

Tecceni neco BI STADIO

LO STADIO LENTO DELLA REAZIONE E' IL PRITO STADIO DETERMINANTE L'INTERA CINETICA

Quale mere l'orientemento mell'ealolizione di HCl of projene?

$$CH_{3}-CH=CH_{2}$$

$$CH_{3}-CH=CH_{2}$$

$$CH_{3}-CH=CH_{2}$$

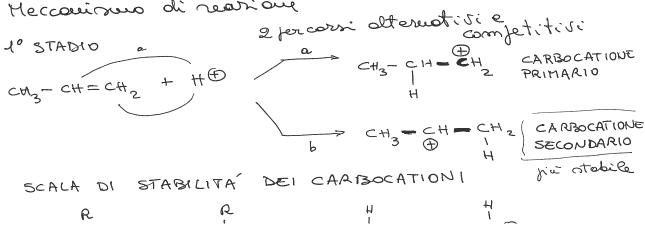
$$CH_{3}-CH-CH_{2}$$

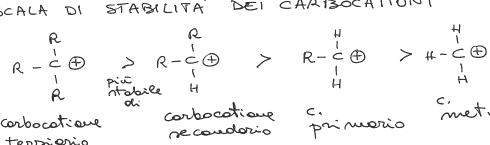
LA REAZIONE É REGIOSELETTIVA

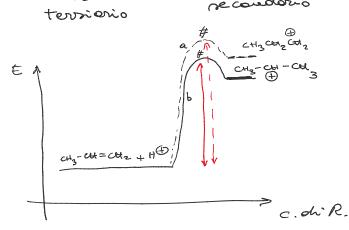
lua reasione si dice regionelettive quando une dei due i someri di strutture dei prodotti predomine o è exclusivo.

une reasione si dice regionelettive quendo une dei 2 parsibili onientementi presole o è esclusivo.

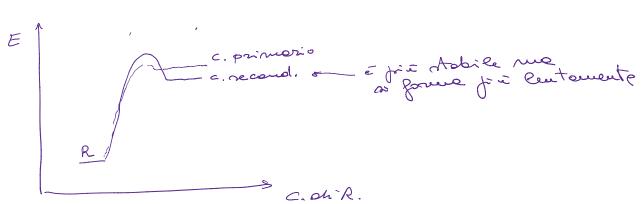
Meccouisses di reasione





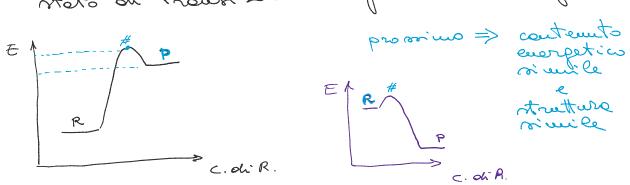


la reasione e allertus ottos 00 i ten is É une reasione irreversibile nelle condisioni proporte.



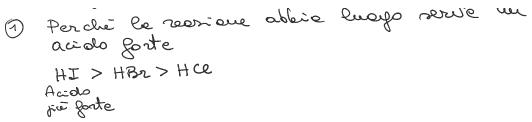
Je diegranue corretto è il primo jerche rinjette il POSTULATO DI HATTROND

Nelle reprioui fortemente enolatermiche la stata di transfronse è prossimo ai produtti. Nelle reoriani fontemente esotermiche la Noto di transisione è prossimo di respenti.



Doti openimentali

Perché le reasione ableire luago serve un acido sorte



- (2) Regionelettive
- 3) Tutti i nucleofili presenti nell'ambiente di reasione possono intervenire nel 2º stadio

$$CH_3 - CH = CH_2 + HCQ \xrightarrow{H_2O}$$

$$CH_3 - CH - CH$$

$$CH_3 - CH - CH_3$$

$$CH_3 - CH - CH_3$$

$$CH_3 - CH - CH_3$$

A volte ci somo prodotti inattesi causa TRASPO SI ZIONE DEL CARBOCATIONE

REGOLA DI MARKOUNIKOU (1840)
Nell'addizione di un acido ologenialmos
ed un alchene asimuetrico il protone (H^B)
ni andra a legare al C del dopio legang
che porsiede fire iotropeni (meno nontituito).

CH₃ CH - CH = CH₂ + H
$$\oplus$$

CH₃ CH - CH = CH₂ + H \oplus

CH₃ CH - CH - CH₂

CH₃ CH₃ CH - CH - CH₂

CH₃ CH₃ CH - CH - CH₃

CH₃ CH₃ CH - CH - CH₃

CH₃ CH₃ CH₃ CH₃ CH₃ CH₃

CH₃ CH₃ CH₃ CH₃ CH₃ CH₃

CH₃ CH₃ CH₃ CH₃ CH₃ CH₃ CH₃ CH₃ CH₃ CH₃ CH₃ CH₃ CH₃ CH₃ CH₃ CH₃

ATTITUDINI MIGRATORIE

Spieparione della scala di stabilità dei carbocationi:

1. EFFETTI INDUTIVI (riguondouo la polonistonione

GRUPPO
ELETTRON
DONATORE

HC+EF Sp² 1/3 corotteres

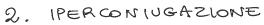
HC+EF Sp² 1/3 corotteres

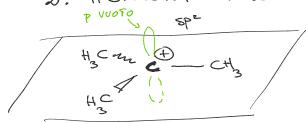
HC+EF Sp² 1/3 corotteres

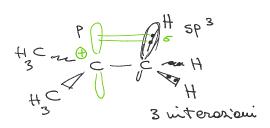
HC+EF Sp² 1/3 corotteres

Tetto quello che concorre a violuvre (t) è un effetto stobilizzante.

3 empi donous corrice e "njeupono" le corrice (+)







a legami o prosono dore iper campos que 6 Cepouri o

3 Caponino

DRATAZIONE

(Addissione di H2O)

$$CH_2 = CH_2 + H_2O \Rightarrow$$

Uguale mecconiseus rinjetto all'idro alage norione

 $CH_3 - CH = CH_2 + H_2O \longrightarrow$ 14 24

Etanolo

Prodotto MARKOVNIKOV

$$CH_3 - CH = CH_2 + H^{\oplus}$$

-->