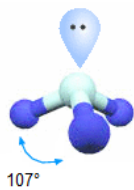


b) Com um par de elétrons livres no átomo central.

Geometria piramidal → 3 ligantes e 1 par de elétrons livres

Exemplo: NH_3 (PCl_3 , NCl_3 , PH_3)

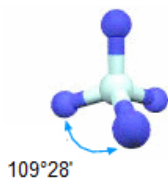


4. Moléculas com cinco átomos (1 átomo central e 4 átomos ligantes)

a) Sem par de elétrons livres no átomo central.

Geometria tetraédrica → 4 ligantes (Nenhum par de elétrons livres)

Exemplo: CH_4 (CCl_4 , HCCl_3 , CH_2Cl_2 , SiH_4)



Orientação de estudos:

Livro 1 - Capítulo 3

Revisando: 7 e 8

Propostos: 42, 44, 45, 46, 49, 51, 52, 53, 56, 57 e 59.

Complementares: 45, 48, 54 e 56.