

Transformations en chimie organique P 323

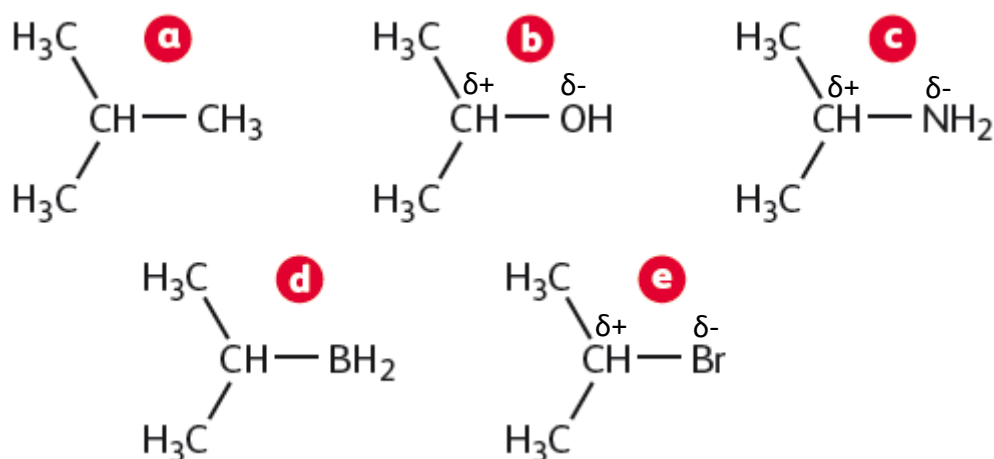
Exercice n° 14

- B : substitution (groupe =CH₂ remplacé par =O)
C : Addition de H – Cl sur la double liaison
D : reformage : cyclisation
E : Oxydation
F : polyaddition (polymérisation)
G : Addition d'eau (H – OH) sur la double liaison

Exercice n°15

- Addition (rupture de la liaison O – H de CH₃ – O – H et addition sur la double liaison C = O par ouverture de la double liaison)
- Substitution (I remplacé par NH₃)
- Elimination (H sur 1 C, OH sur l'autre C ; conséquence : formation d'une double liaison)

Exercice n°16



Dans chacune des liaisons polarisées, le carbone est le site accepteur. Les atomes O, N et Br sont les sites donneurs.

Exercice n°17

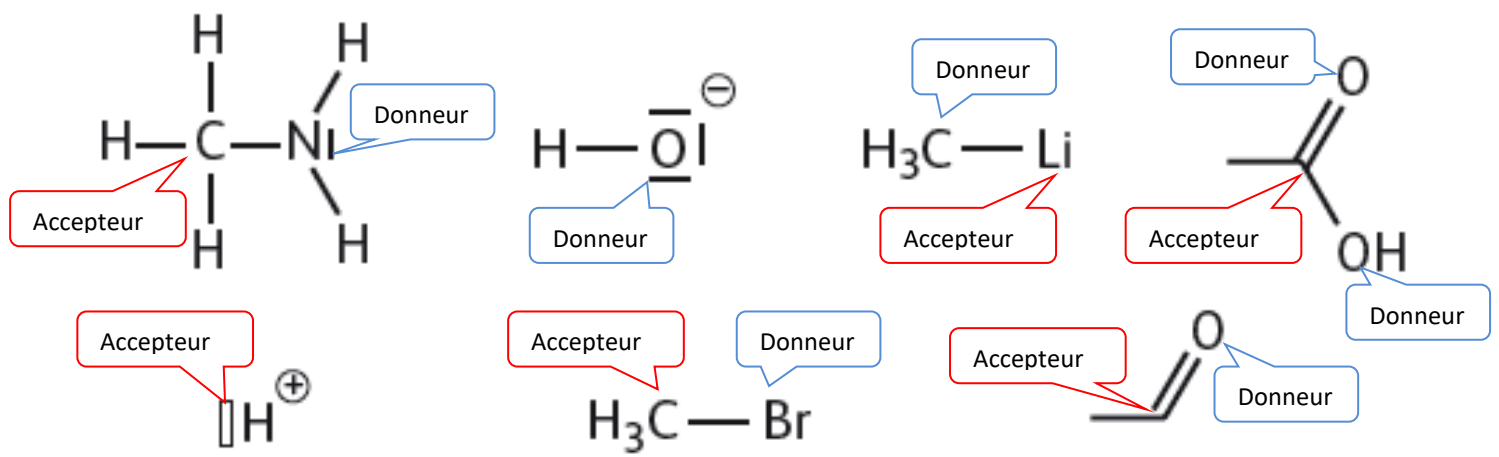
Sites donneurs de doublet d'électrons :

N de NH₃

O de H₂O

O de CH₃CH₂OH

Pas de sites donneurs dans CH₄



Exercice n°18

