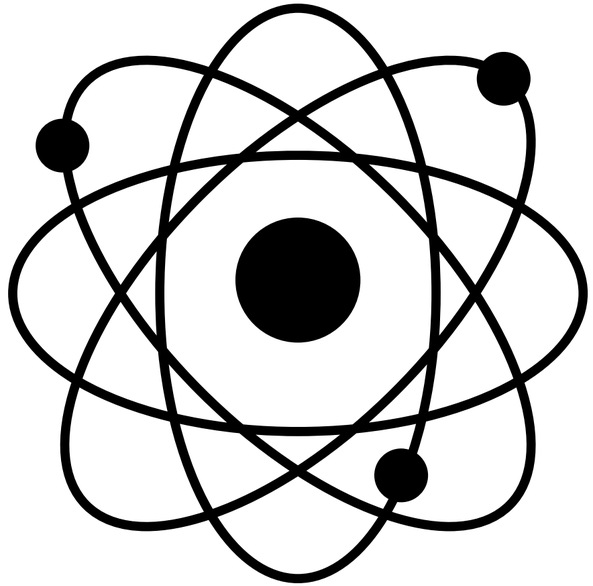
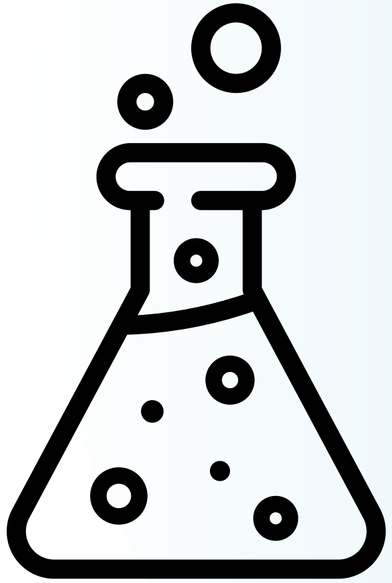
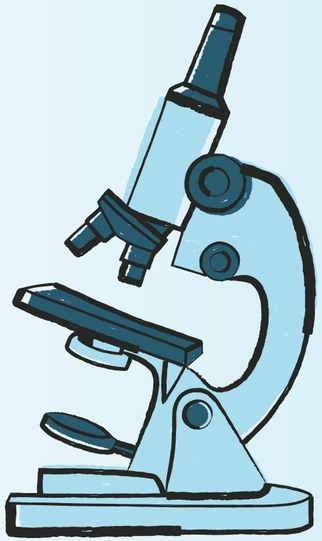
réactivité partie 2

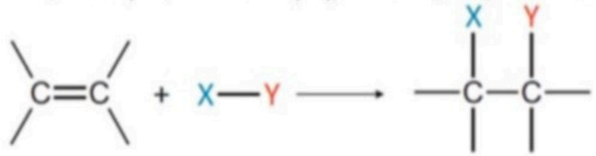
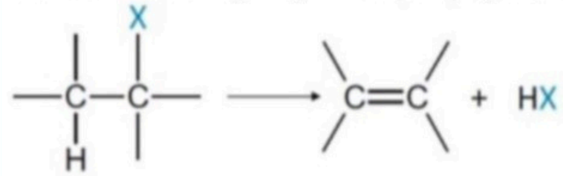
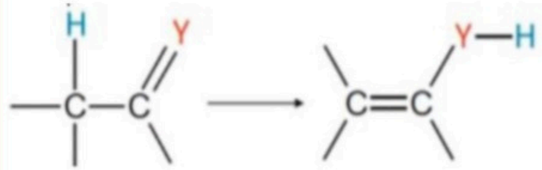






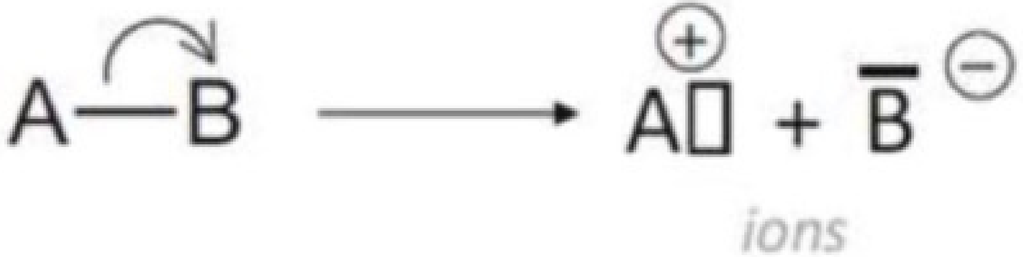


Introduction

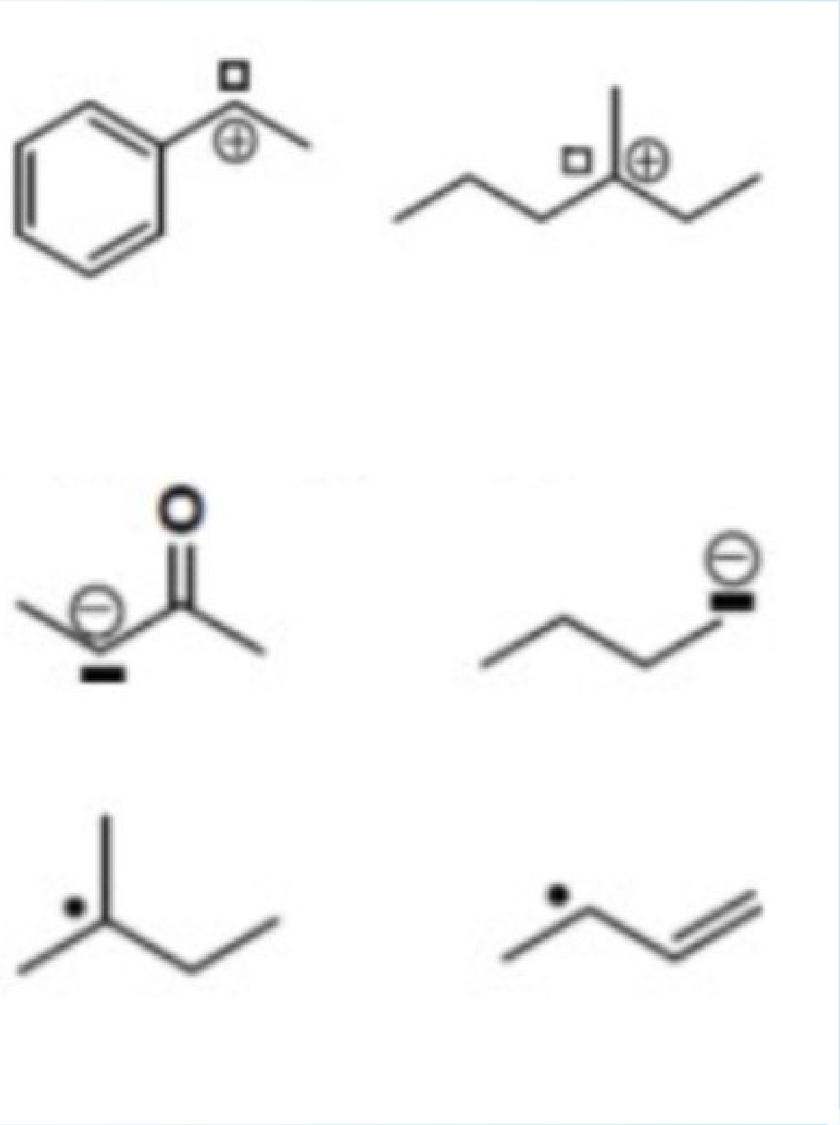
Substitution	Un groupement en remplace un autre sans modifier la nature des liaisons  Rupture σ C-X Formation σ C-Y
Addition	Une système π (liaison double) est rompue pour former 2 liaisons σ (simples)  Rupture π C=C Formation σ C-X et σ C-Y
Élimination	2 liaisons σ sont rompues pour former un système π (inverse de l'addition)  Rupture σ C-H et σ C-X Formation π C=C *C'est l'inverse de l'addition*
Transposition	Les atomes changent de place mais on garde la même formule brute  Rupture σ C-H et π C=Y Formation σ Y-H et π C=C
Acido-basique	Échange de protons ou de doublets électroniques 
Oxydo-réduction	Échange d'électrons

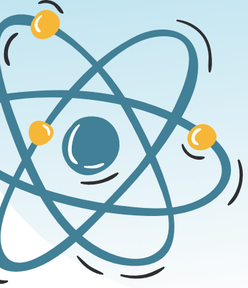
MÉCANISMES RÉACTIONNELS





MÉCANISMES RÉACTIONNELS

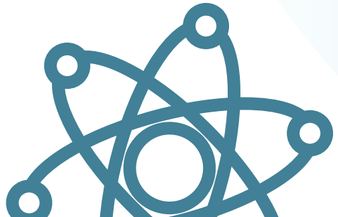




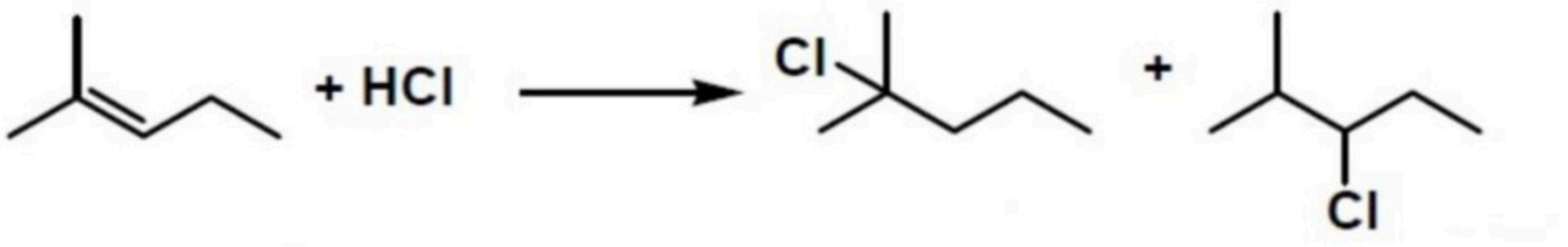


Spécificité et sélectivité

Instant mnémo : spécifique = spécial (1 seul) =/= sélectif = sélection = 2 choix différents au minimum = 2 molécules dans des proportions différentes

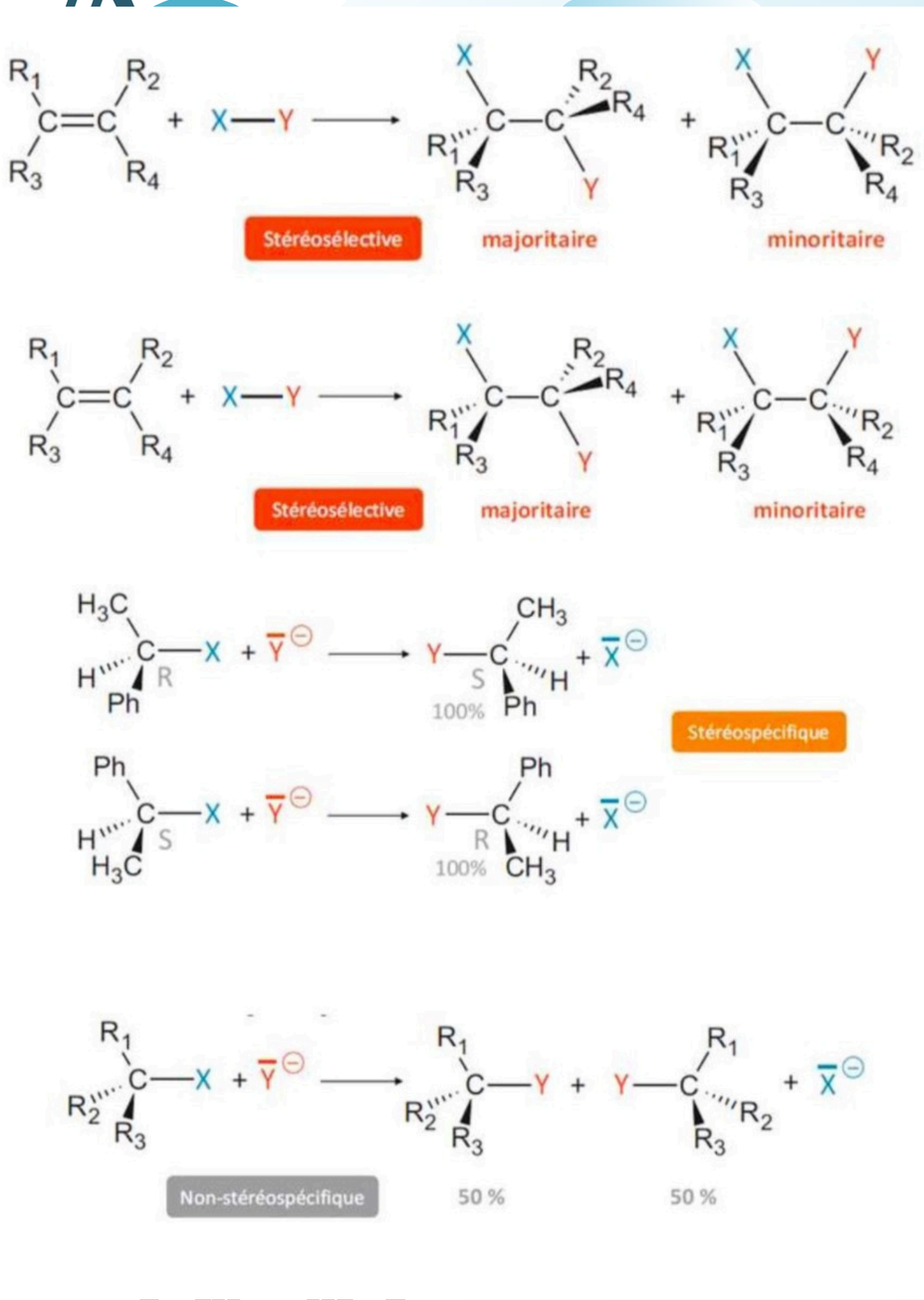


régio .... sélectif/ spécifique

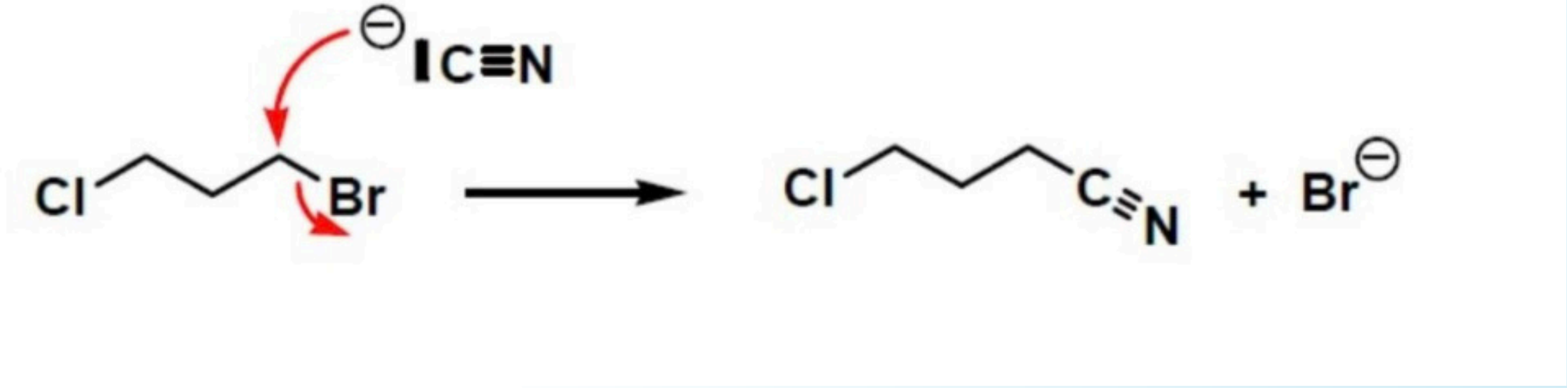


Régiospécifique	100 %	0 %
Régiosélective	majoritaire	minoritaire

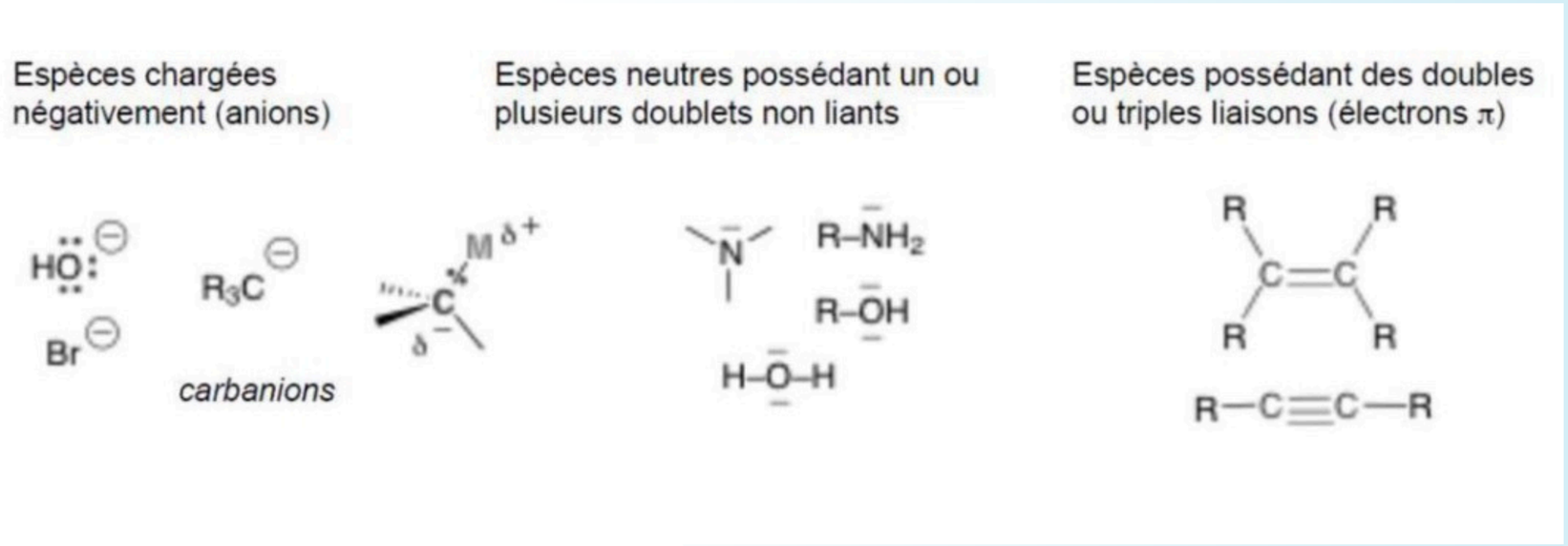
stéréo


Stéréosélective
majoritaire
minoritaire
Stéréosélective
majoritaire
minoritaire
100%
Stéréospécifique
100%
Non-stéréospécifique
50 %
50 %

chimio



nucléophile électrophile

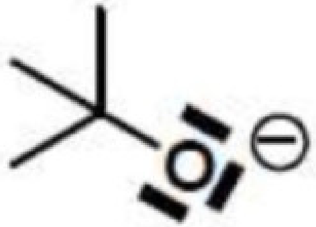


nucléophile

Encombrement stérique

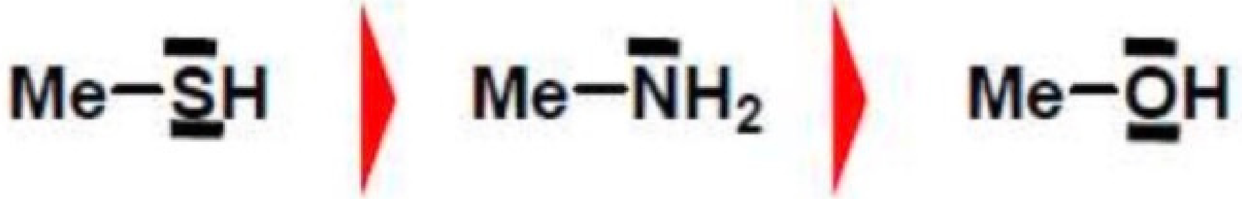


Plus nucléophile

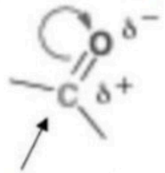
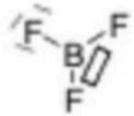


Plus basique

Taille de l'atome et électronégativité



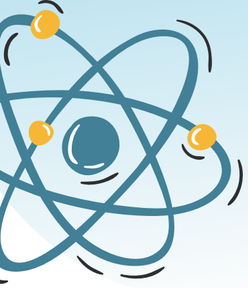
électrophile

Espèces chargées positivement (cations)	Espèces neutres pouvant libérer une lacune électronique	Espèces neutres possédant une lacune électronique (orbitale vacante)
$H^{\oplus}$ $R_3C^{\oplus}$ *carbocations*	 *Centre ou pôle électrophile*	 *Acides de Lewis*

Capter un proton $B^- + H^+ \leftrightarrows BH$

Réagir sur un site déficitaire en électron







QCM sur se cours à l'heure des QCM DE JEUX ET DE METHODES !!!!!!



MERCI À VOUS

BON COURAGE!!!!

