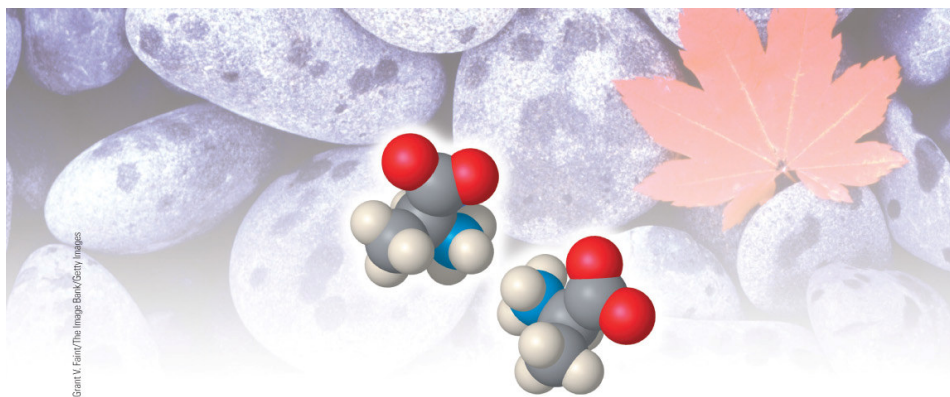
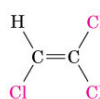


Alogenuri alchilici

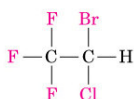


Alogenuri alchilici: funzioni

Varietà di funzione dei composti alogenati



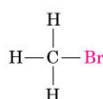
Tricloroetilene
(solvente)



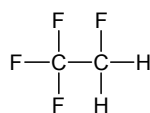
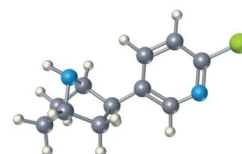
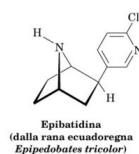
Alotano
(anestetico per inalazione)



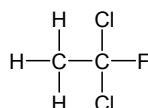
Diclorodifluorometano
(refrigerante)



Bromometano
(fumigante)



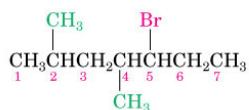
HFC-134a



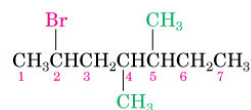
HCFC-141b

Alogenuri alchilici: nomenclatura

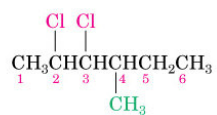
Alogenuri alchilici o aloalcani



5-Bromo-2,4-dimetileptano



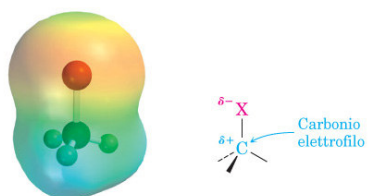
2-Bromo-4,5-dimetileptano



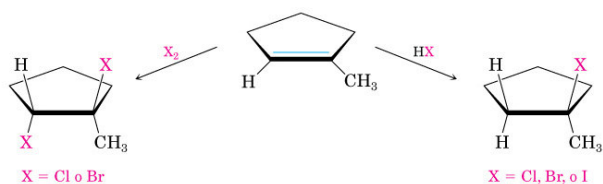
2,3-Dicloro-4-metilesano

Alogenuri alchilici: struttura e sintesi

Polarità

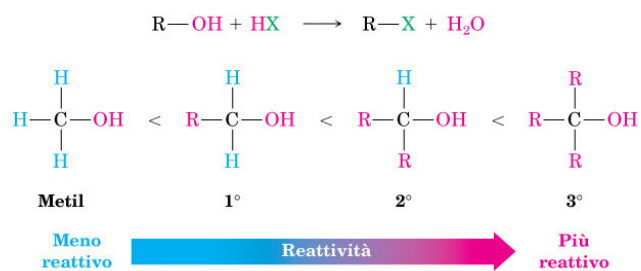


Sintesi da alogeni e acidi alogenidrici



Alogenuri alchilici: sintesi

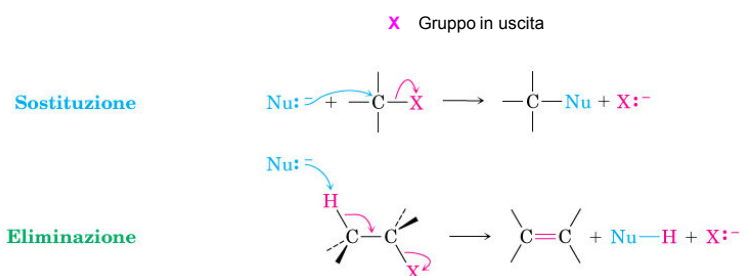
Sintesi da alcoli



Alogenuri alchilici: reattività

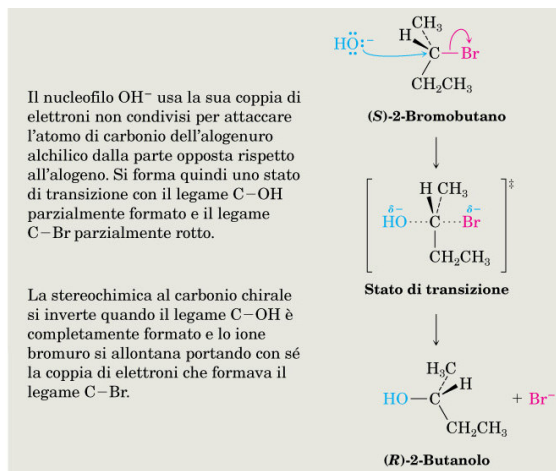
Legame carbonio-alogeno negli alogenuri alchilici: carattere polare

Reazioni polari con nucleofili e basi



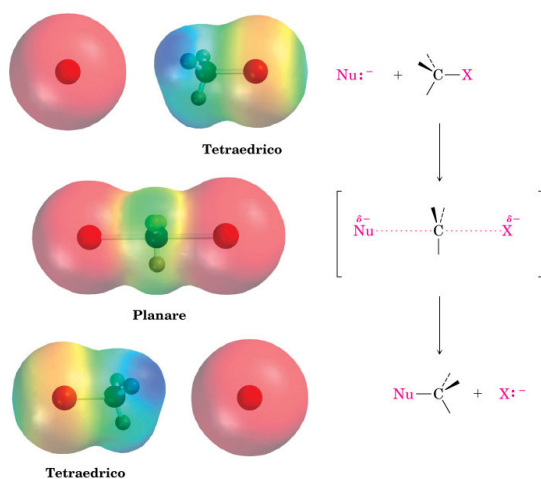
Alogenuri alchilici: S_N2

La reazione S_N2. La reazione avviene in un solo stadio quando il nucleofilo si avvicina da una direzione opposta all'alogenuro uscente, invertendo di conseguenza la stereochimica dell'atomo di carbonio chirale.

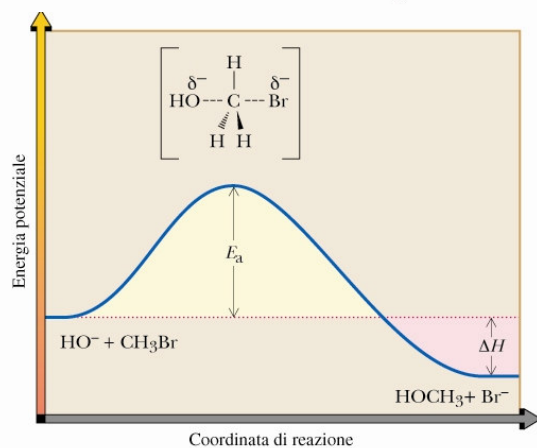


Alogenuri alchilici: S_N2

Nello stato di transizione della reazione S_N2 l'atomo di carbonio ed i tre legami restanti hanno una configurazione planare. Le mappe di potenziale elettrostatico mostrano che la carica negativa (rosso) è delocalizzata nello stato di transizione.



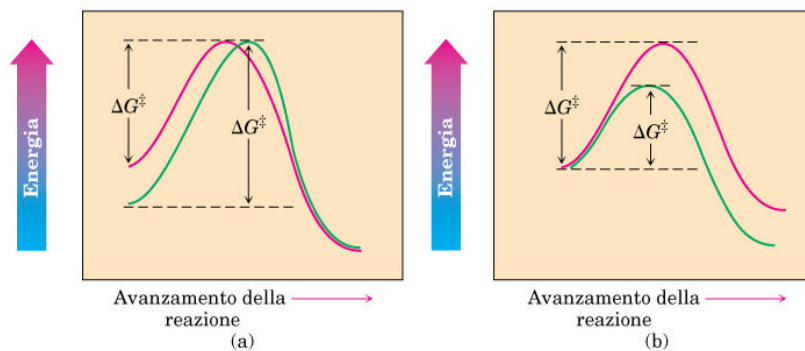
Alogenuri alchilici: S_N2



$$\text{Velocità} = k [\text{alogenoalcano}] [\text{nucleofilo}]$$

Alogenuri alchilici: S_N2

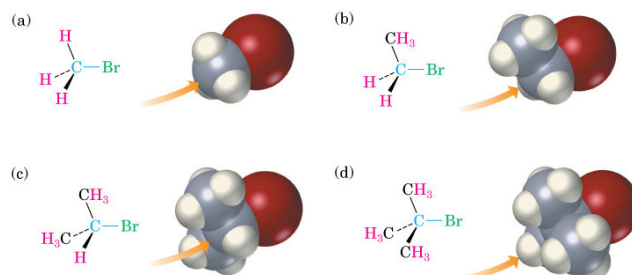
Effetto del cambiamento di energia di reagenti e stato di transizione sulla velocità di reazione. (a) Un'energia dei reagenti più elevata (curva rossa) corrisponde ad una reazione più veloce (ΔG^\ddagger più piccolo). (b) Un'energia dello stato di transizione più alta (curva rossa) corrisponde a una reazione più lenta (ΔG^\ddagger più grande).



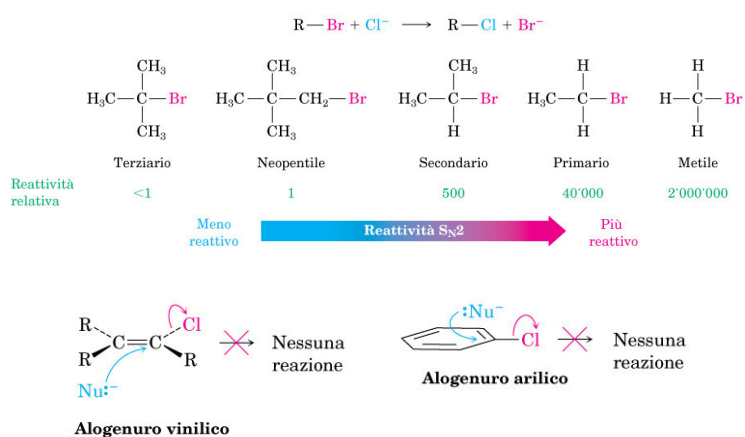
Alogenuri alchilici: S_N2

Ingombro sterico del substrato nelle reazioni S_N2.

Come indicano i modelli generati al computer, l'atomo di carbonio del bromometano (a) è facilmente accessibile, e quindi si ha una reazione S_N2 veloce; l'atomo di carbonio nel bromoetano (primario, b), 2-bromopropano (secondario, c) e 2-bromo-2-metilpropano (terziario, d) sono successivamente più ingombri e quindi reagiscono più lentamente.



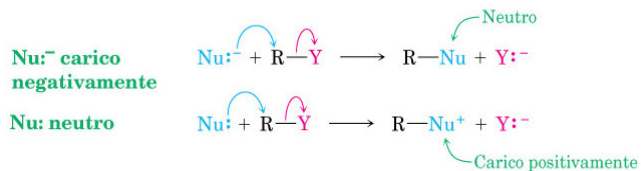
Alogenuri alchilici: S_N2



Le reazioni S_N2 avvengono solo in corrispondenza di siti di reazione poco ingombri

Alogenuri alchilici: S_N2

Natura del gruppo entrante (nucleofilo)



$\text{CH}_3-\text{Br} + \text{Nu}^- \longrightarrow \text{CH}_3-\text{Nu} + \text{Br}^-$

	Nu = H ₂ O	CH ₃ CO ₂ ⁻	NH ₃	Cl ⁻	OH ⁻	CH ₃ O ⁻	I ⁻	CN ⁻	HS ⁻	
Reattività relativa	1	500	700	1'000	16'000	25'000	100'000	125'000	125'000	
		Meno reattivo	Reattività del nucleofilo →						Più reattivo	

La nucleofilicità

- è correlata alla basicità
- aumenta scendendo lungo un gruppo
- è maggiore per specie cariche negativamente

Alogenuri alchilici: S_N2

Natura del gruppo uscente

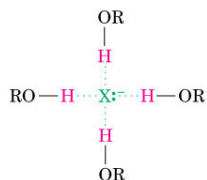
Reattività relativa	OH ⁻ , NH ₂ ⁻ , OR ⁻	F ⁻	Cl ⁻	Br ⁻	I ⁻	TosO ⁻
	<<1	1	200	10'000	30'000	60'000
	Meno reattivo	Reattività del gruppo uscente →				Più reattivo

Basi deboli, stabilizzano la carica negativa



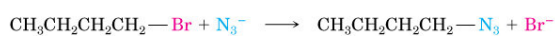
Alogenuri alchilici: S_N2

Effetto del solvente



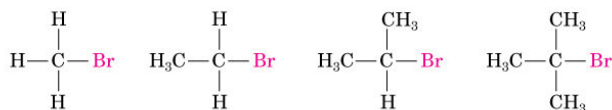
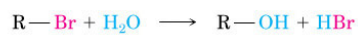
Anione solvatato
(nucleofilicità ridotta a causa
dell'aumentata stabilità
dello stato fondamentale)

Solventi polari aprotici favoriscono la S_N2



Solvente	CH ₃ OH	H ₂ O	DMSO	DMF	CH ₃ CN	HMPA
Reattività relativa	1	7	1'300	2'800	5'000	200'000
	Meno reattivo	Reattività del solvente →				Più reattivo

Alogenuri alchilici: S_N1



Reattività relativa	<1	1	12	1'200'000
	Meno reattivo	Reattività →		Più reattivo

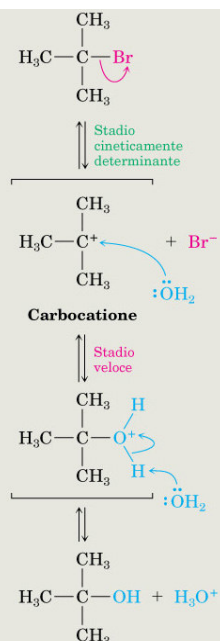
Alogenuri alchilici: S_N1

MECCANISMO: La reazione S_N1 del 2-bromo-2-metilpropano con H₂O si svolge attraverso tre stadi. Il primo stadio, la dissociazione spontanea dell'alogenuro alchilico per formare un carbocatione, è lo stadio cineticamente determinante.

La dissociazione spontanea del bromuro alchilico avviene in uno stadio lento, cineticamente determinante, per generare un intermedio carbocationico e uno ione bromuro.

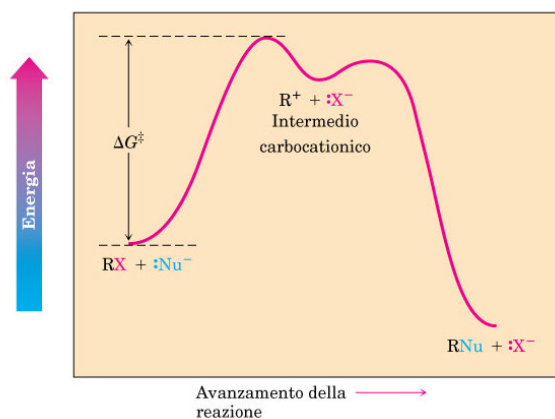
L'intermedio carbocationico reagisce con l'acqua, che agisce come nucleofilo, in uno stadio veloce che genera un alcol protonato come prodotto.

La perdita di un protone converte l'alcol protonato intermedio nel prodotto finale.



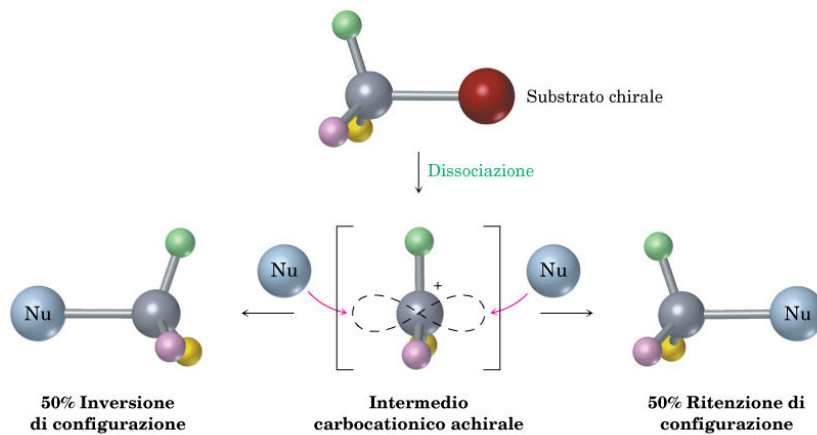
Alogenuri alchilici: S_N1

Diagramma energetico per una reazione S_N1. Lo stadio lento è la dissociazione spontanea dell'alogenuro alchilico per formare un intermedio carbocationico.



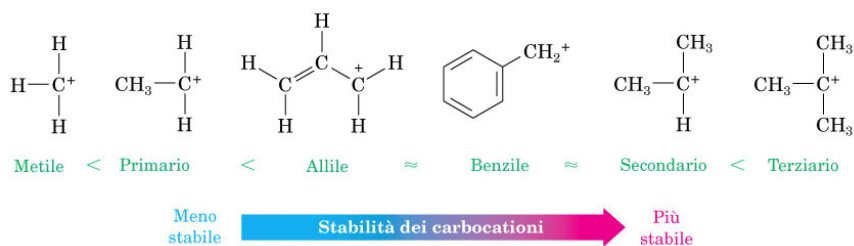
Alogenuri alchilici: S_N1

Stereochimica della reazione S_N1. Dal momento che la reazione procede attraverso un intermedio achirale, un reagente enantiomericamente puro viene trasformato in una miscela racemica.



Alogenuri alchilici: S_N1

Effetto del substrato: stabilità dei carbocationi



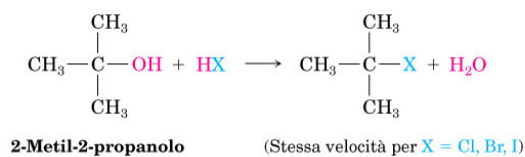
Alogenuri alchilici: S_N1

Il gruppo uscente



I migliori sono le basi coniugate di acidi forti

Il nucleofilo

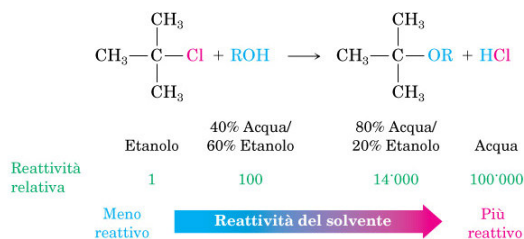
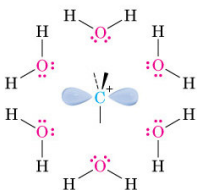


Non influenza la velocità di reazione

Alogenuri alchilici: S_N1

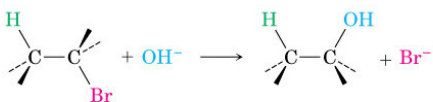
Solvatazione di un carbocatione da parte dell'acqua. Gli atomi di ossigeno elettronricchi delle molecole di solvente si orientano intorno al carbocatione carico positivamente stabilizzandolo.

Favorite in solventi protici

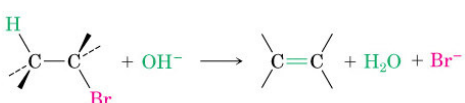


Alogenuri alchilici: E2

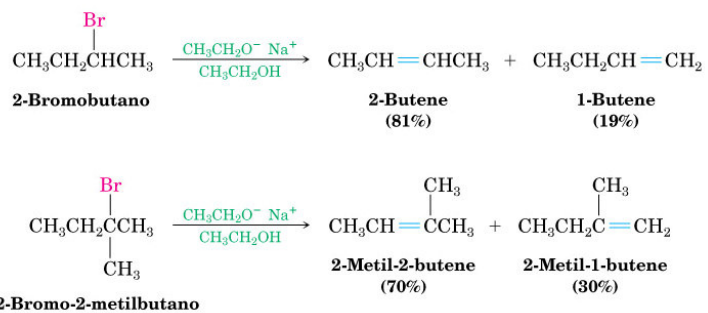
Sostituzione



Eliminazione



Alogenuri alchilici: E2



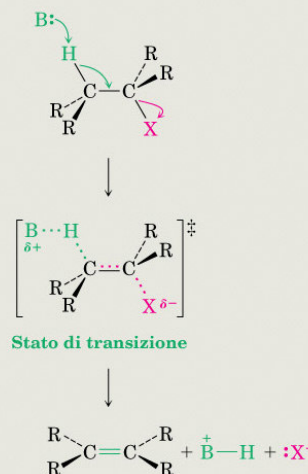
Nell'eliminazione il prodotto principale è l'alchene più sostituito

Alogenuri alchilici: E2

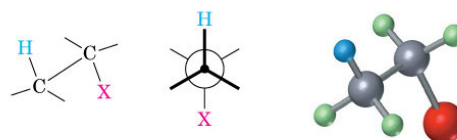
MECCANISMO: La reazione E2 di un alogenuro alchilico. La reazione avviene in un unico stadio attraverso uno stato di transizione in cui il doppio legame inizia a formarsi allo stesso momento in cui escono i gruppi H e X.

La base (B:) attacca l'idrogeno adiacente e lo rimuove quando il doppio legame inizia a formarsi e il gruppo X inizia ad uscire.

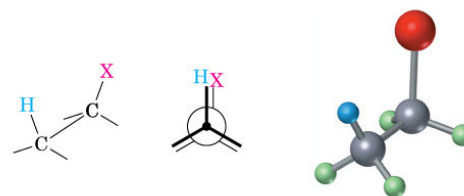
L'alchene neutro si ottiene quando il legame C-H è rotto completamente e il gruppo X si è allontanato con la coppia di elettroni del legame C-X.



Alogenuri alchilici: E2



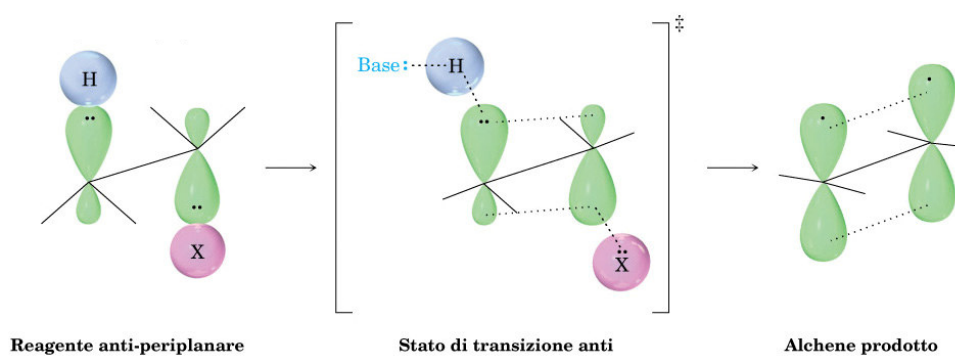
Geometria anti-periplanare
(sfalsata, minore energia)



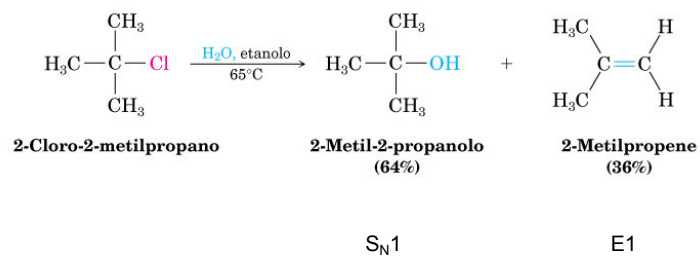
Geometria sin-periplanare
(eclissata, maggiore energia)

Alogenuri alchilici: E2

Lo stato di transizione per la reazione E2 di un alogenuro alchilico con una base. La sovrapposizione degli orbitali p che si formano nello stato di transizione richiede che il reagente abbia geometria periplanare.

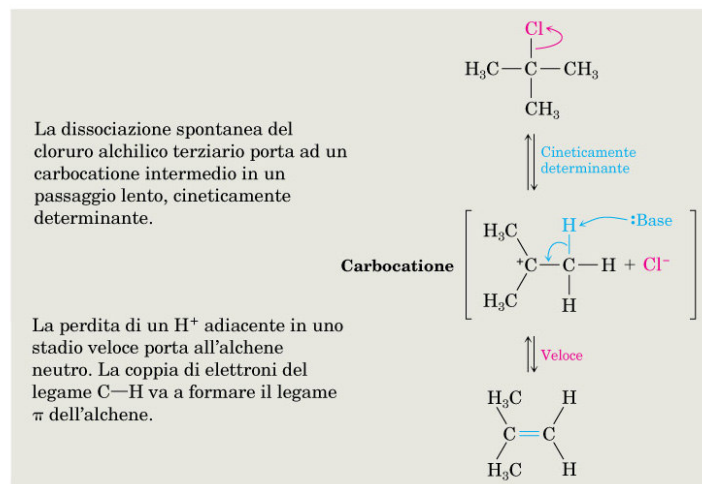


Alogenuri alchilici: E1



Alogenuri alchilici: E1

MECCANISMO: La reazione E1. Sono implicati due stadi, il primo dei quali è lo stadio che determina la velocità; è presente un carbocatione intermedio.

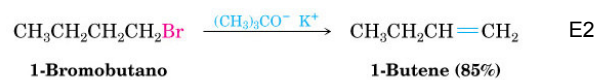
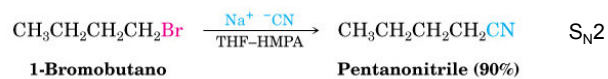


Cinetica del primo ordine, no requisiti geometrici

Alogenuri alchilici: reattività

Substrati primari:

Buon nucleofilo (RS⁻, I⁻, CN⁻, NH₃, Br⁻) favorisce S_N2

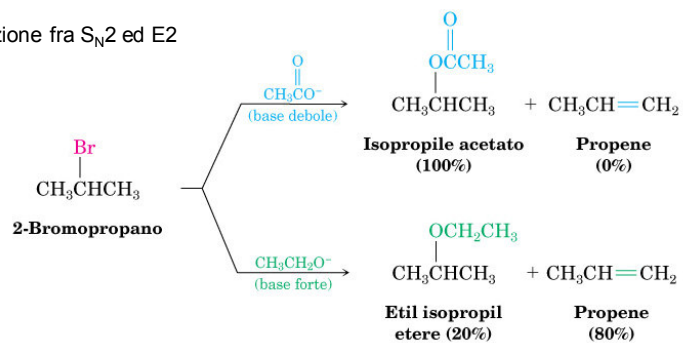


Base forte ingombrata favorisce E2

Alogenuri alchilici: reattività

Substrati secondari:

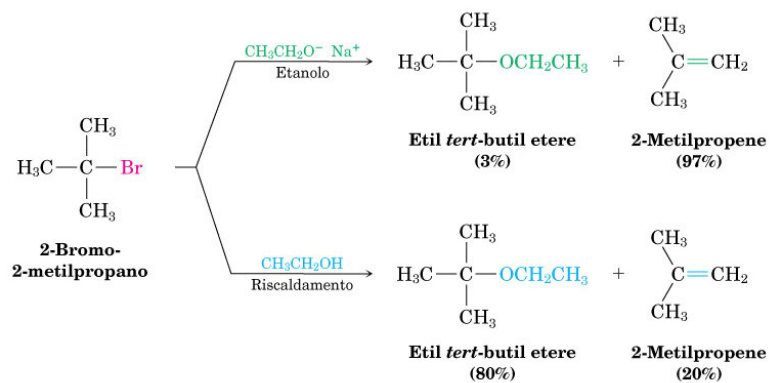
Competizione fra S_N2 ed E2



Base forte favorisce E2

Alogenuri alchilici: reattività

Substrati terziari:

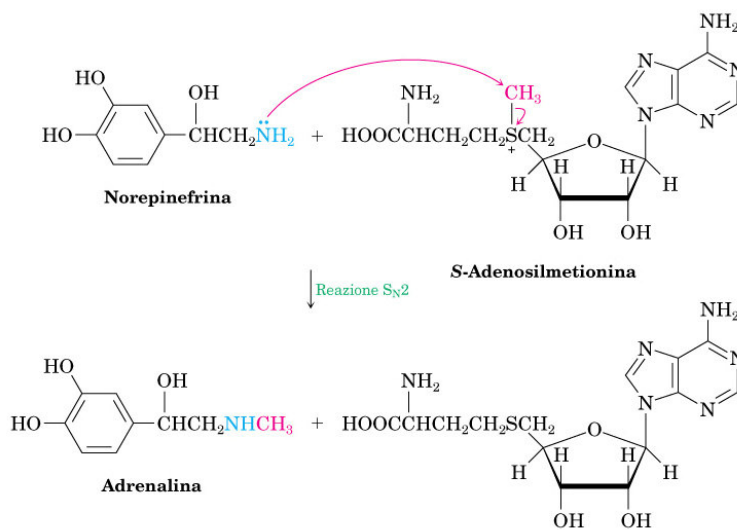


Condizioni alcaline favoriscono E2, in condizioni neutre prevale S_N1/E1

Alogenuri alchilici: reattività

Tipo di alogenuro	S _N 1	S _N 2	E1	E2
RCH₂X primario	-	Altamente favorita	-	Avviene con basi forti
R₂CHX secondario	Può avvenire con alogenuri benzilici o allilici	Avviene in competizione con E2	Può avvenire con alogenuri benzilici o allilici	Favorita con basi forti
R₃CX terziario	Favorita in solventi ossidrilici	-	Avviene in competizione con S _N 1	Favorita con basi

Alogenuri alchilici: reattività



Avviene nelle ghiandole surrenali

Alogenuri alchilici: reattività



Il metile bromuro, il pesticida più ampiamente usato al mondo, è tossico per le termiti e altri organismi.

CH_3Br trasferisce il gruppo metile ad un gruppo amminico ($-\text{NH}_2$) o tiolico ($-\text{SH}$) presente sugli enzimi, modificandone la normale attività biologica

Alogenuri alchilici: reattività

