

Exercice 1 : Pyramide à base triangulaire, polaire

Exercice 2 : polaires : PF_3 , SCl_2 ; apolaires BCl_3 , SiCl_4

Exercice 3 : polaires : NH_3 , H_2S , CHCl_3 ; apolaires CCl_4 , CO_2

Exercice 4 : 3 liaisons sigma dans les deux cas, CH_3^+ : sp^2 , CH_3^- : sp^3

Exercice 5 : PCl_3 (AX_3E_1), H_2S (AX_2E_2), BF_3 (AX_3), BF_4^- (AX_4), SO_2 (AX_2E_1), SO_3 (AX_3)

Exercice 6 : triangulaire plane, hybride de résonance entre des structures équivalentes

Exercice 7 (6.2.14)

$\text{HC}\equiv\text{N}$: sp , CH_3NH_2 : sp^3 , $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH}$: sp^3 , $\text{H}_2\text{C}=\text{O}$: sp^2 , SiH_4 : sp^3

Exercice 8 vrai, vrai, faux, vrai

Exercice 9 : vrai, vrai, faux, vrai

Exercice 10 : faux, vrai, vrai, faux

Exercice 11 : vrai, faux, faux, faux