


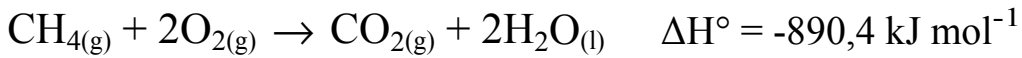
10.1 nomenclature et groupes fonctionnels

• connaître les groupes fonctionnels suivants			
Benzène	C_6H_6 ou 	$C_6H_5CH_3$	<u>méthylbenzène</u>
Alcène*	$-C=C-$	CH_2CH_2	<u>Éthène</u>
<u>Haloalcane*</u>	$-X$ X= halogène	CH_3CH_2Cl	<u>Chloroéthane</u>
Ester	$-COO-$	$HCOOCH_3$	<u>Méthanoate de méthyle</u>
Aldéhyde*	$-CHO$	CH_3CHO	Éthanal
Cétone*	$-CO$	CH_3COCH_3	Propanone
Amines	$-NH_2$	$CH_3CH_2NH_2$	Éthylamine
Alcool*	$-OH$	CH_3CH_2OH	Éthanol
Acide carboxylique*	$-COOH$	CH_3COOH	Acide éthanoïque
* les groupes avec un astérisque sont ceux que tu dois être capable de nommer. Les groupes fonctionnels sont placés en ordre croissant de point d'ébullition, à «masse molaire» équivalente.			

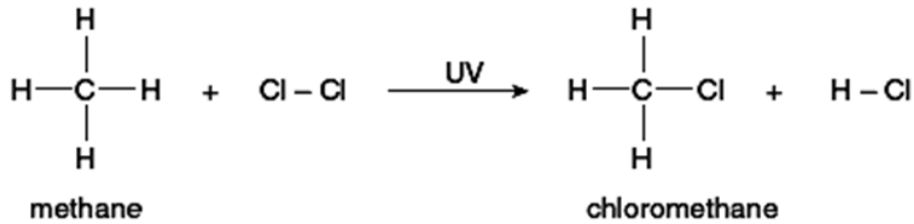
10.2 alcanes

Combustion

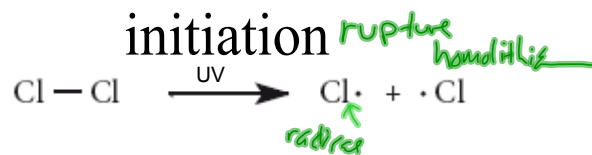
Ex. : méthane (gaz naturel)



Réaction de substitution



mécanisme de substitution



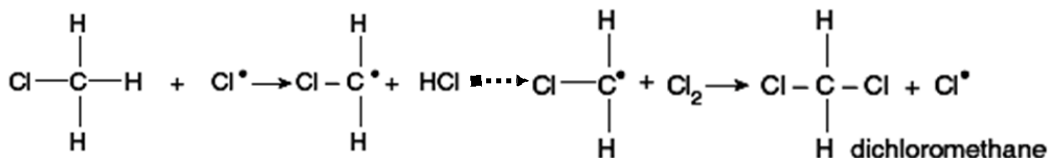
propagation



terminaison

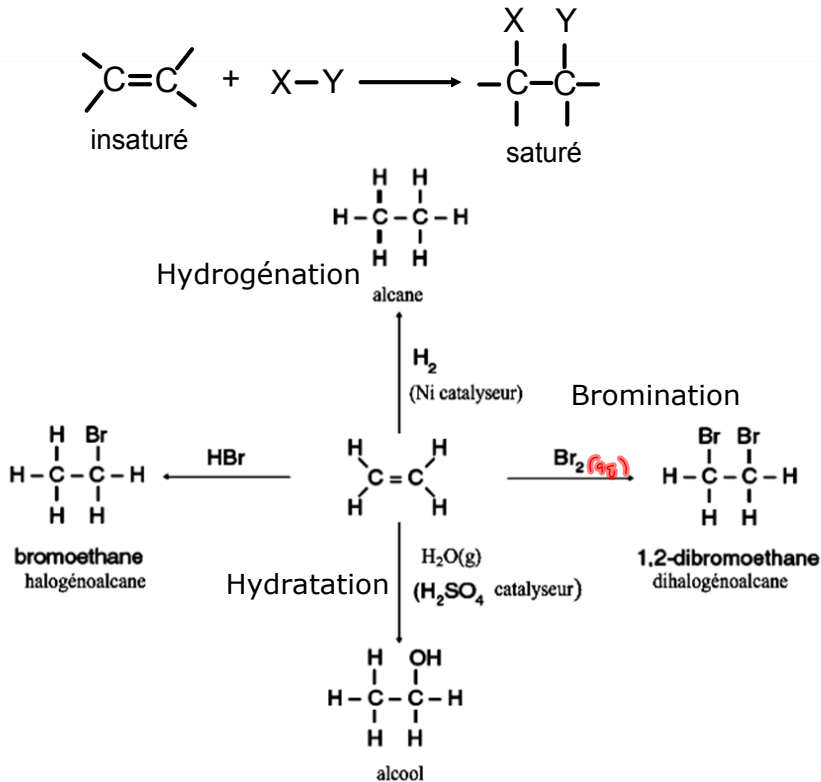


La réaction peut se faire aussi à partir de l'halogénoalcane et un radical jusqu'à produire un tétrahalogénoalcane

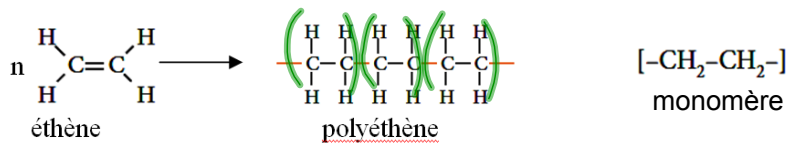


10.3 alcènes

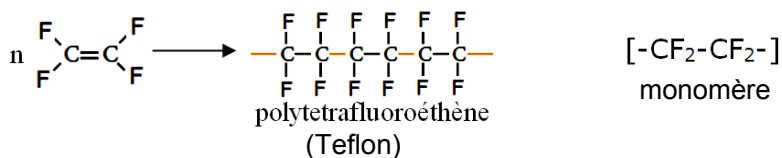
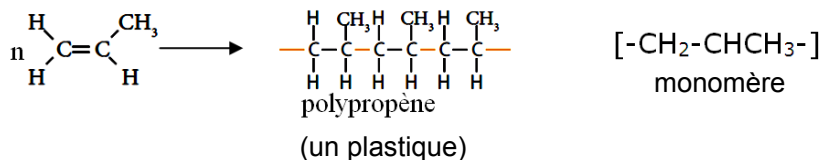
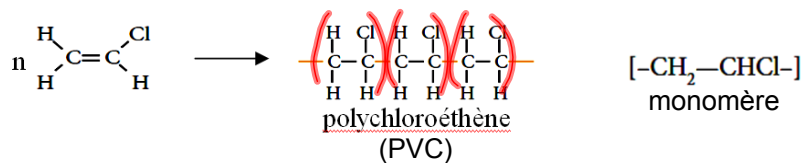
Réaction d'addition



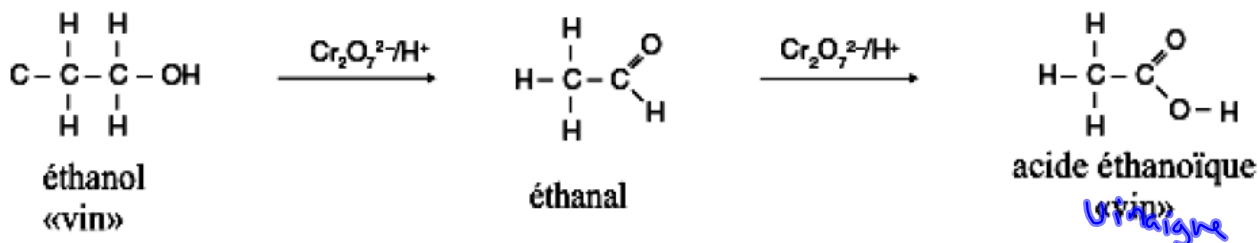
Réaction de polymérisation par addition



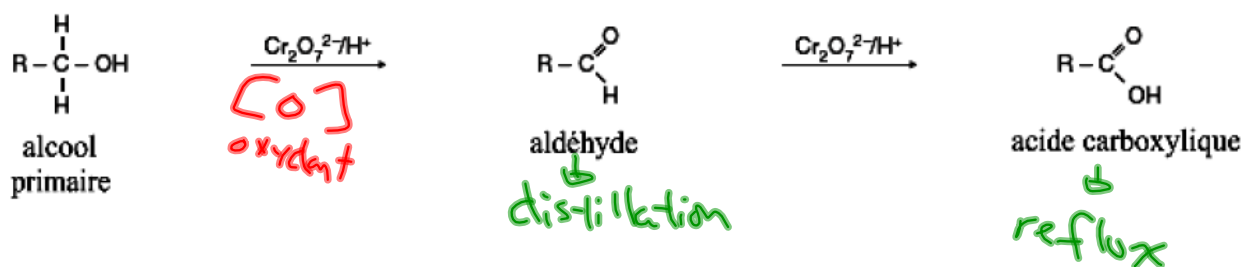
autres exemples de polymérisation par addition:



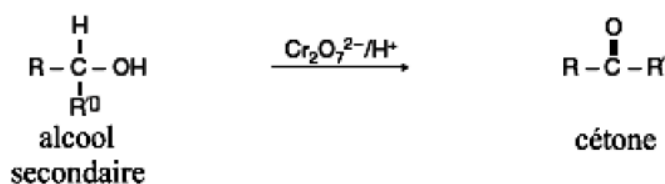
10.4 Alcools

Oxydation

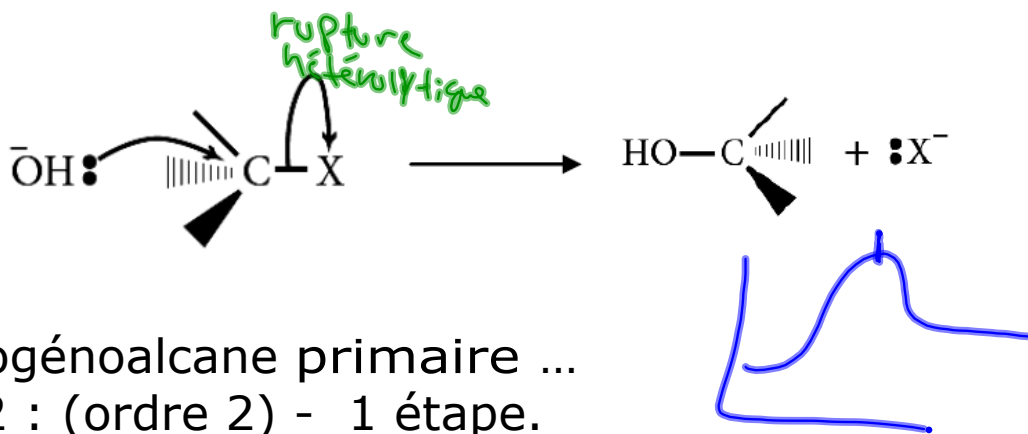
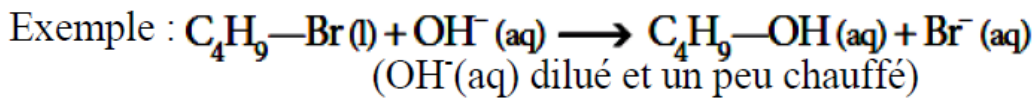
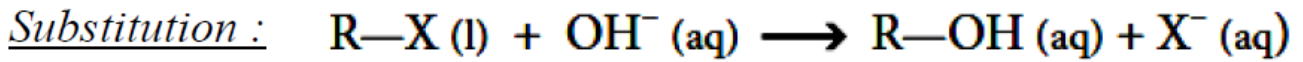
Tous les **alcools primaires**, comme l'éthanol, sont oxydés par une solution de dichromate(VI) de potassium acidifié; premièrement en aldéhyde et ensuite en acide carboxylique.



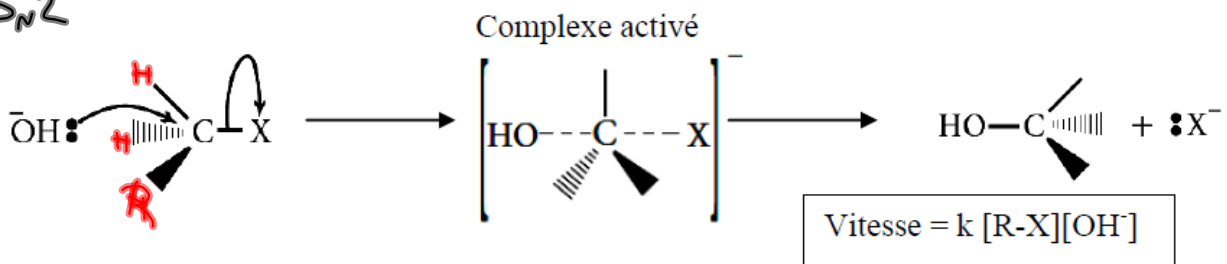
Les **alcools secondaires** sont oxydés en cétone et ne peut donc pas se faire oxyder plus.



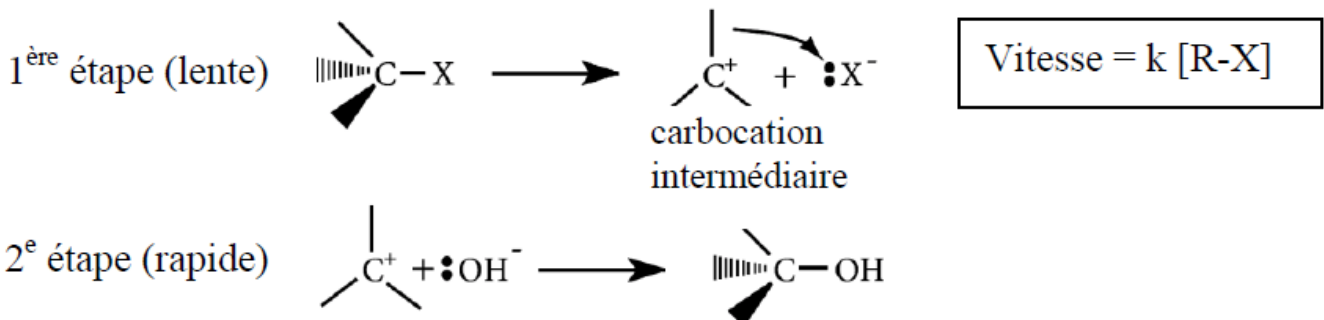
10.5 Halogénoalcane



S_N2



halogénoalcane tertiaire ...
SN1 (ordre 1) - 2 étapes.



10.6 Les mécanismes réactionnels

(catalyseur)

