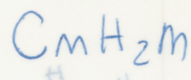


ALCHENI

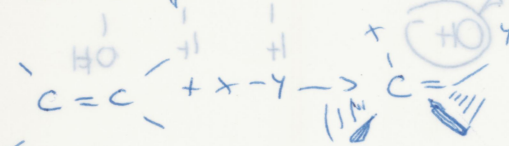
Ideale covalente con doppio legame
Ibridazione sp^2



No rotation \Rightarrow molecole cis-trans \Rightarrow \neq proprietà
+ stabili

Reattivi x doppio legame
dove c'è una fine di e^- x i

Reagenti nucleofili



che hanno ~~cariche~~
di e^- liberi o sono negativi

Simmetrici
Asimmetrici

In due parti =
due parti \neq

ADDIZIONE DI Cl_2 / DIALOGENAZIONE

Le cariche negative portano una polarizzazione di Cl_2

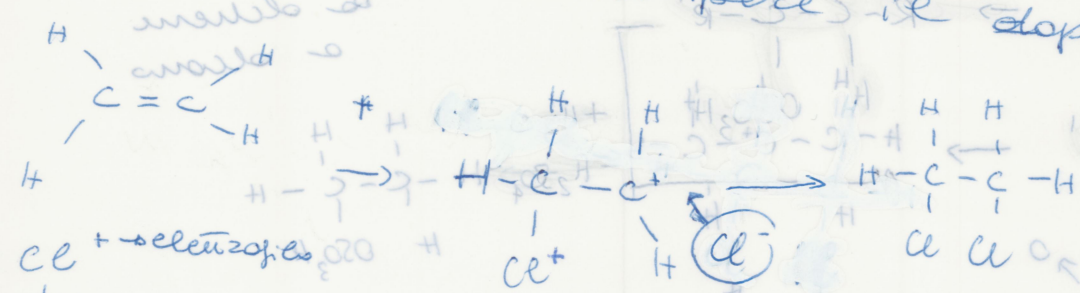
**Reagenti
simmetrici**

Cl_2 diventa elettrofilo (che parziale carica
positiva)

l'altro diventa nucleofilo (che parziale
carica negativa)

Si dividono e vanno a rompere il

doppio legame



Reagenti
simmetrici

Cl^+ + elettrofilo
 Cl^-

CARBOCATIONE
ione con
carica positiva
sull'atomo di
carbonio

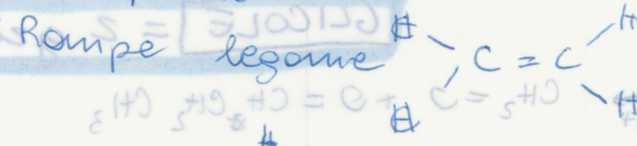
1 elettrofilo
Carbocatione
nucleofilo

ADDIZIONE HCl

Reagenti asimmetrici

MONOALOGENAZIONE

H^+ nucleofilo
 Cl^- elettrofilo
legame covalente
polarizzato



Carbocatione

REGOLA di MARKOVNIKOV
L'atomo di
idrogeno tende
a legarsi all'atomo
che è già + idrogenato

