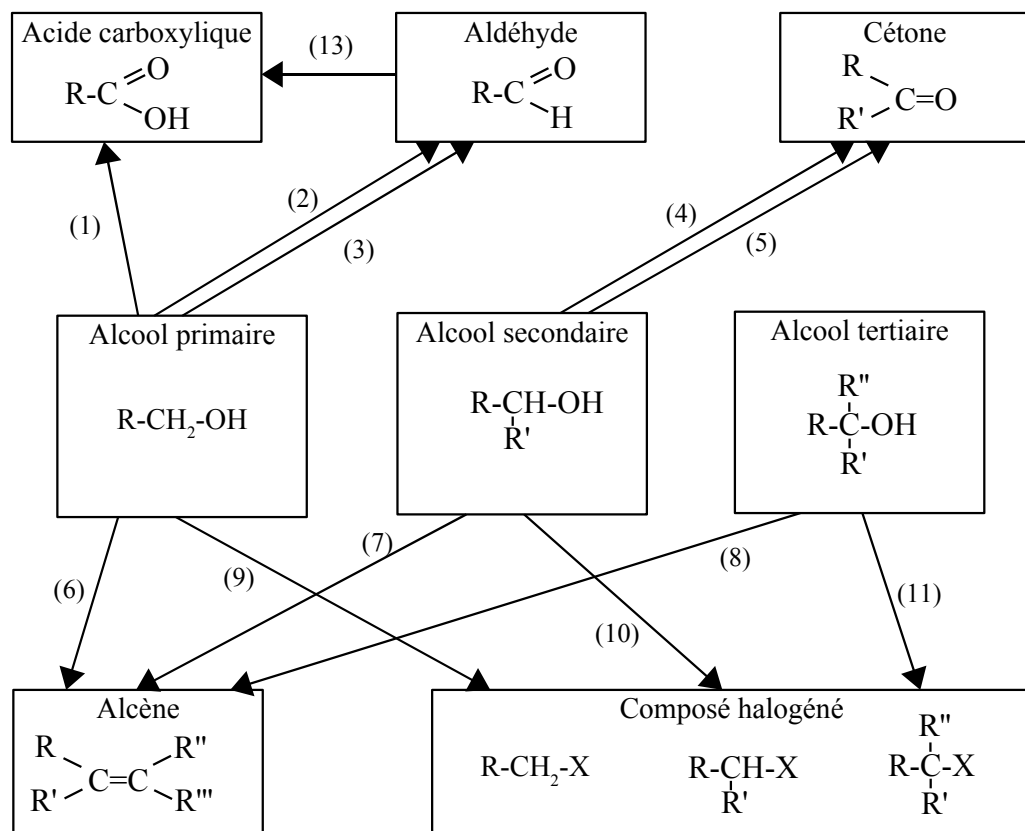


Réactivité en chimie organique



(1),(2),(4),(13) : en présence de permanganate de potassium acidifié

(3),(5) : en chauffant en présence de cuivre métallique

(6),(7),(8) : en chauffant en présence d'oxyde d'aluminium

(9),(10),(11) : par action d'hydracide halogéné (HCl, Hbr, HI)

(12) : avec un excès d'ammoniac

Les réactions de substitutions sont les réactions : 9 ; 10 ; 11 ; 12

Les réactions de déshydrogénation (perte de H_2) sont les réactions : 3 ; 5

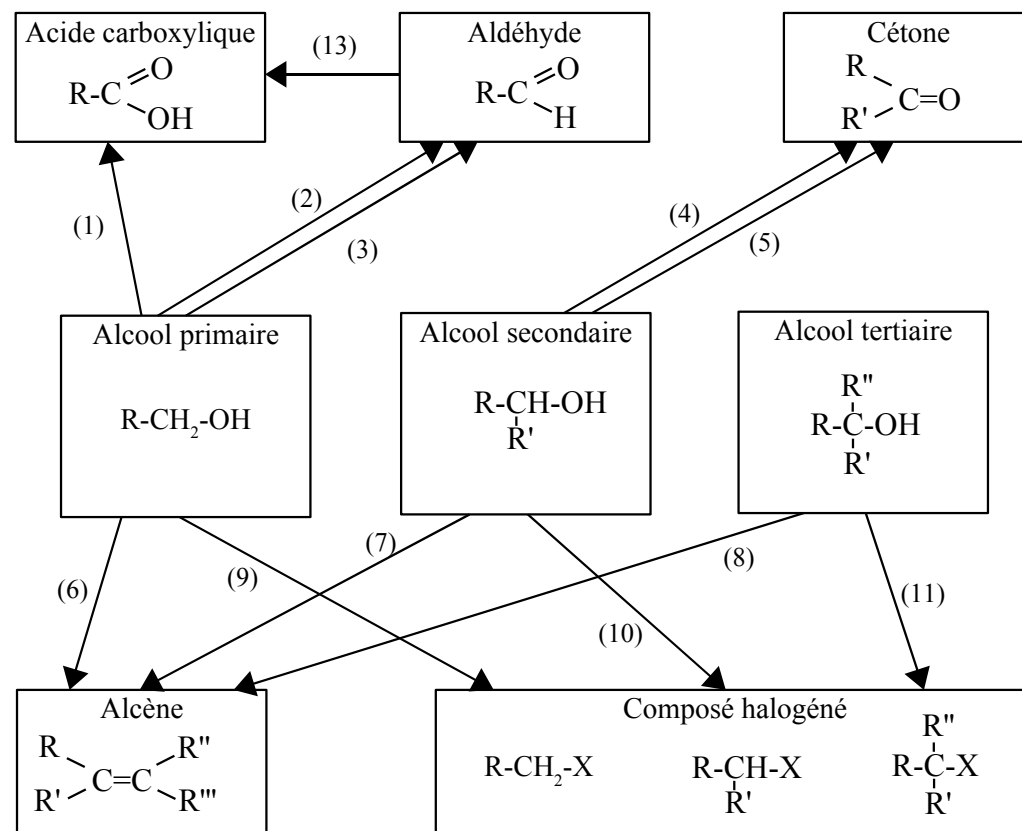
Les réactions de déshydratation (perte de H_2O) sont les réactions : 6 ; 7 ; 8

Les réactions d'oxydation ménagées sont les réactions : 1 ; 2 ; 4 ; 13

L'oxydation ménagée faite avec excès d'oxydant est : 1

L'oxydation ménagée faite avec défaut d'oxydant est : 2

Réactivité en chimie organique



(1),(2),(4),(13) : en présence de permanganate de potassium acidifié

(3),(5) : en chauffant en présence de cuivre métallique

(6),(7),(8) : en chauffant en présence d'oxyde d'aluminium

(9),(10),(11) : par action d'hydracide halogéné (HCl, Hbr, HI)

(12) : avec un excès d'ammoniac

Les réactions de substitutions sont les réactions : 9 ; 10 ; 11 ; 12

Les réactions de déshydrogénation (perte de H_2) sont les réactions : 3 ; 5

Les réactions de déshydratation (perte de H_2O) sont les réactions : 6 ; 7 ; 8

Les réactions d'oxydation ménagées sont les réactions : 1 ; 2 ; 4 ; 13

L'oxydation ménagée faite avec excès d'oxydant est : 1

L'oxydation ménagée faite avec défaut d'oxydant est : 2