


- $n+m \Rightarrow$ modello del conduttore vuoto
 - 2 → lineare
 - 3 → triangolare equilatero
 - 4 → tetraedro
 - ...
- la geometria della molecola è definita dalla "forma della molecola" poiché la disposizione delle coppie elettroniche non coincide con la geometria della molecola quando $u \neq 0$.

⑤ → SnCl₂ 18e- 3 coppie

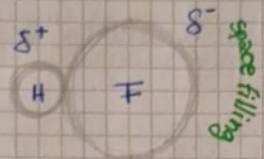
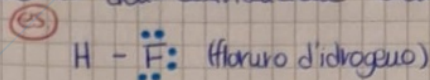


→ NH₃ ammoniaca



CHIMICA

- gli atomi possono combinarsi fra di loro modificando il guscio di valenza (max 8) della distribuzione elettronica.



elemento molto più elettronegativo (nuove elettroni maggiormente attratta dal fluoro)

legame covalente polare

- l'obiettivo a cui tendo è quello di raggiungere l'ottetto.
- Il numero di geometrie in una molecola aumenta

Modello VSEPR
da indicazioni sulla geometria attuale che i nostri atomi assumono nelle molecole

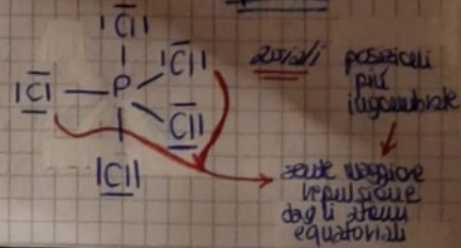
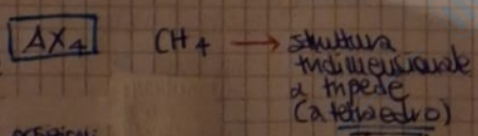
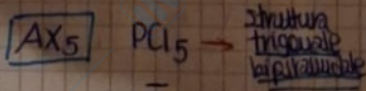
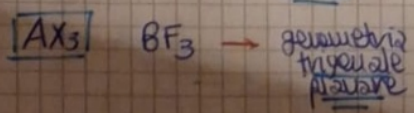
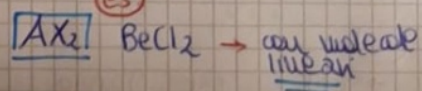
→ per ridurre repulsione gli elettroni si dispongono il più lontano possibile tra loro

n = numero di atomi periferici

regioni di elevata concentrazione elettronica si respingono a vicenda.

- metodo di diffrazione a raggi X struttura geometrica della molecola identificando la posizione degli atomi e ~~ne~~ gli angoli che formano.

1953 pubblicazione di fotografie che hanno rivelato la struttura a doppia elica del DNA!



angoli regolari a 109,5°

espandere l'ottetto → angolo e zolfo sono in grado di formare più di 4 legami