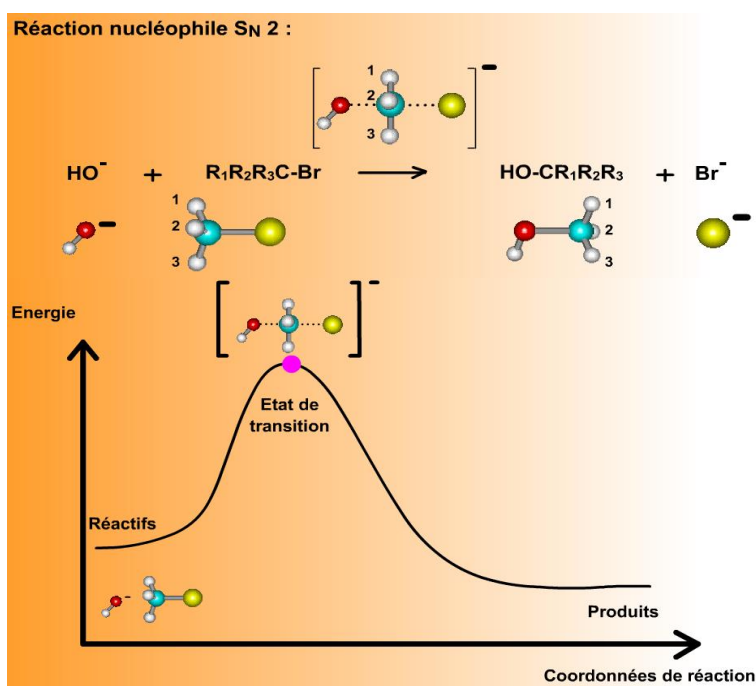
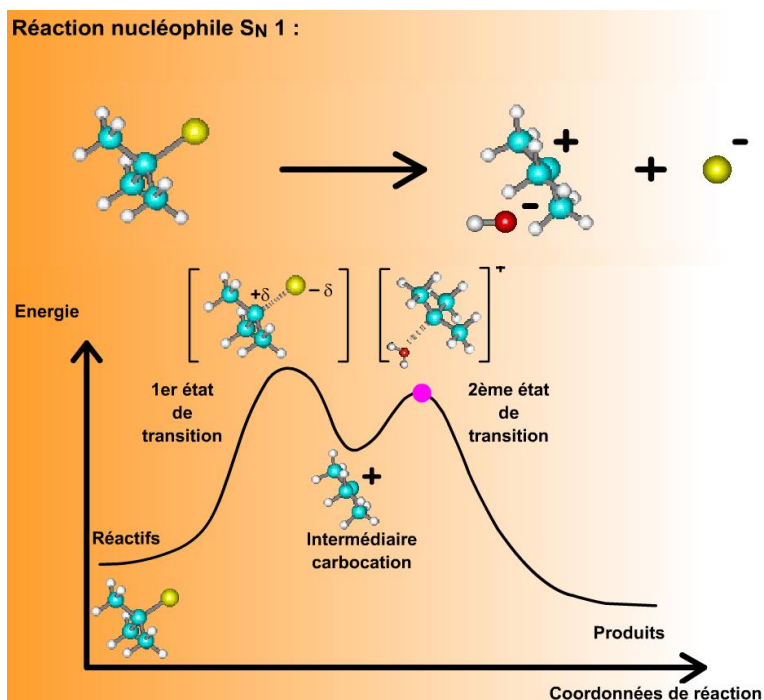


S_N1 et S_N2 – les substitutions nucléophiles.

https://fr.wikipedia.org/wiki/Substitution_nucl%C3%A9ophile


En chimie organique, une réaction de substitution nucléophile est une réaction de substitution au cours de laquelle un groupe nucléophile riche en électrons, noté Nu⁻, attaque une molécule électrophile ayant un site pauvre en électrons, et remplace un atome ou un groupe d'atomes, appelé groupe partant (noté GP), ou groupe nucléofuge.


La substitution nucléophile monomoléculaire, plus couramment appelée S_N1 est un mécanisme réactionnel en chimie organique. C'est un mécanisme *limite*, au sens où des réactions chimiques « naturelles » usant de ce type de mécanisme ne se font jamais entièrement selon ce mécanisme, mais à un certain pourcentage. Le mécanisme limite « opposé » est la substitution nucléophile bimoléculaire ou S_N2.





Voir les animations d'où sont extraites ces images :

(Animations conçues et réalisées par le CDIEC - Centre Documentaire Informatique Enseignement Chimie - Université de Nice Sophia Antipolis)

 profil-SN1.swf

 profil-SN2.swf

 SN1.swf

 SN2.swf