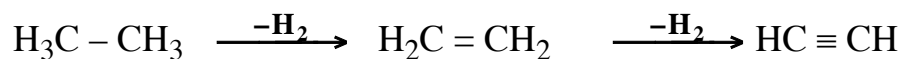


Exercice 1 (6.1.8)

Décrire la formation des liaisons (hybridation et type de liaison) dans les ions CH_3^+ et CH_3^- dont les formules de Lewis sont respectivement

Exercice 2 (6.2.13)

Décrire les changements de l'état d'hybridation de l'atome de carbone et la géométrie des molécules lors de la réaction suivante.

Exercice 3 (6.2.14)

Déterminer le type d'hybridation pour chacun des atomes soulignés dans les molécules suivantes et donner leur géométrie.

Exercice 4.

Compléter le tableau suivant

Molécule	Géométrie de la molécule	Hybridation de l'atome en gras
NO_3^-		
NH_4^+		
CHCl_3		

Exercice 5

Indiquer quelle(s) est (sont) le(s) affirmation(s) correcte(s) :

Soit l'ion Br_3^- ,

- a) L'atome central est hybridé sp^3
- b) L'atome central est hybridé sp^3d^2
- c) l'ion est linéaire
- d) l'ion est coudé

Exercice 6

Parmi les espèces chimiques suivantes, indiquer celle(s) dont le degré d'hybridation de l'atome en gras est de type sp :

- a) **S** F_2
- b) **Be** F_2
- c) **C** O_2
- d) **C** O