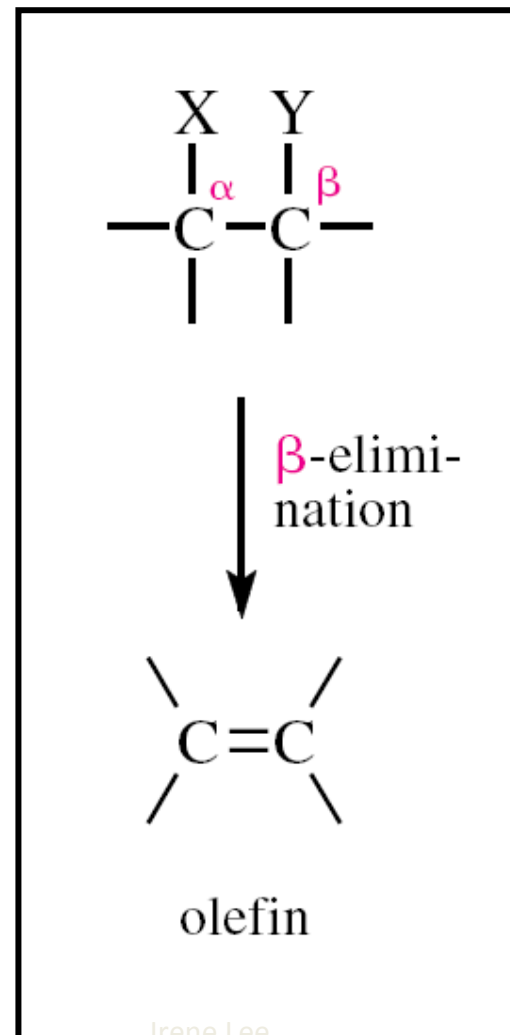


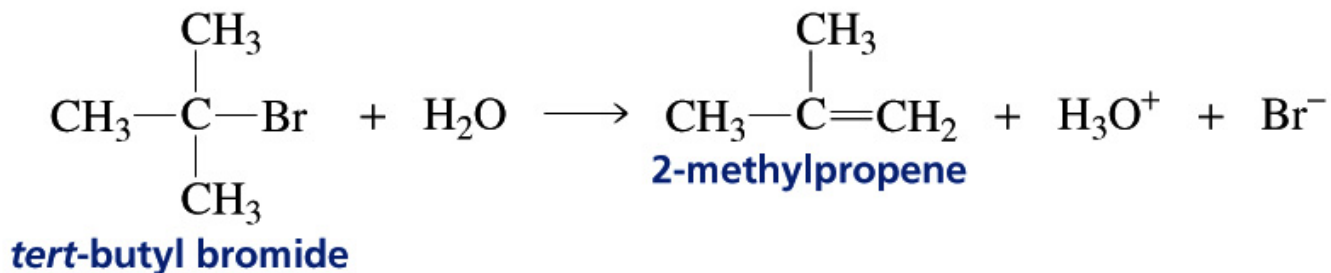
Reações de Eliminação- β

Leitura Recomendada:

1. "Organic Chemistry", J. Clayden, N. Greeves, S. Warren, P. Wothers, Oxford, Oxford, 2001, cap. 19.
2. "Organic Chemistry", P. Y. Bruice, 2nd ed., Prentice Hall, New Jersey, 1998, cap. 10 e 11.
3. "Organic Chemistry – Structure and Function", K. P. C. Vollhardt e N. E. Schore, 3a ed., Freeman, New York, 2000, cap. 7 e 11.

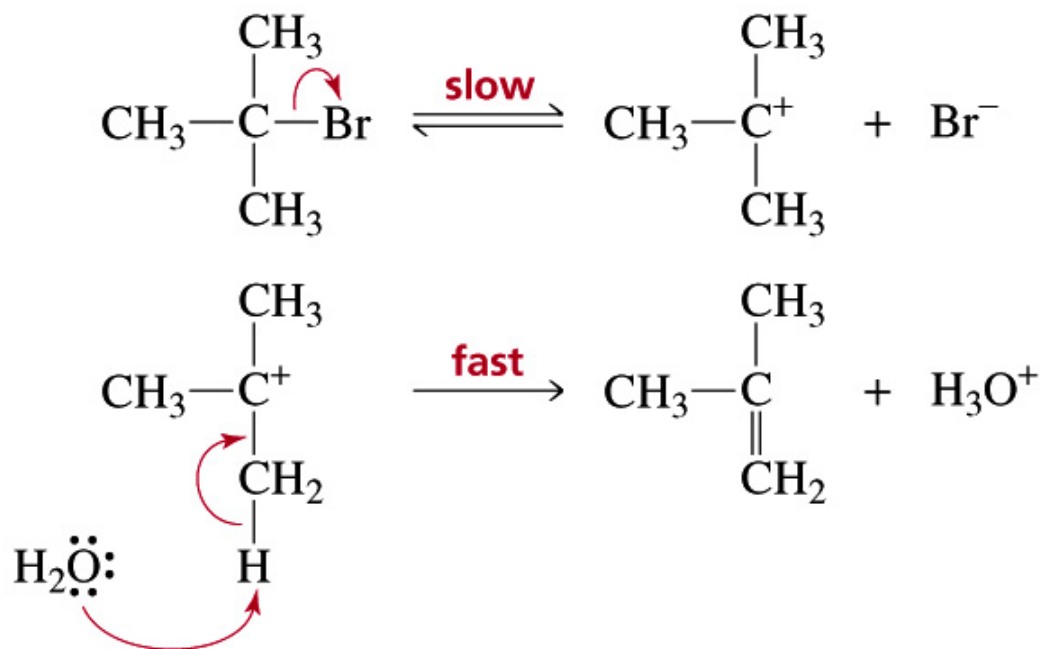


Reações de Eliminação- β Unimoleculares (E1)

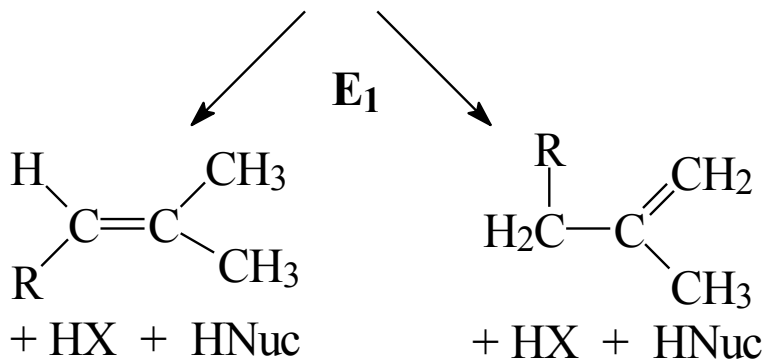
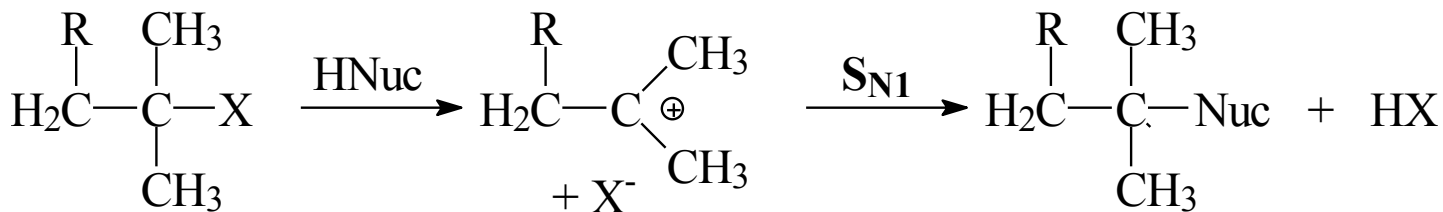


$$\text{rate} = k[\text{alkyl halide}]$$

Mecanismo da Reação E1:



Regioquímica da Eliminação-β E1

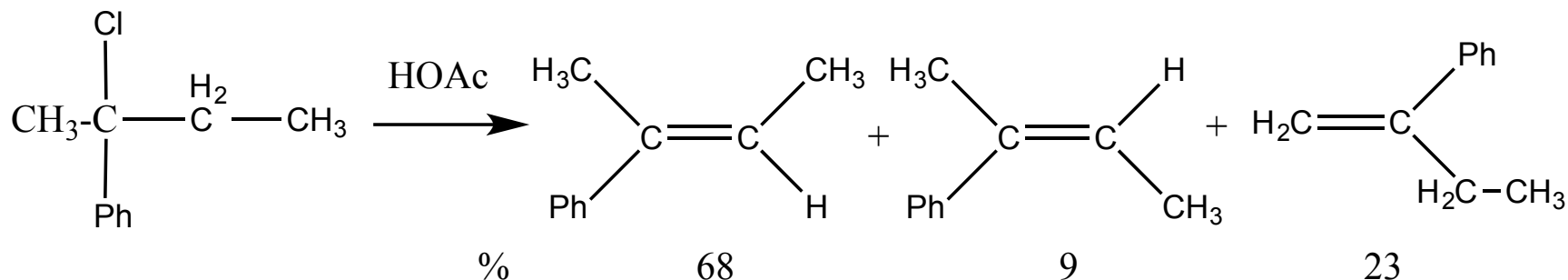


produto principal

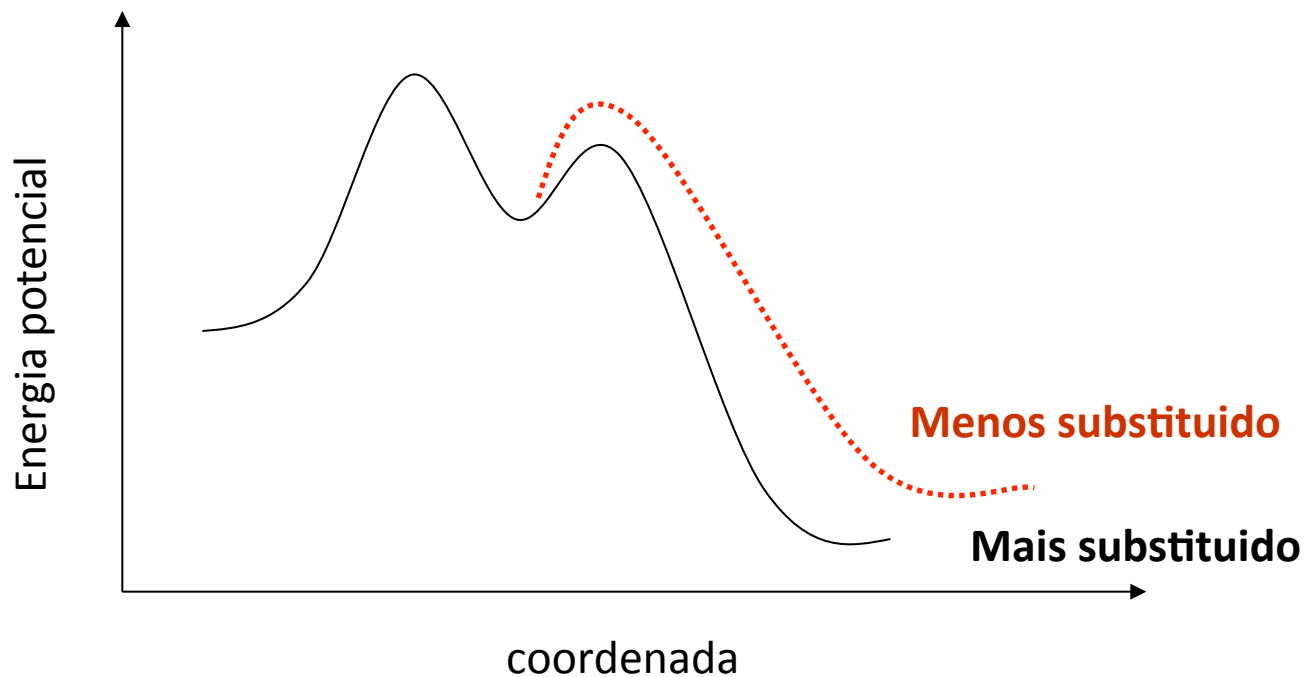
produto secundário

- saída do próton não ocorre no passo limitante, porém, observa-se comumente a orientação Saytzeff (formação da dupla mais substituída);
- caráter de C=C no ET;

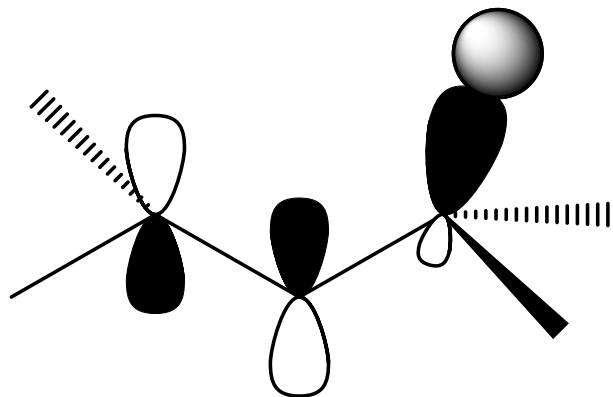
Exemplo:



Regioquímica da Eliminação- β E1



Estabilização por Hiper-conjugação:



Interação π^* (C=C) com σ (C-H)

Diagrama de coordenadas da reação de 2-cloro-2-metilbutano para 2-metil-1-buteno e 2-metil-2-buteno por E1

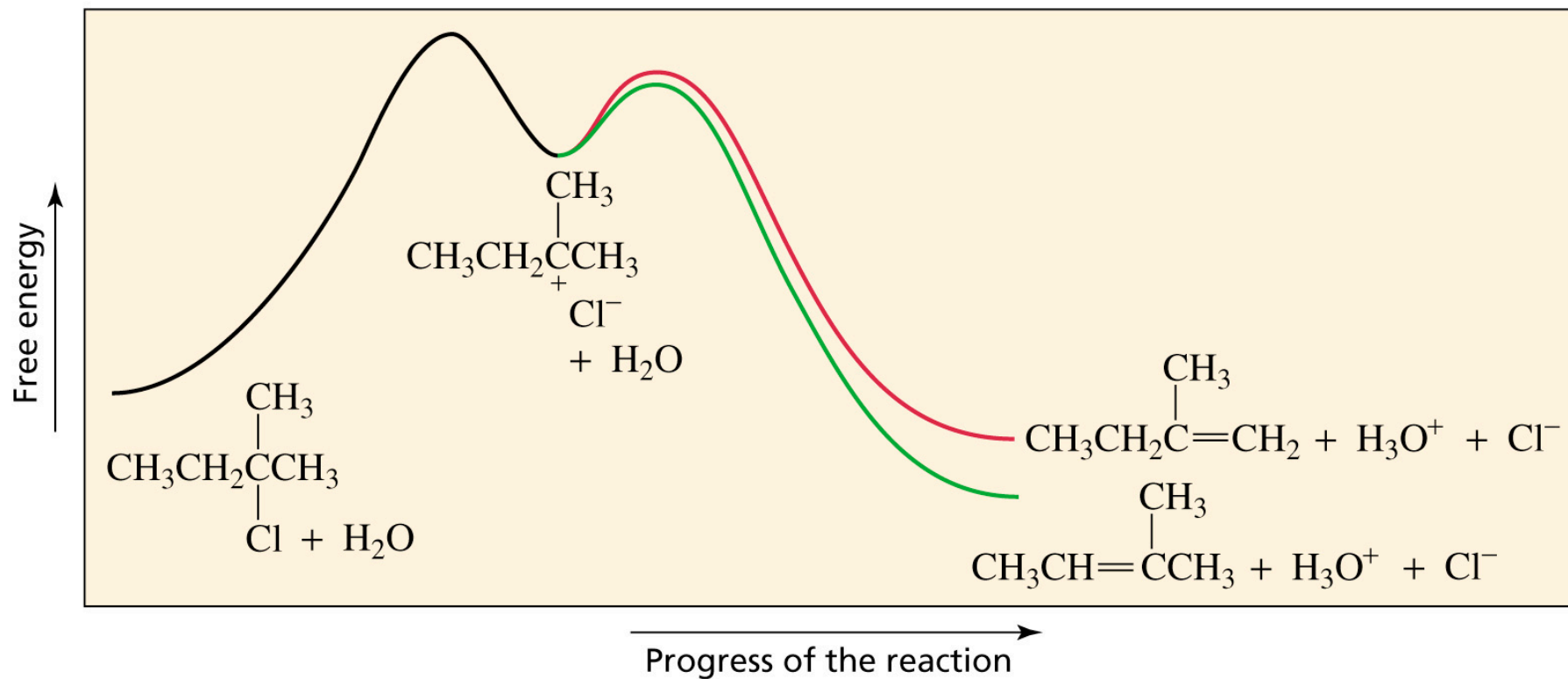
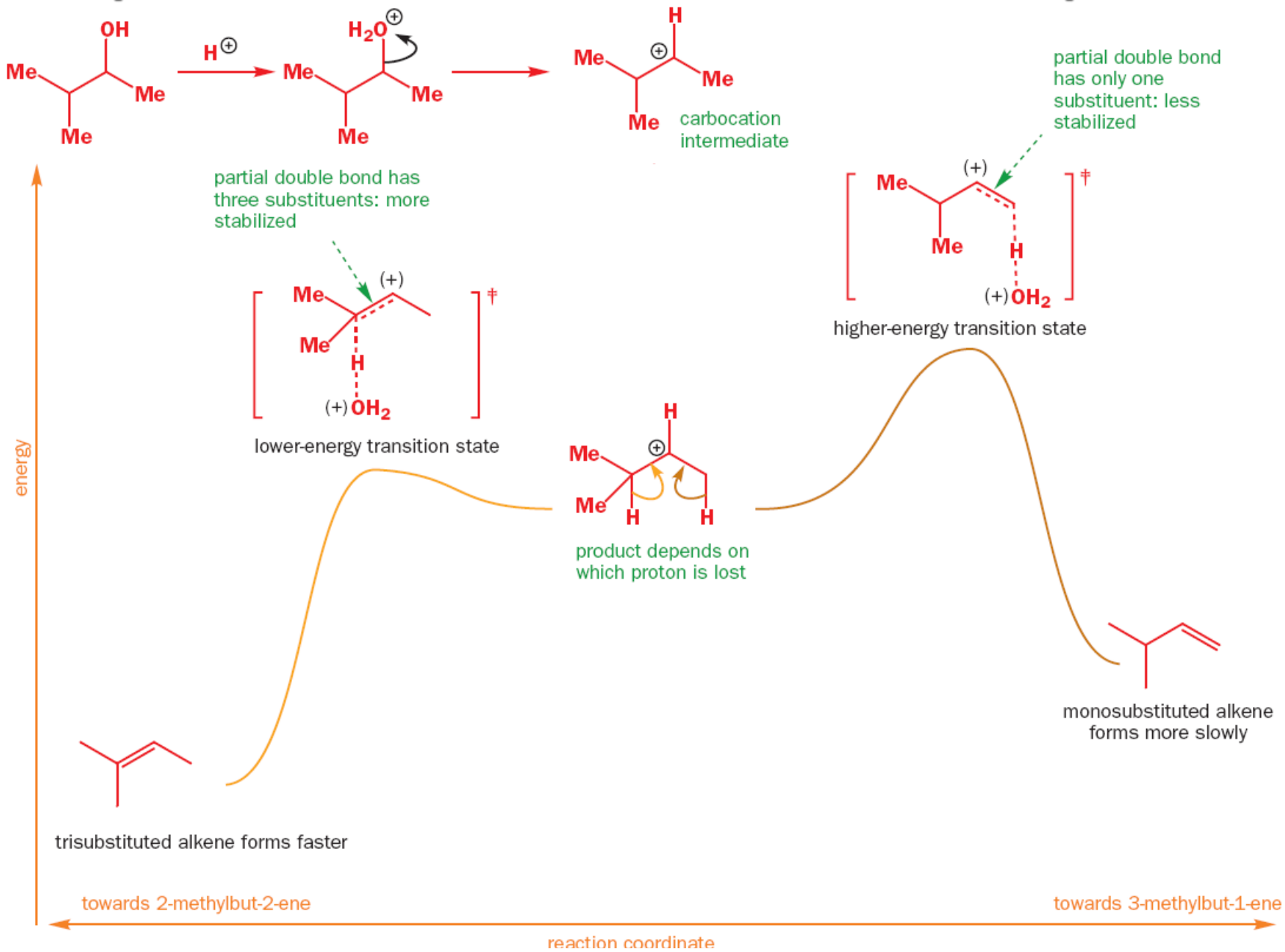
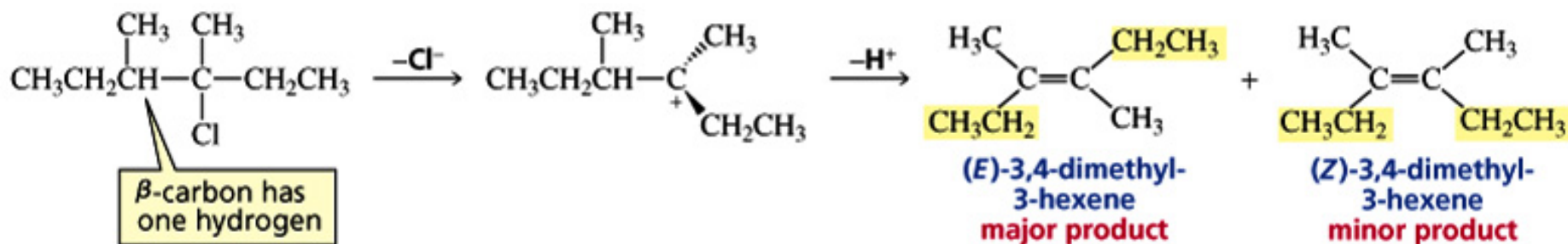
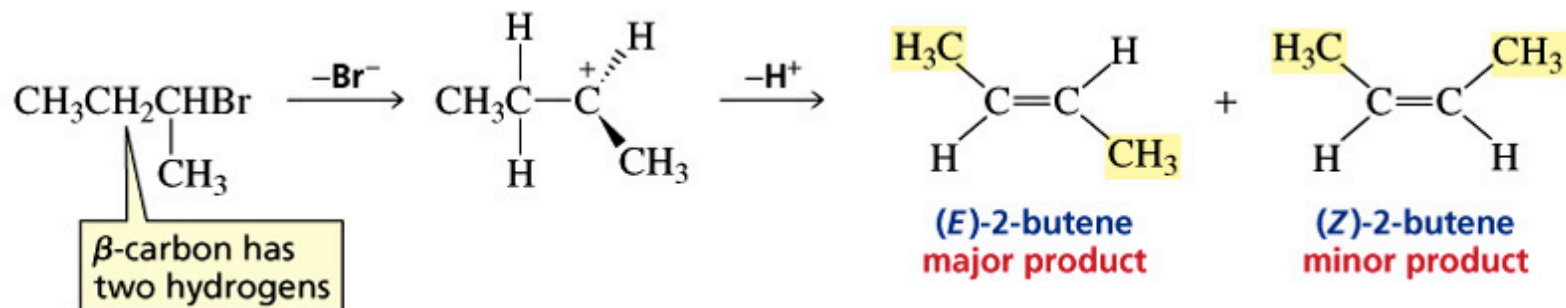


Diagrama de coordenadas da reação de 3-metil-2-butanol para 3-metil-1-buteno e 2-metil-2-buteno por E1



Estereoquímica da Eliminação-β E1



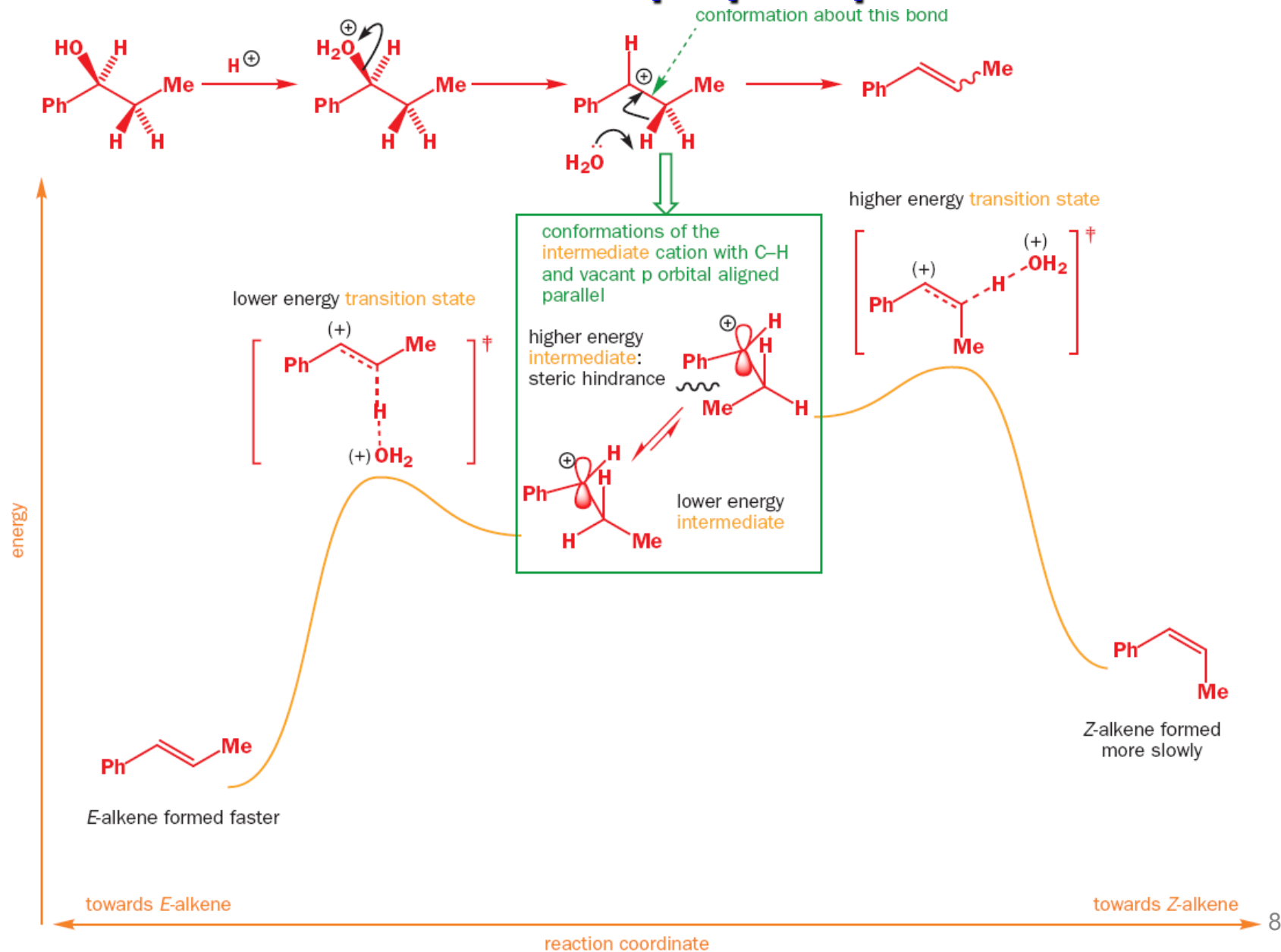
Sempre ocorre a formação da olefina mais estável como produto, independentemente da estereoquímica do reagente. Exemplo de uma reação **ESTEREOSELETIVA**

Porque se forma este produto? Se trata do produto cinético ou termodinâmico?

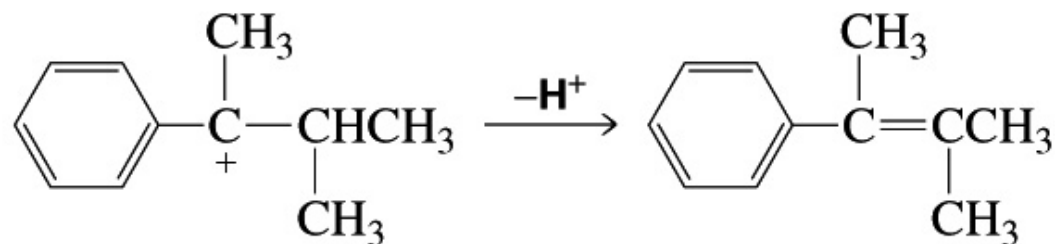
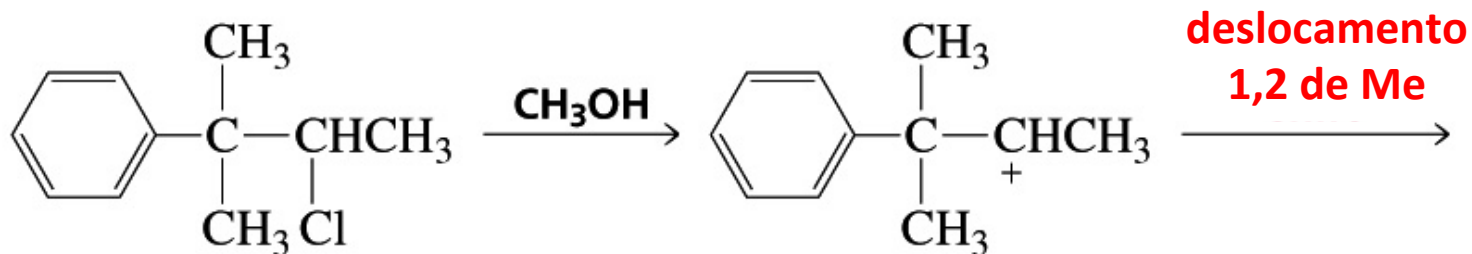
O produto depende da estereoquímica do reagente?

Diferença entre reações estereoespecíficas e estereosseletivas.

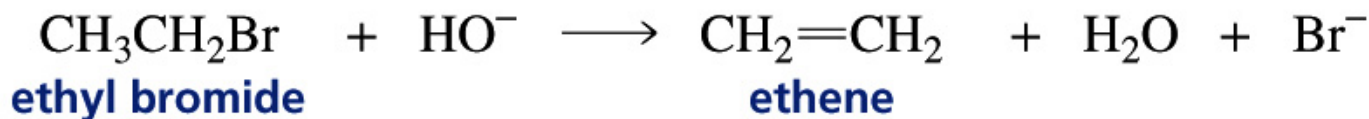
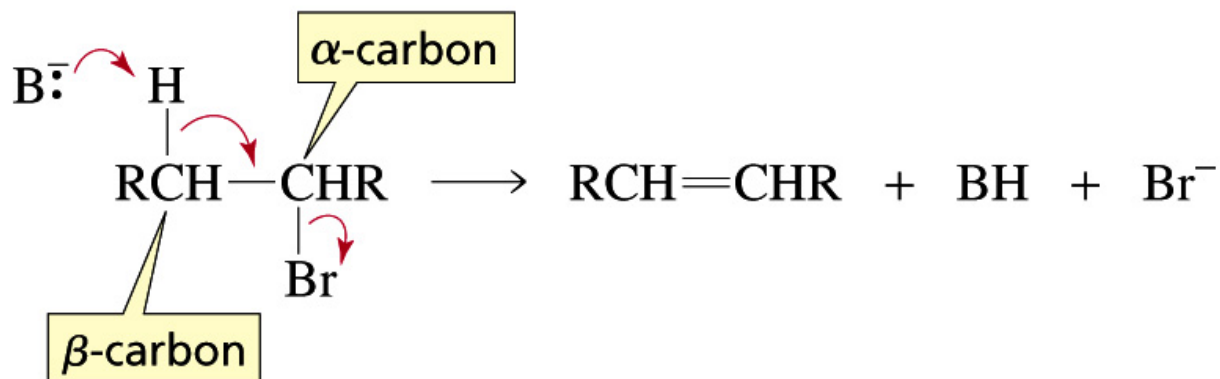
Estereosseletividade na reação de 1-fenil-1-propanol para E- e Z-1-fenil-1-propeno por E1



Eliminação E1: Ocorrência de Rearranjos

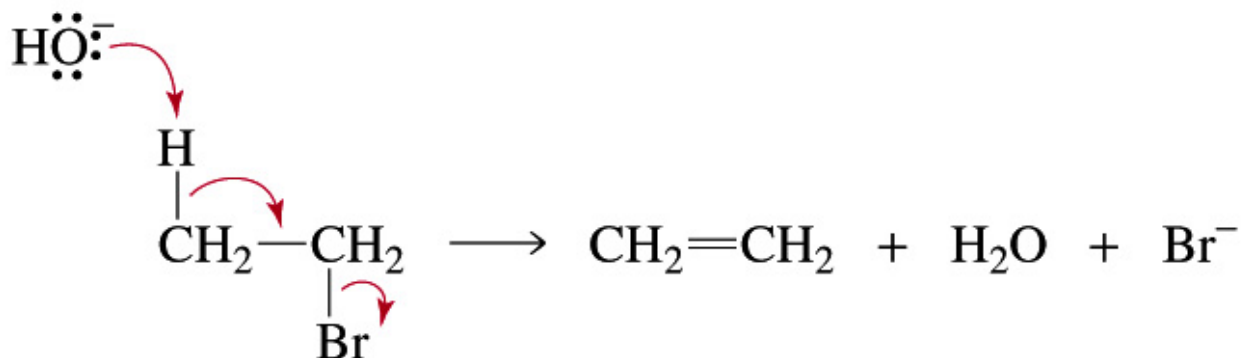


Reações de Eliminação- β Bimoleculares (E2)

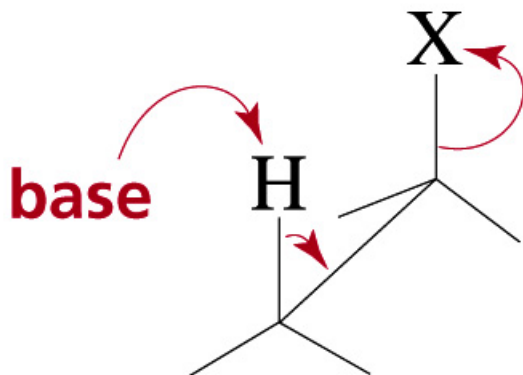


$$\text{rate} = k[\text{alkyl halide}][\text{base}]$$

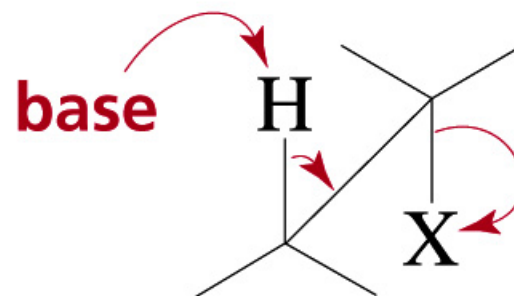
mechanism of the E2 reaction



Estereoquímica da Eliminação E2



Eliminação SIN



Eliminação ANTI

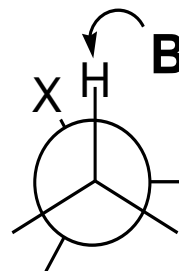
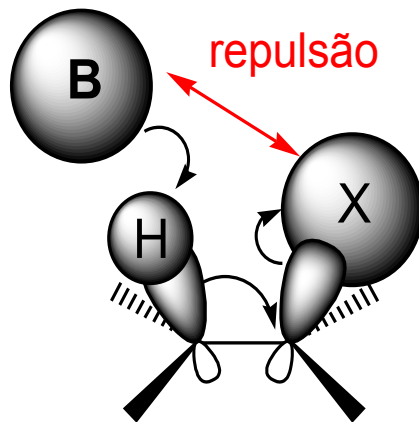
Eliminação ocorre a partir de conformação que permite a sobreposição dos orbitais das ligações quebradas.

A eliminação anti é favorecida sobre a eliminação sin.

Uma melhor sobreposição de orbitais é atingida quando a eliminação ocorre de maneira **anti-periplanar**.

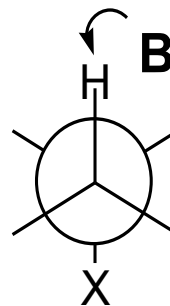
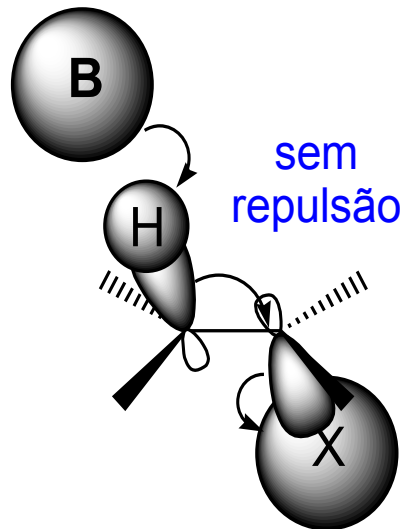
Estereoquímica da Eliminação E2

Estado de transição sin-coplanar: *maior energia*



eclipsado

Estado de transição anti-coplanar: *menor energia*

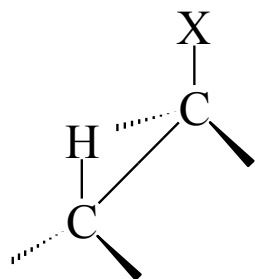


alternado

Estereoquímica da Eliminação E2

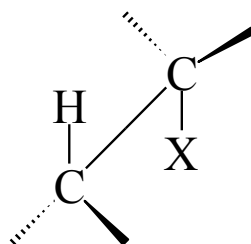
Reagentes com 'estereoquímica definida'

SIN



eclipsado

ANTI

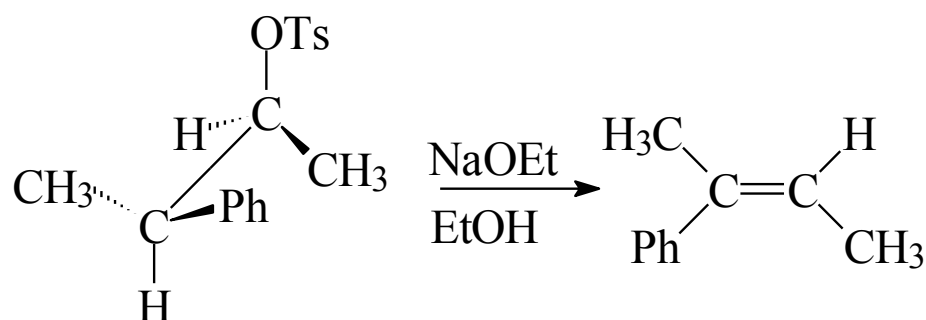
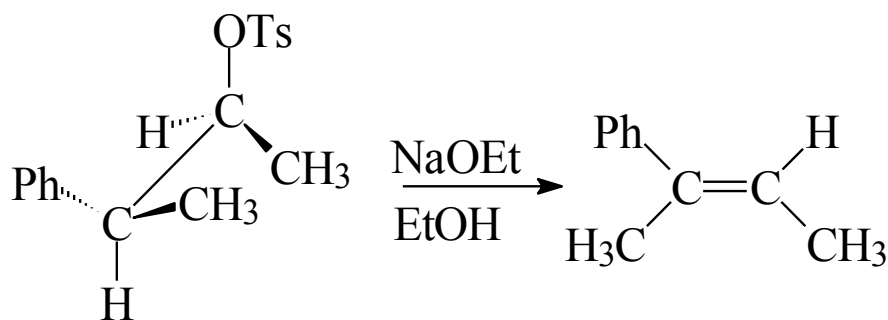


em oposição ('staggered')

Conformações preferenciais para a eliminação E2: sobreposição dos orbitais sp^3-p para formação da $C=C$.

Eliminação a partir de tosilato de 3-fenil-2-butila:

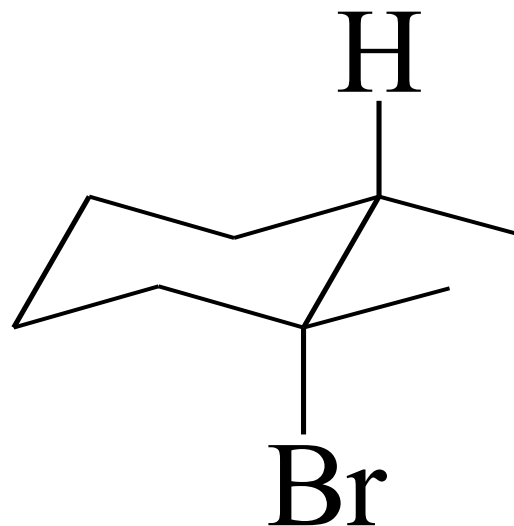
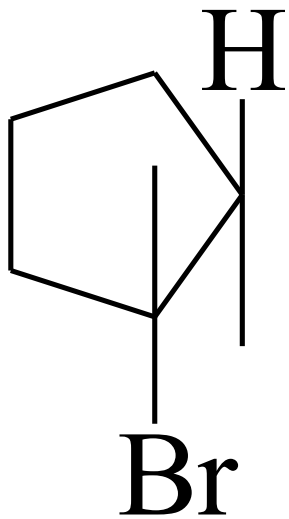
estereoespecífica ANTI



• eliminação ANTI é preferencial com bons grupos de partida; com GP fracos (fluoreto, trimetilamina) a eliminação SIN pode ser preferencial;

Estereoquímica da Eliminação E2

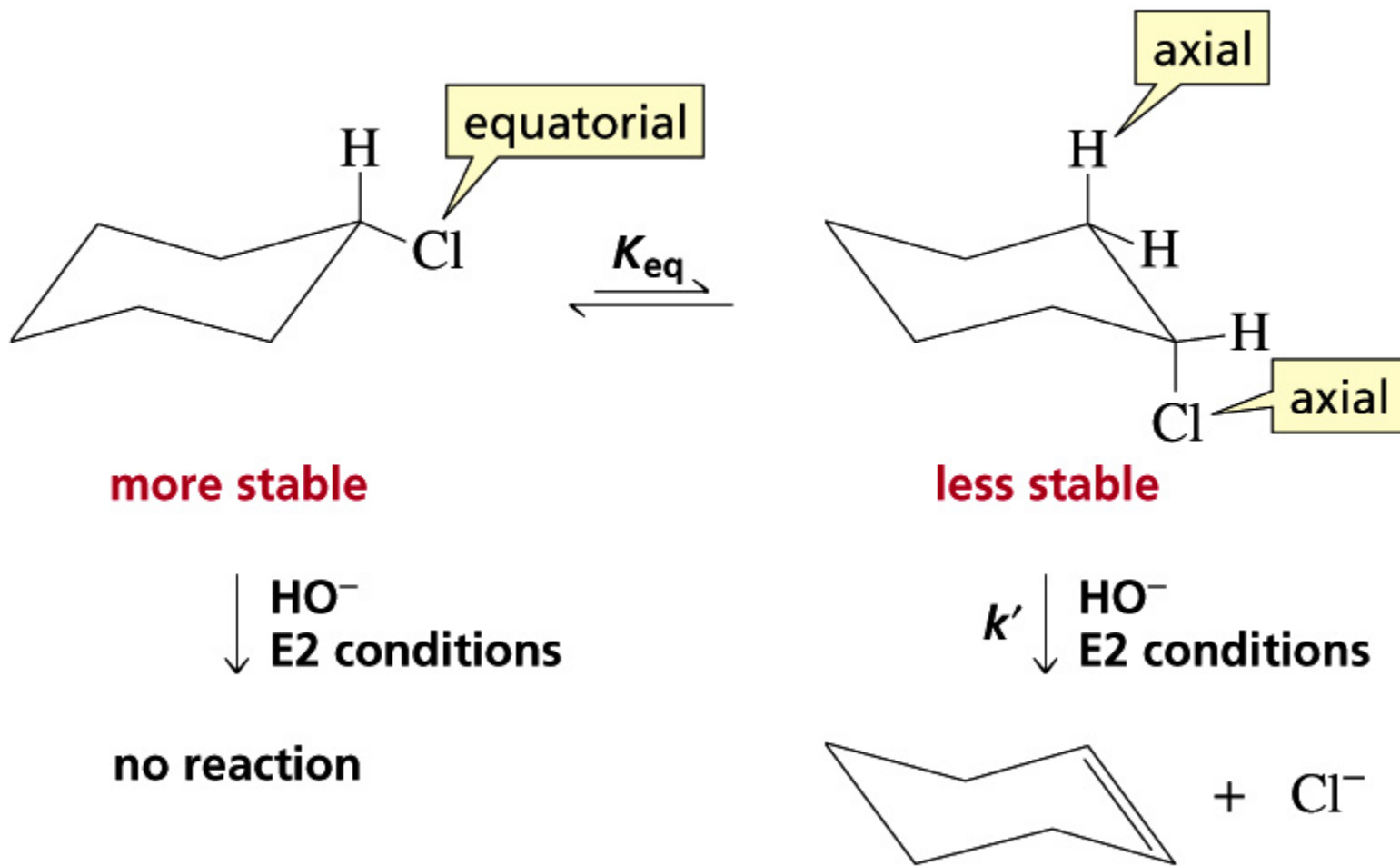
Eliminação de Sistema Cíclicos



Em uma reação E2, os grupos que serão eliminados devem ser *trans* em relação com o outro. No caso do anel ciclo-hexano, a posição dos dois substituintes deve ser *trans* – diaxial (anti-periplanar).

Estereoquímica da Eliminação E2

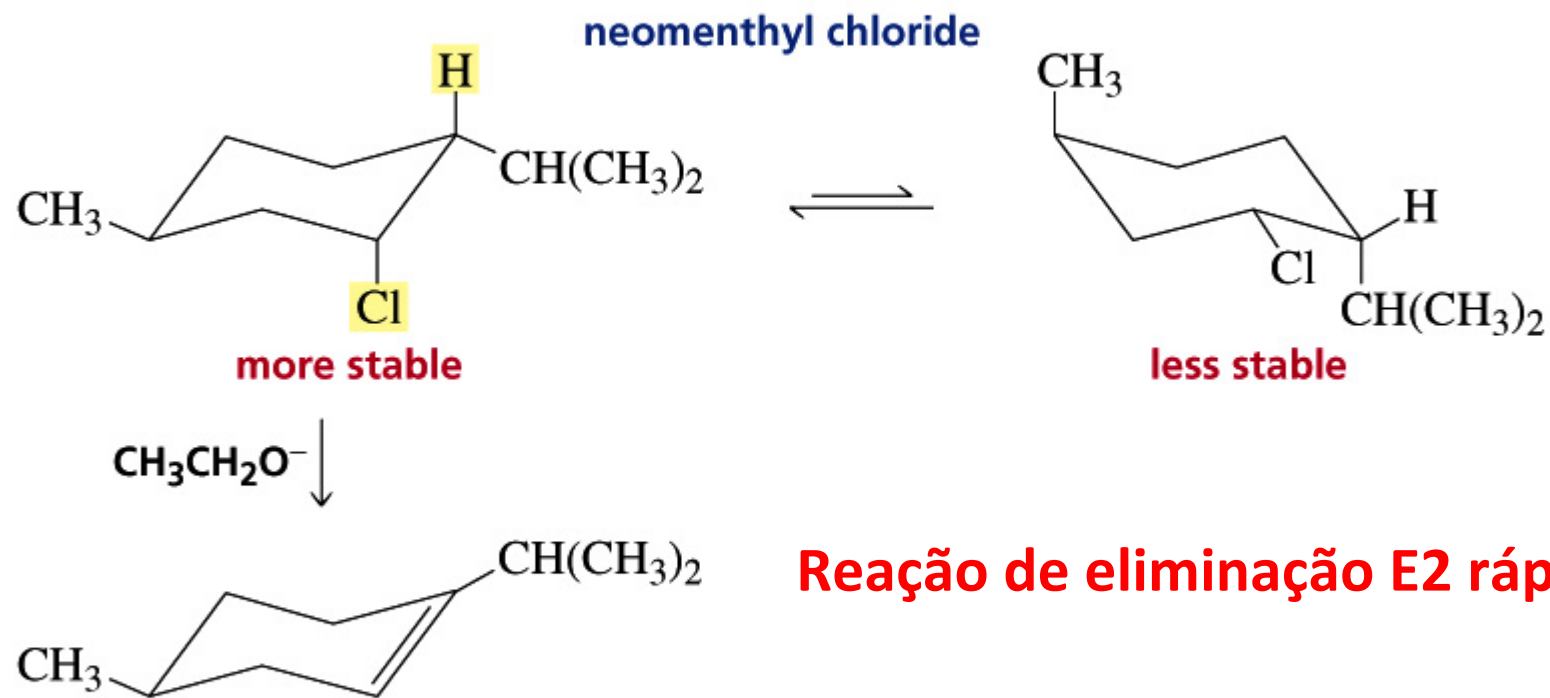
Eliminação de Sistema Ciclo-Hexânicos



Eliminação somente de substituintes AXIAIS

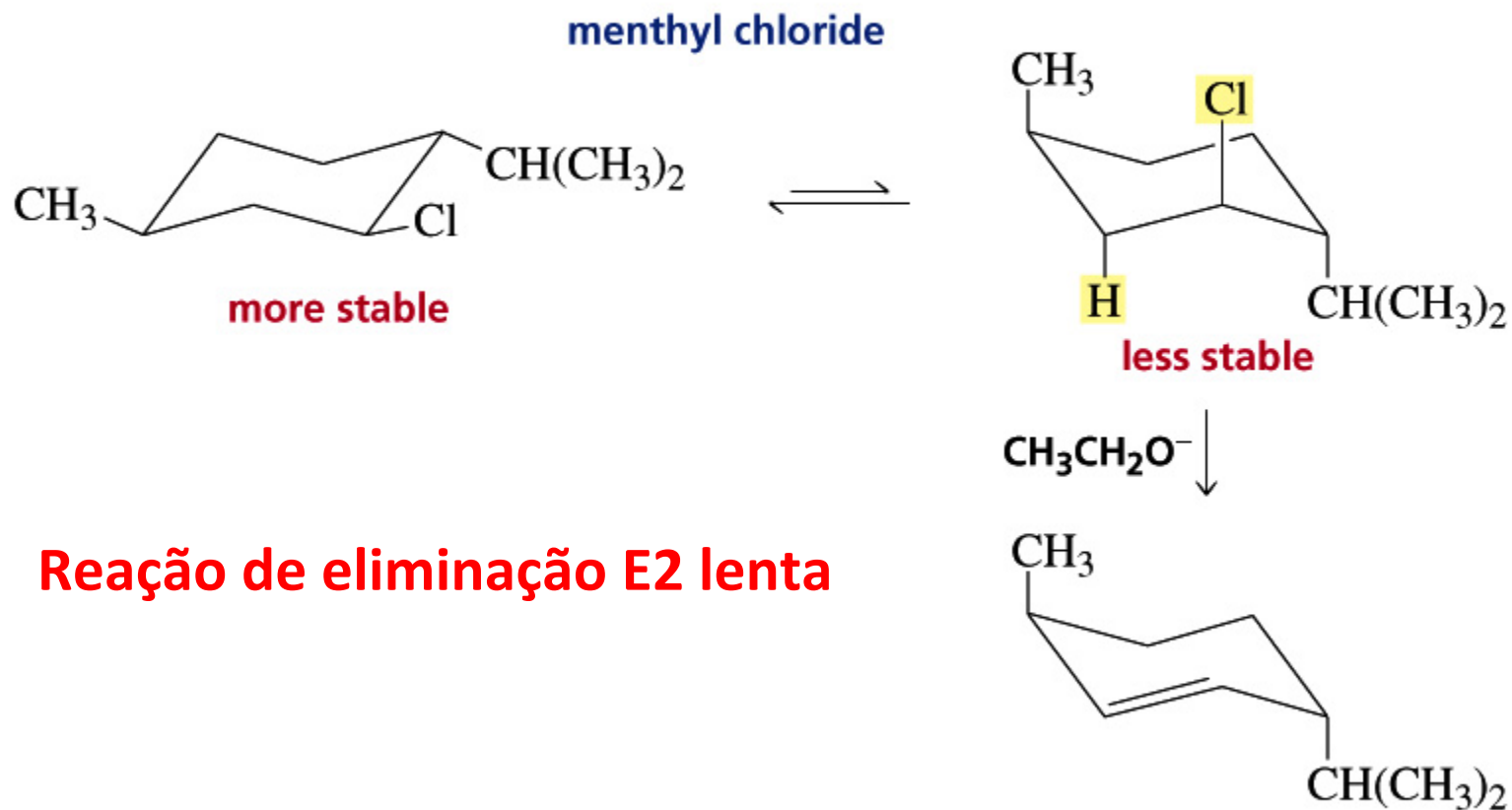
Estereoquímica da Eliminação E2

Eliminação de Sistema Ciclo-Hexânicos



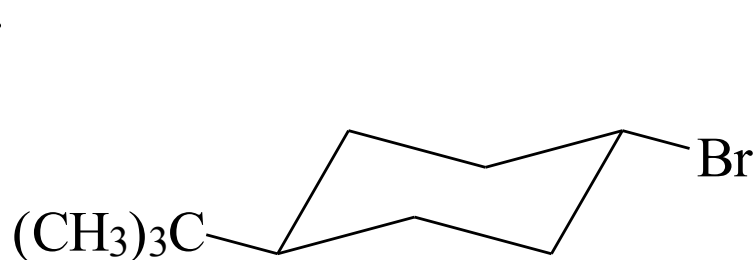
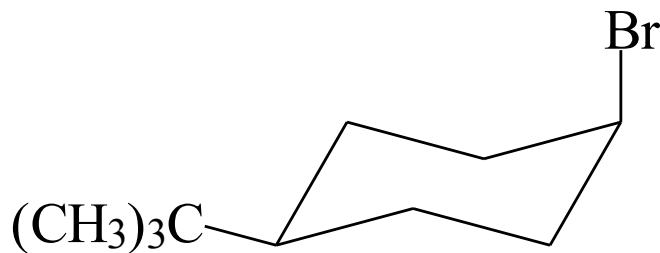
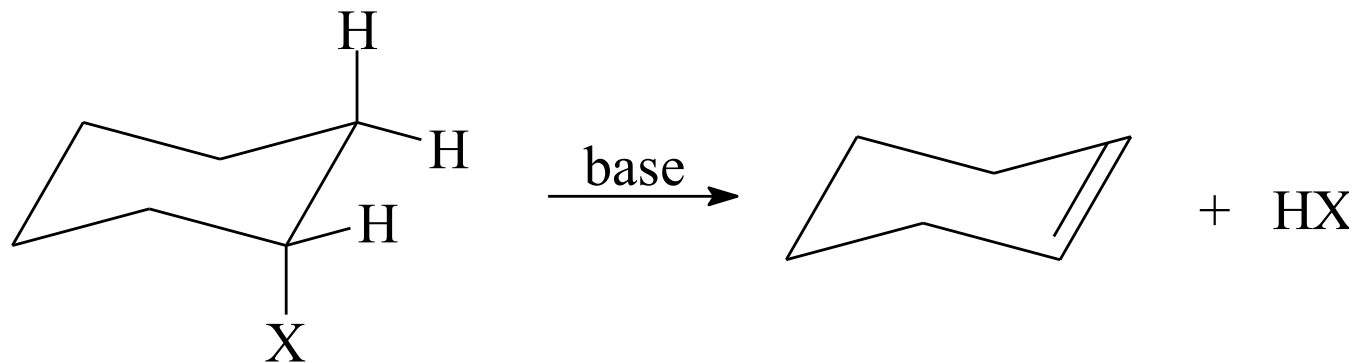
Estereoquímica da Eliminação E2

Eliminação de Sistema Ciclo-Hexânicos



Estereoquímica da Eliminação E2

Eliminação de Sistema Ciclo-Hexânicos

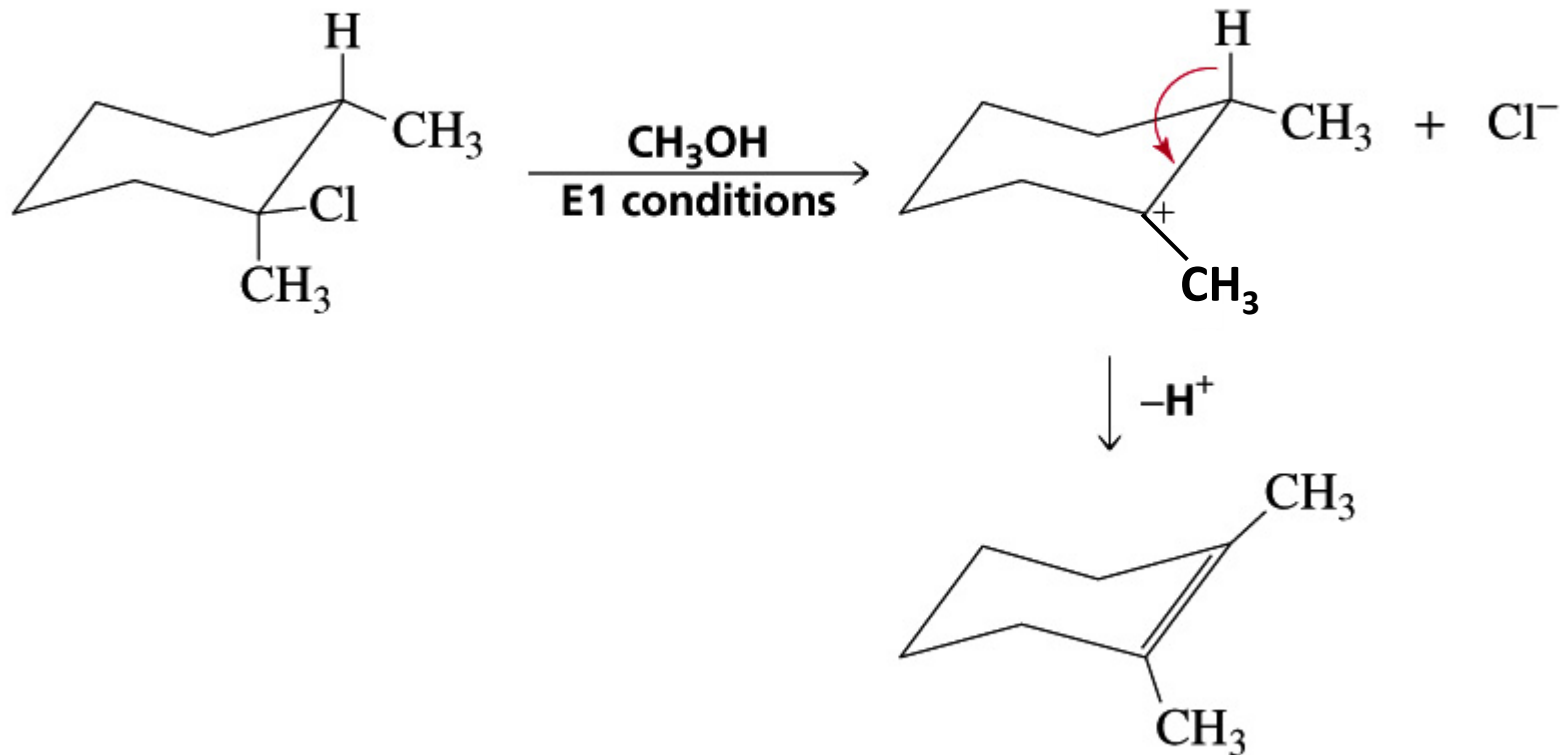


$k(E_2)$ (t-BuOK) $4 \cdot 10^{-3} \text{ s}^{-1}$

$8 \cdot 10^{-6} \text{ s}^{-1}$

Estereoquímica da Eliminação E1

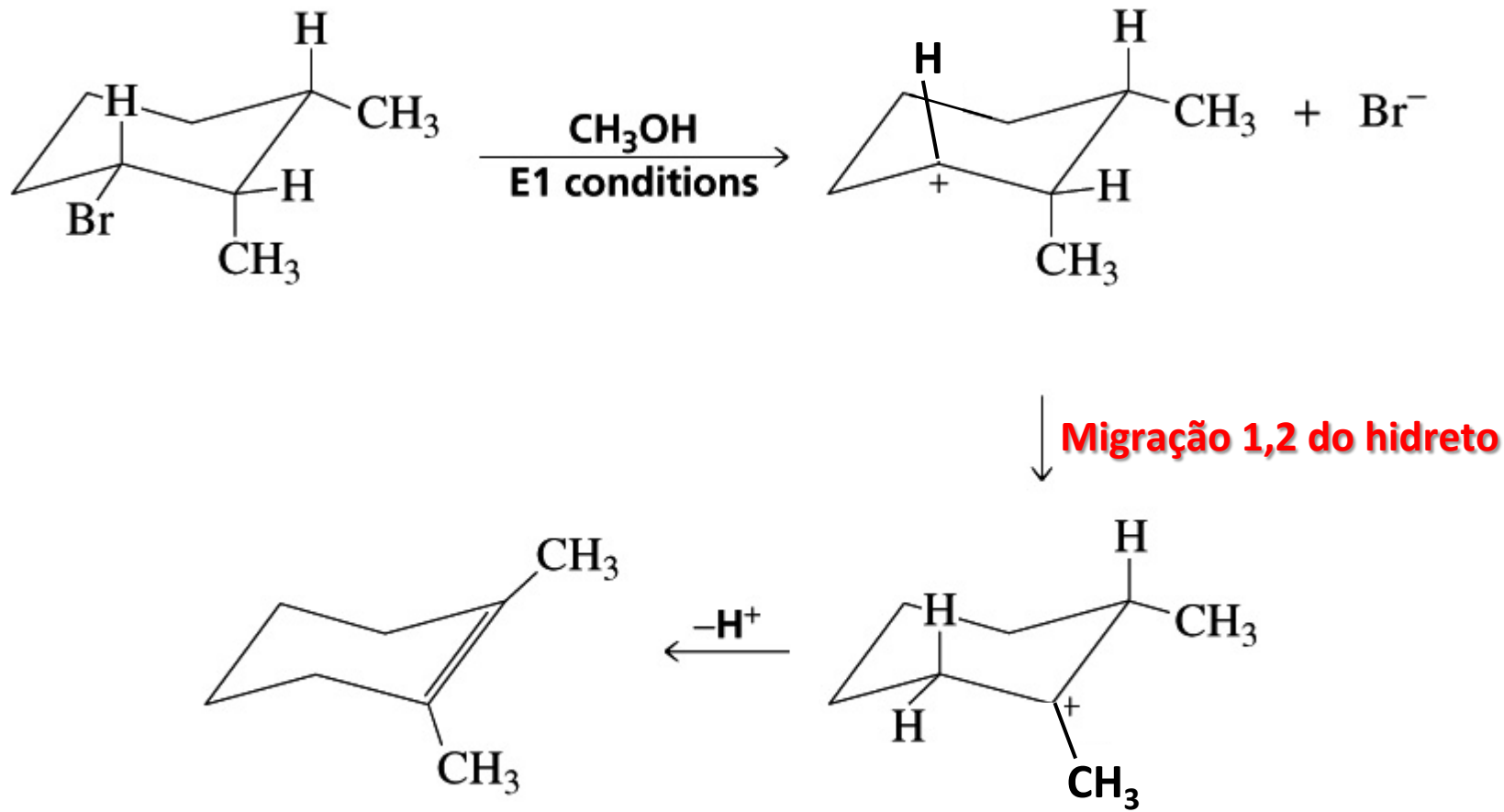
Eliminação de Sistema Ciclo-Hexânicos



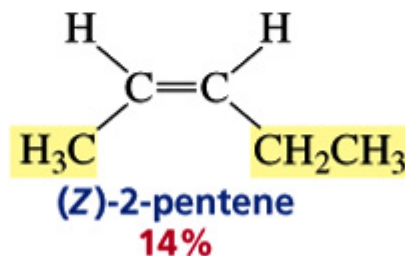
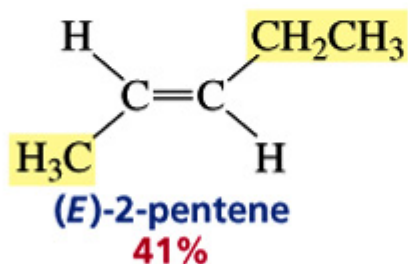
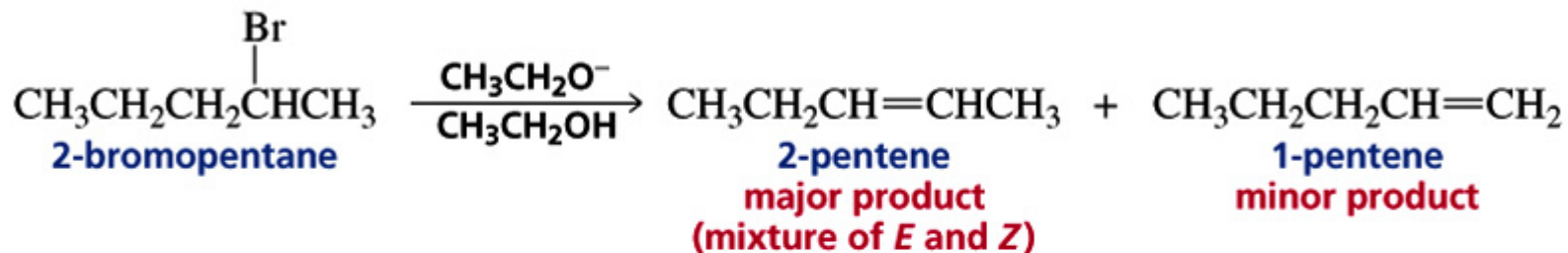
A reação E1 envolve eliminação anti e sin.

Eliminação de Sistema Ciclo-Hexânicos

Possibilidade de Rearranjos



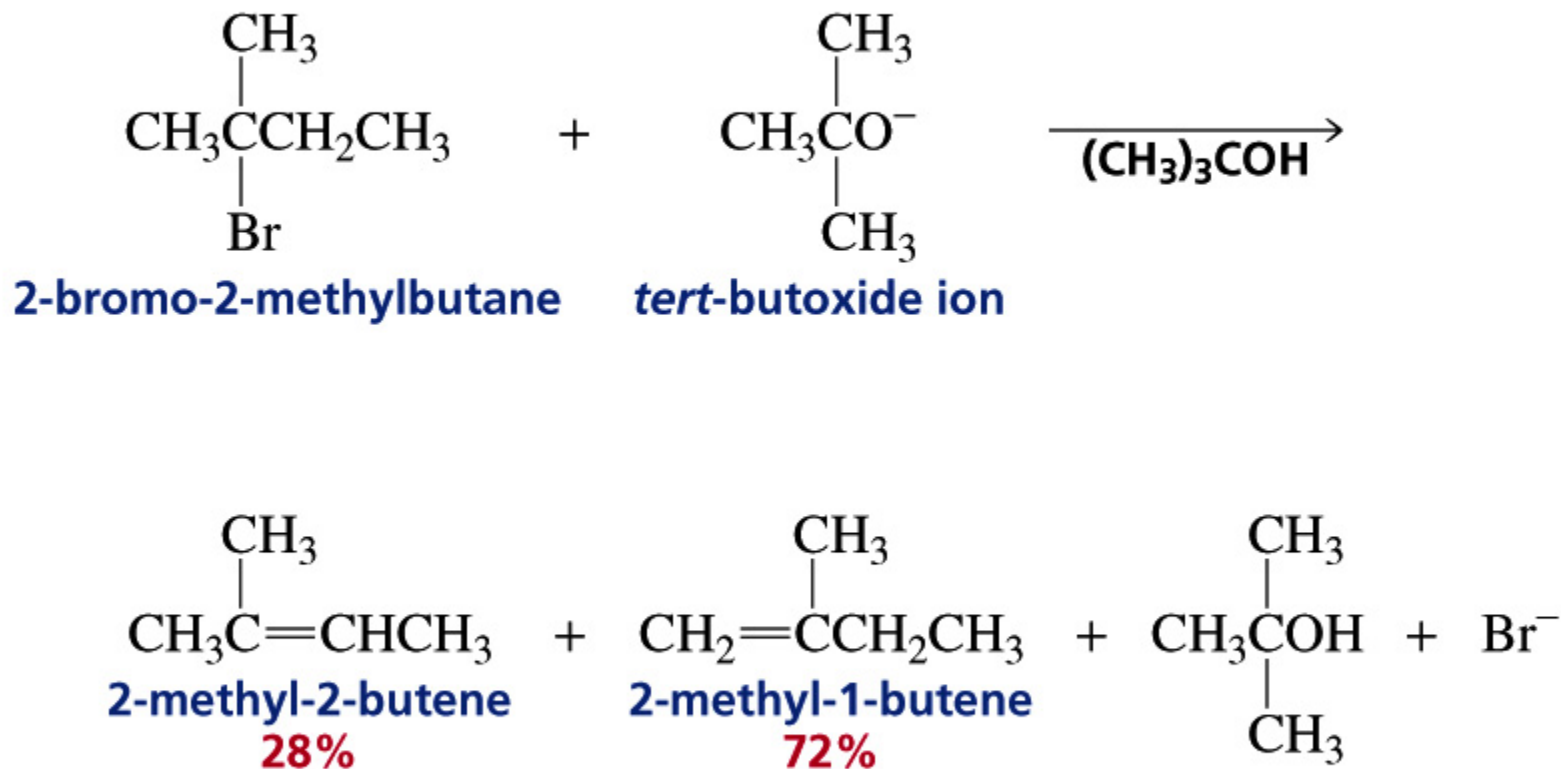
Regioquímica da Eliminação E2



(i) O alqueno mais estável, mais substituído (hiperconjugação) é formado preferencialmente: estabilização maior da ligação C=C parcial no estado de transição: **Regra de Saytzev**

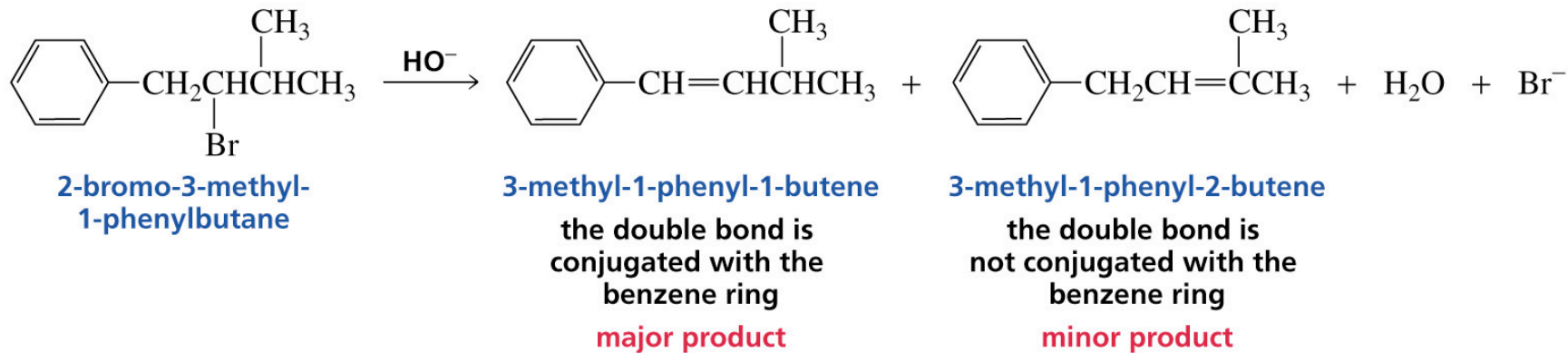
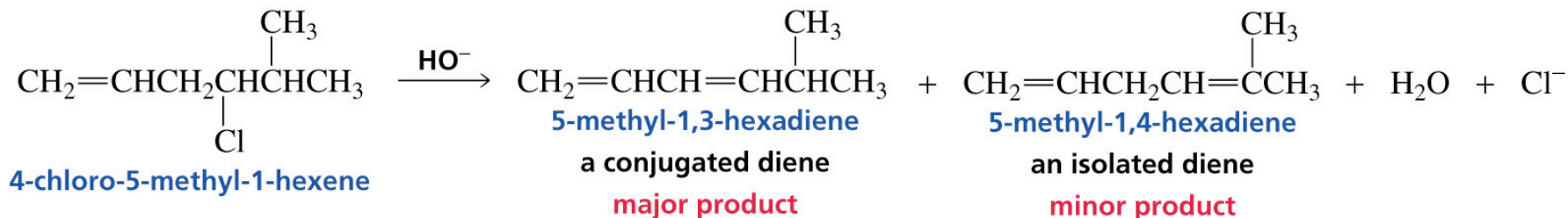
(ii) forma-se maior quantidade da olefina com os grupos mais volumosos em lados opostos (**trans, E**);

Regioquímica da Eliminação E2



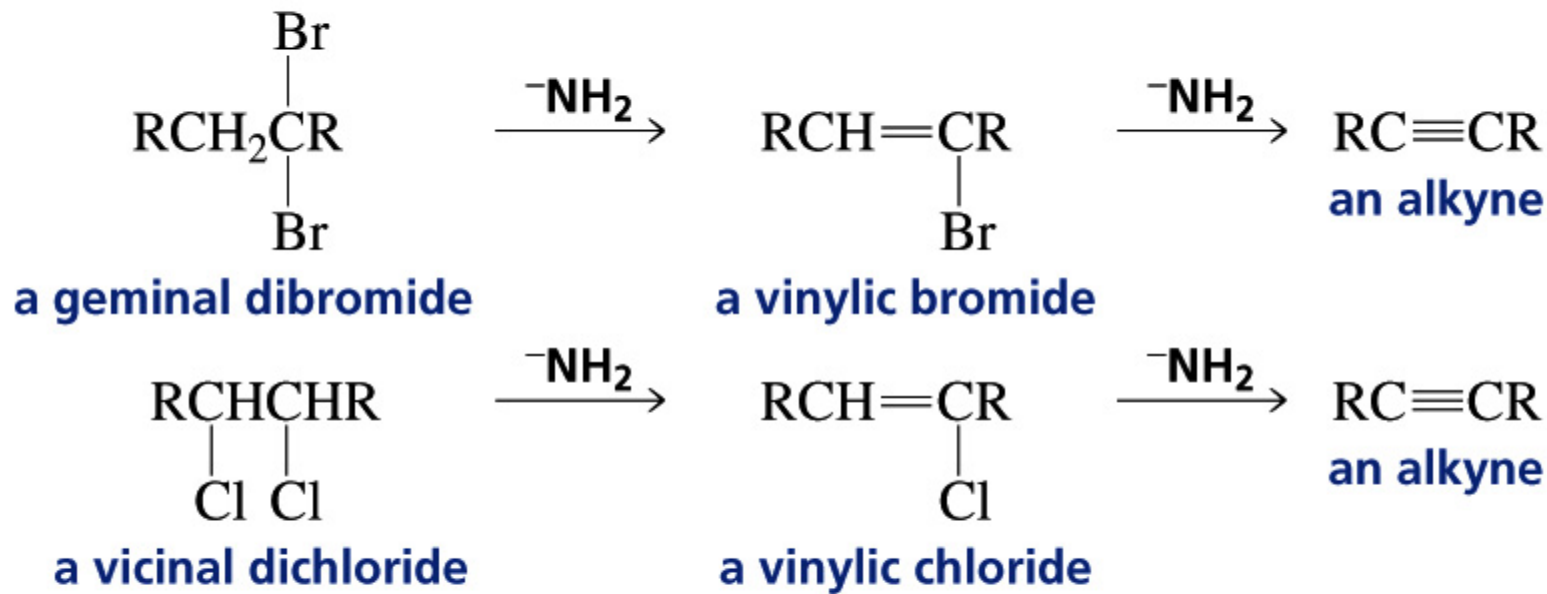
Utilizando-se base com impedimento estérico se obtém mais do produto com dupla menos substituída (Produto Hofmann)

Regioquímica da Eliminação E2



Alquenos conjugados são preferidos ao invés de alquenos mais substituídos. Porque? Estabilidade?

Eliminação E2 consecutiva: Formação de Alquinos

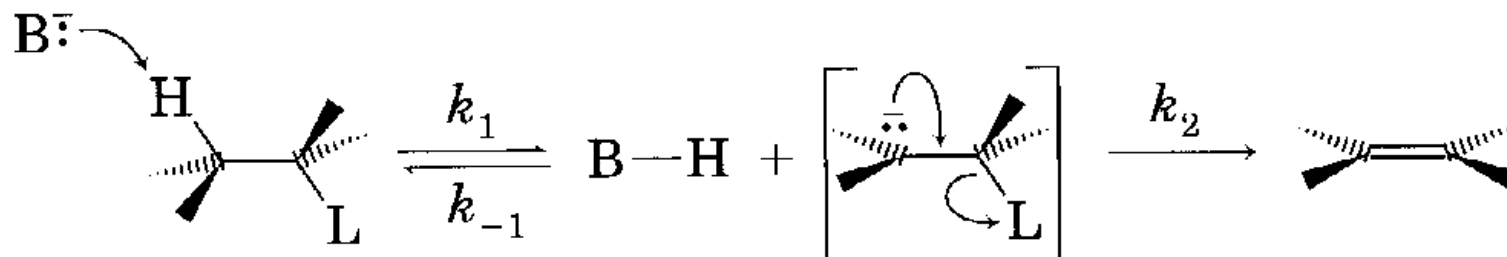


Regioquímica e Estereoquímica das Reações de Eliminação E1 e E2

- (i) Tanto na E1 quanto na E2 ocorre a formação da olefina mais estável; alqueno mais substituído e *trans*, ou conjugado;
- (ii) Na E1 ocorre esta regioseletividade Saytzev apesar do fato de que se tratar no segundo passo do passo não limitante para a velocidade da reação;
- (iii) O uso de bases impedidas estericamente pode levar à formação preferencial do alqueno menos substituído;
- (iv) As reações E1 e E2* são **estereosseletivas** para formação de alquenos *trans* (mais estáveis);
- (v) As reações de eliminação E2 podem ser **estereoespecíficas** (eliminação anti), as eliminações E1 não

***para reações E2 isso aplica para substratos sem definição estereoquímica.**

Reações pelo Mecanismo E1_{CB}



Orientação:

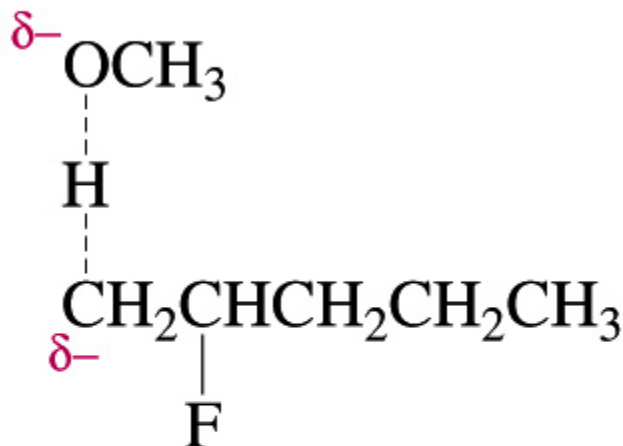
- determinada pela acidez do próton, não pela estabilidade da $C=C$;
- A orientação **Hofmann** (dupla **menos substituída** é preferencial):
 - (i) Diminuição da acidez por substituintes alquila;
 - (ii) Impedimento estérico.

Exemplo típico: Eliminação de Hofmann de sais de amônio.

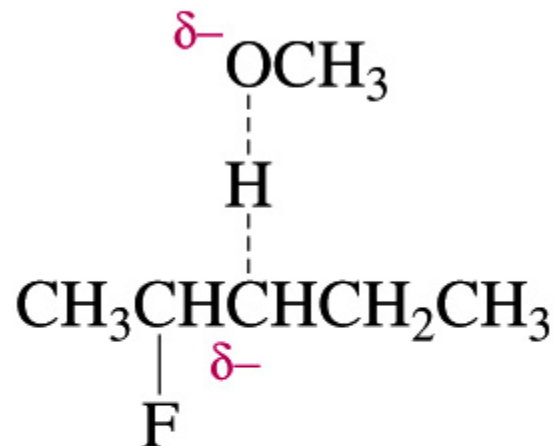
Formação do produto Hofmann explicada pela abstração do próton mais ácido (do carbono menos substituído).

Mecanismo de Eliminação E1_{CB}

Regio-seletividade: Estabilidade do Estado de Transição



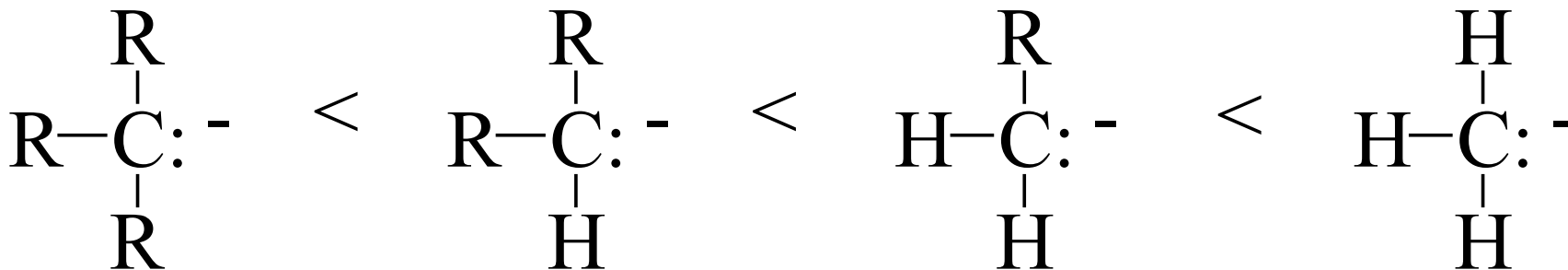
transition state leading to
1-pentene
more stable



transition state leading to
2-pentene
less stable

Estado de transição da E1_{CB} envolve formação de carbânion.

Estabilidade Relativa de Carbânions



Carbânion terciário

Carbânion secundário

Carbânion primário

Carbânion metila

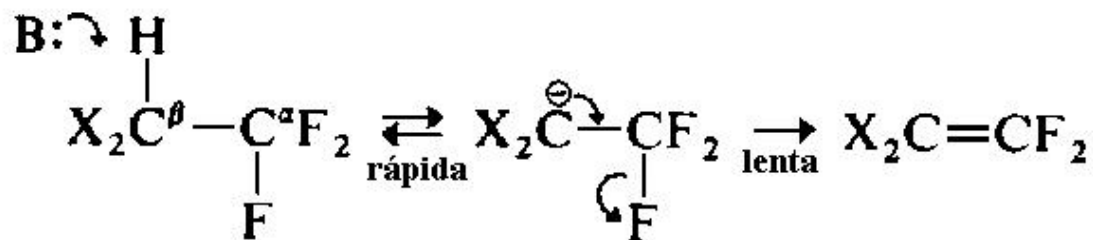
Menos estável

Mais estável

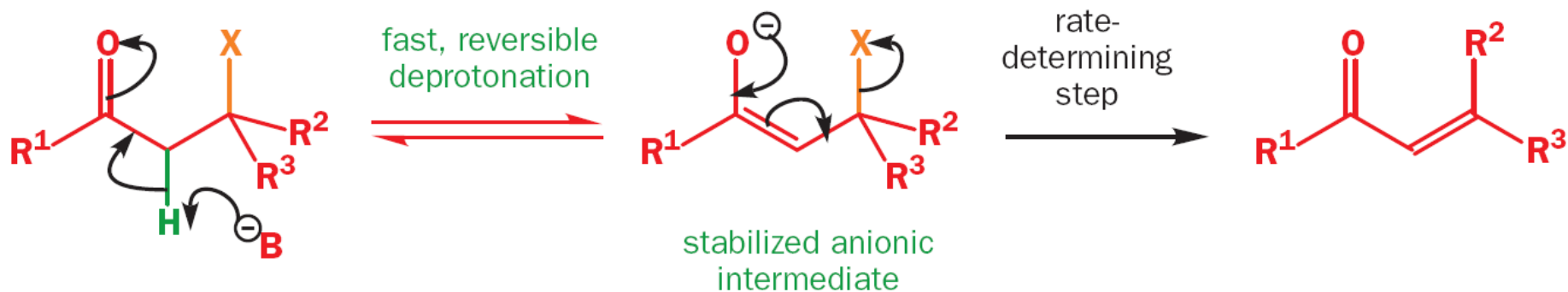
$E1_{cB}$ acontece quando o grupo abandonador é ruim e a base é forte.

Reações que Ocorrem pelo Mecanismo E1_{CB}

Eliminação de HF de Perfluoroalcanos:



Formação de compostos carbonílicos α,β -insaturados: **via enolato**



Eliminação de água a partir de um 'aldol'



Mecanismo:



best representation of anion adjacent to C=O delocalized on to oxygen

green proton acidified (pK_a ca. 20) by adjacent carbonyl group

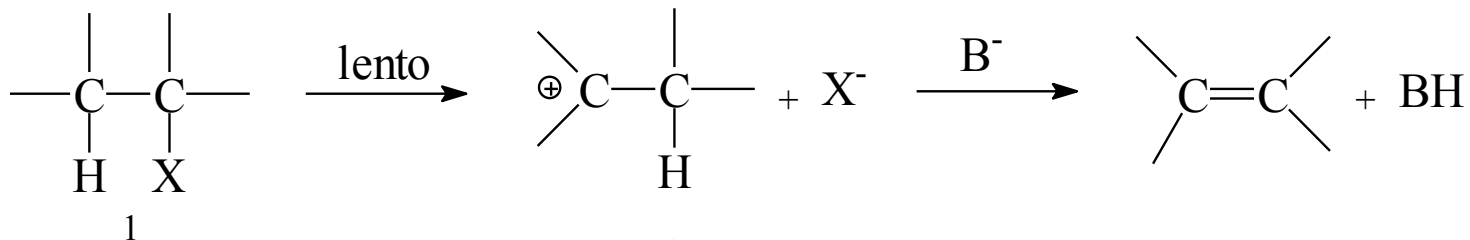


Regiosseletividade: a localização da ligação dupla é definida pelo hidrogênio mais ácido.

Mecanismo de Eliminação E1, E2 e E1_{CB}

E1: eliminação unimolecular:

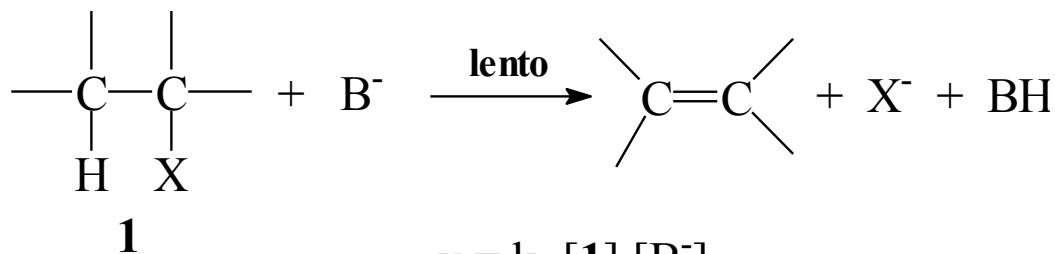
no passo limitante somente a saída do grupo de partida.



$$v = k_1 [\mathbf{1}]$$

E2: eliminação bimolecular:

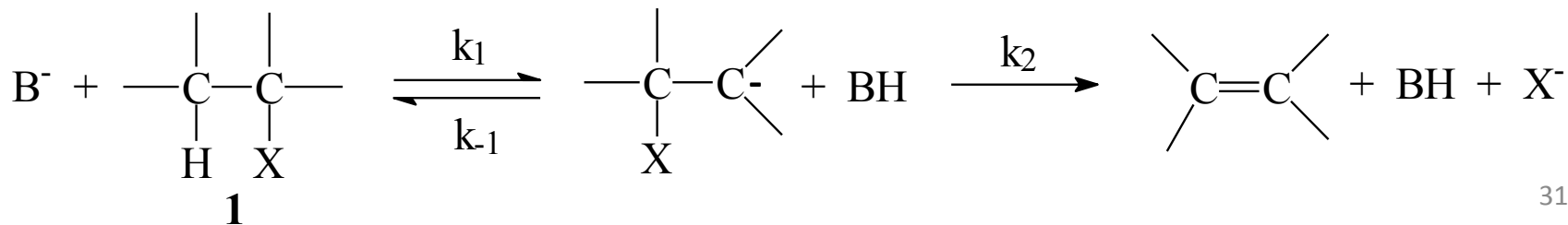
no passo limitante abstração de próton e saída do grupo de partida.



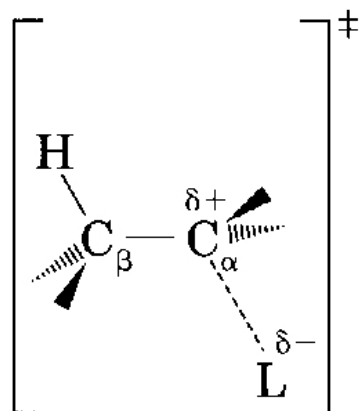
$$v = k_2 [\mathbf{1}] [\text{B}^-]$$

E1_{CB}: eliminação unimolecular *via* base conjugada:

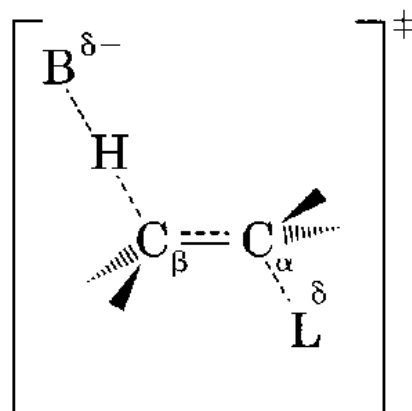
no passo limitante abstração de próton (antes da saída do grupo de partida).



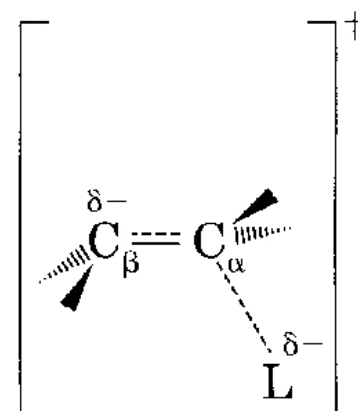
Estados de Transição para os Mecanismos de Eliminações



E1

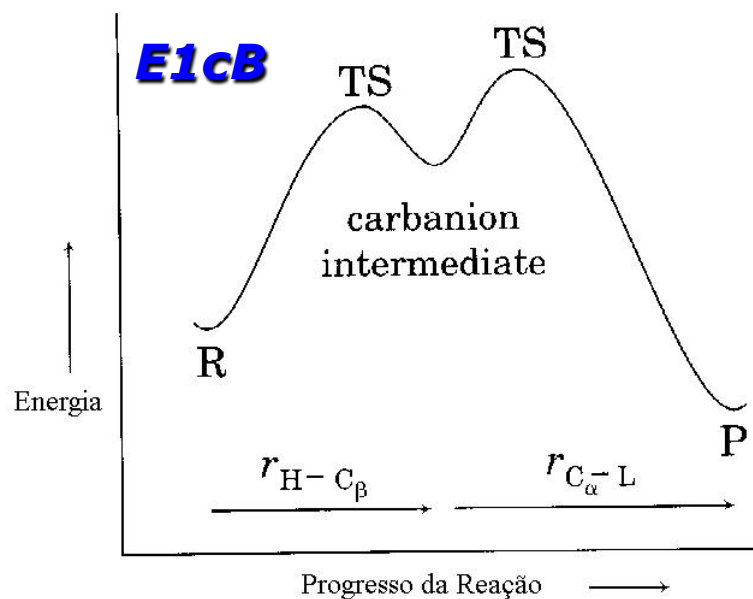
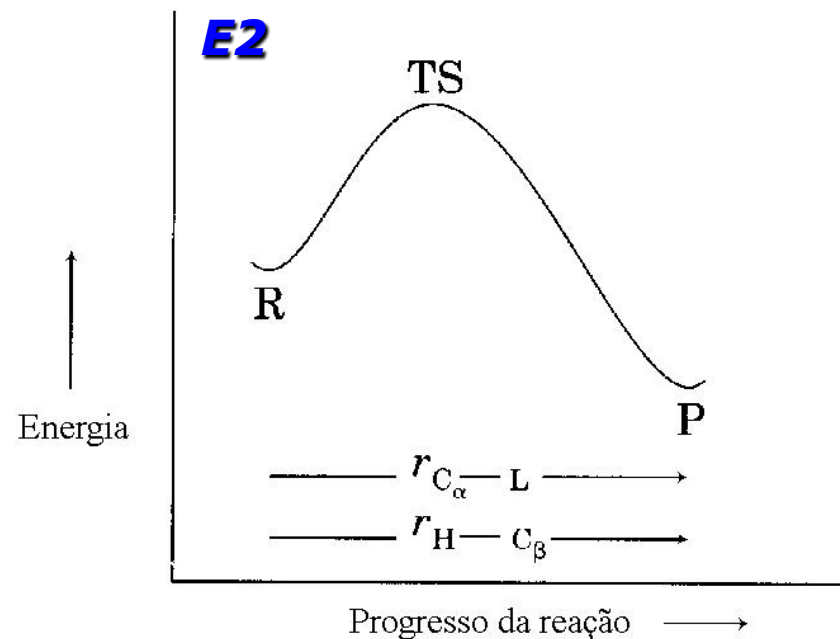
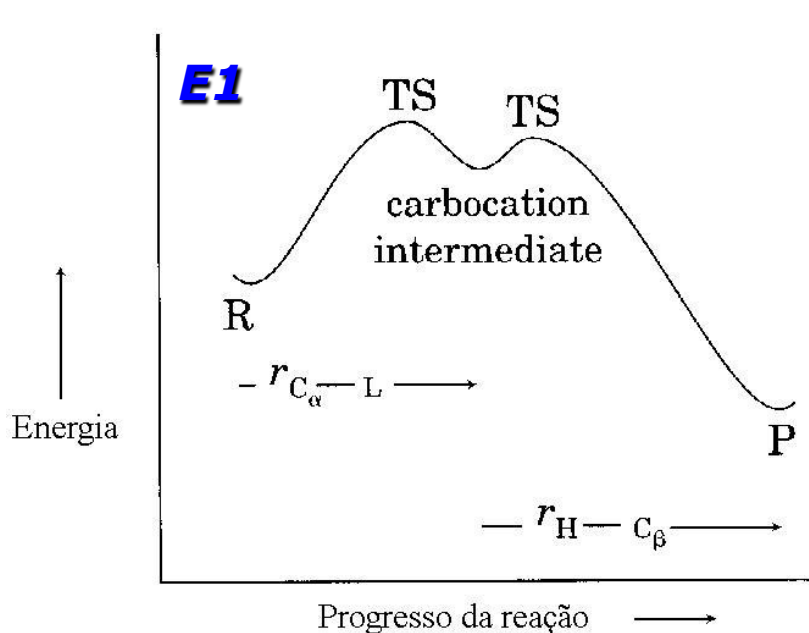


E2



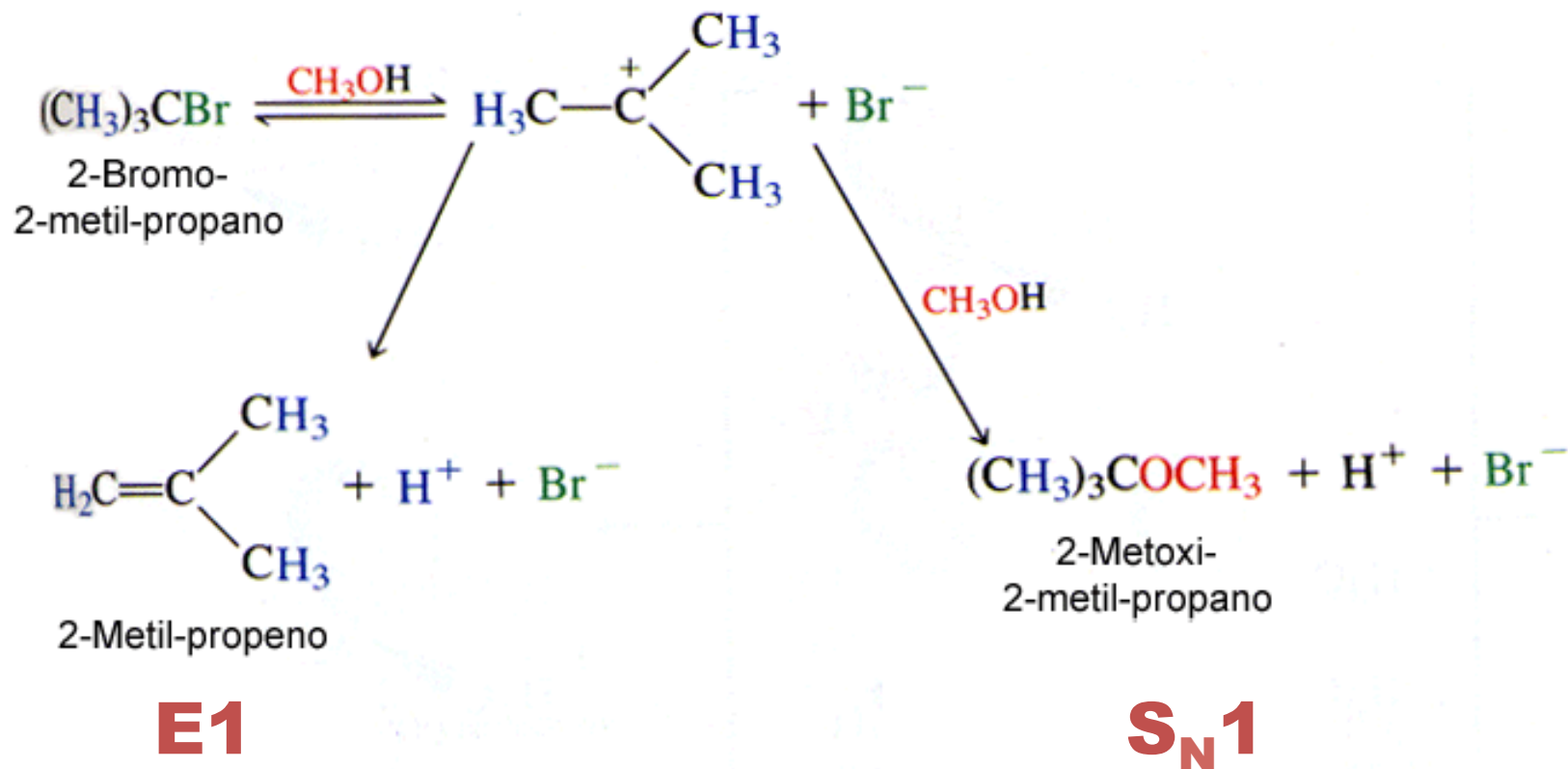
E1cb

Diagramas de Energia Potencial da Reação



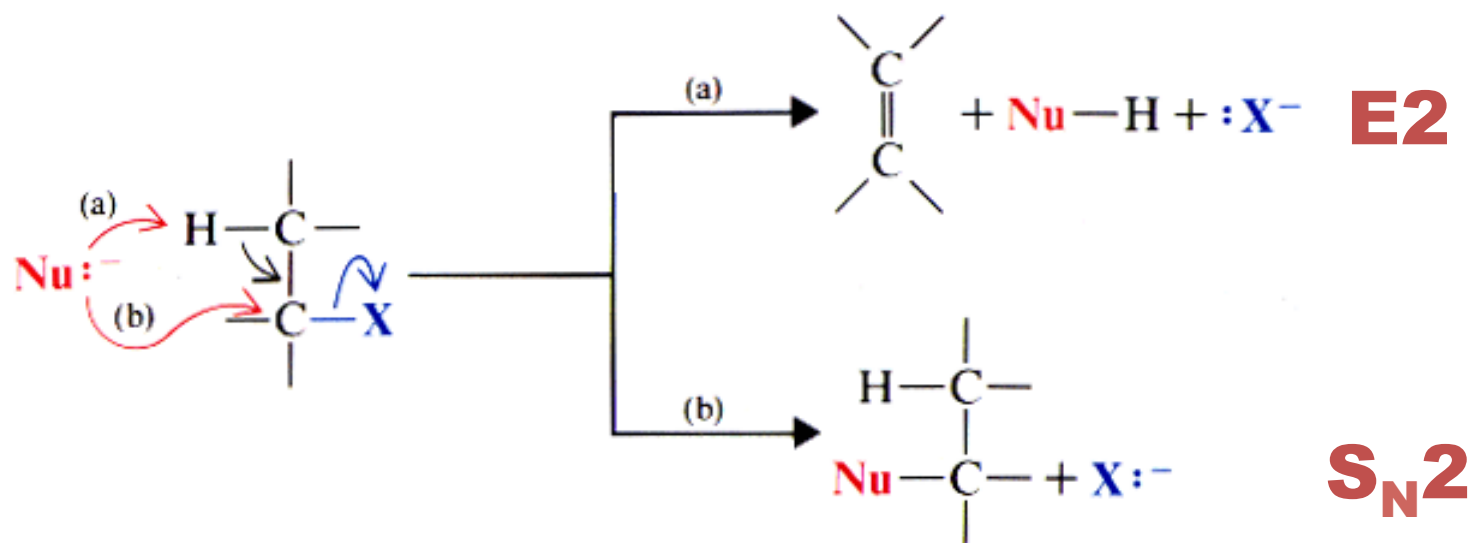
Concorrência entre Substituição e Eliminação

E1 e S_N1



Concorrência entre Substituição e Eliminação

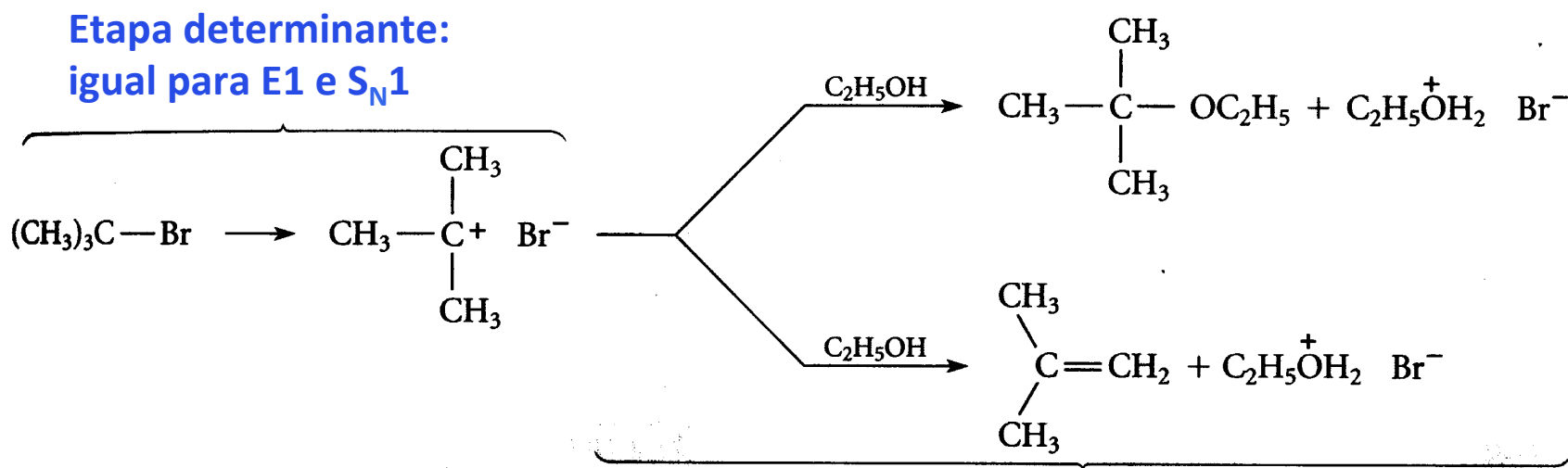
E2 e S_N2



Comparação entre Substituição e Eliminação

E1 e S_N1

Etapa determinante da velocidade da reação igual para E1 e S_N1; etapa rápida determinante para a formação do produto.

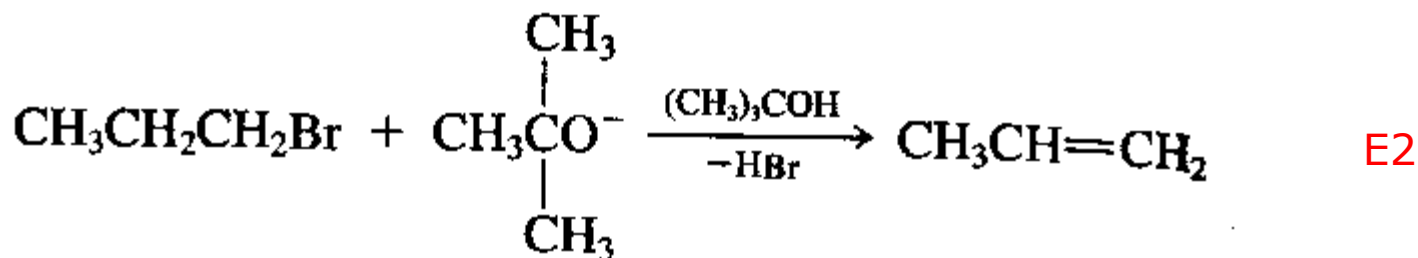
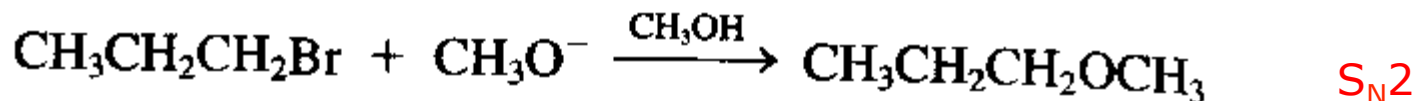
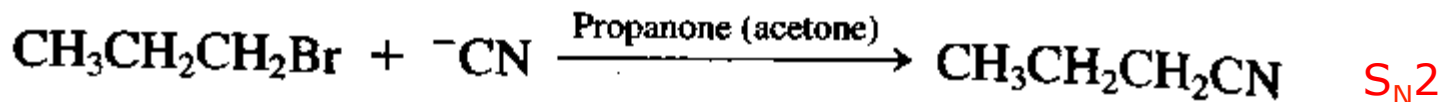


Etapa não determinante para velocidade determina a quantidade relativa de produtos obtidos

Comparação entre Substituição e Eliminação

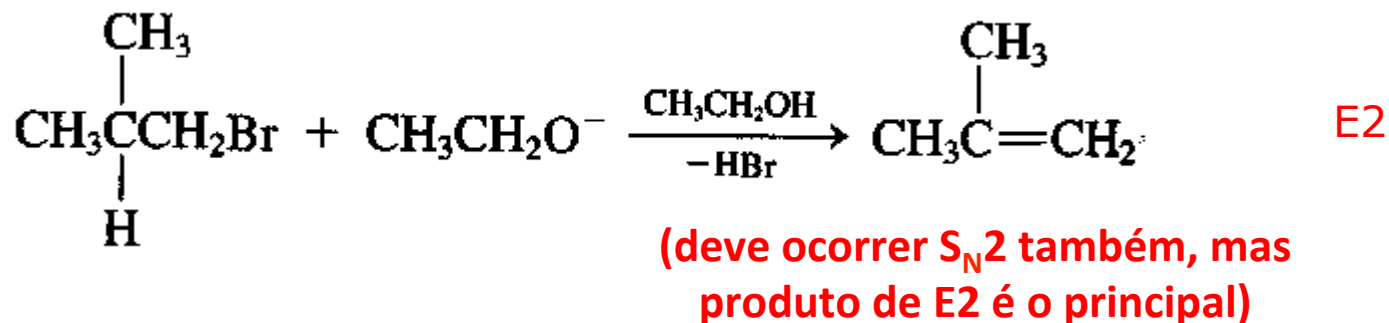
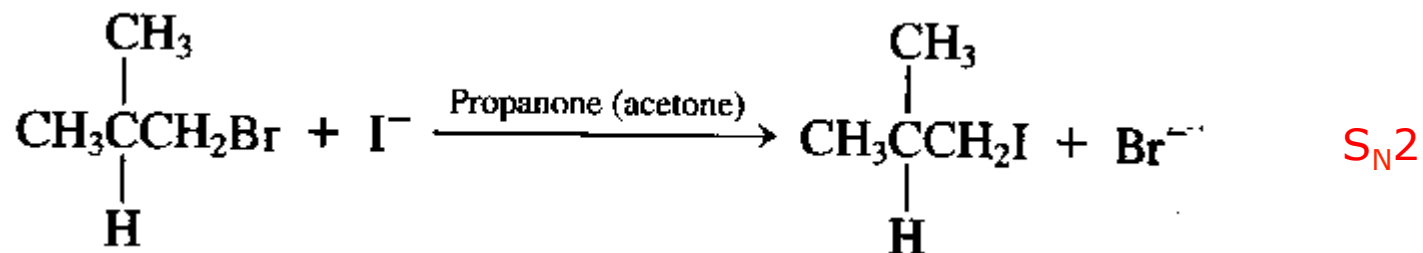
O produto da reação e o mecanismo dependem da estrutura do haleto de alquila e das condições de reação:

i) Halletos Primários não impedidos: **impedimento estérico do NU**



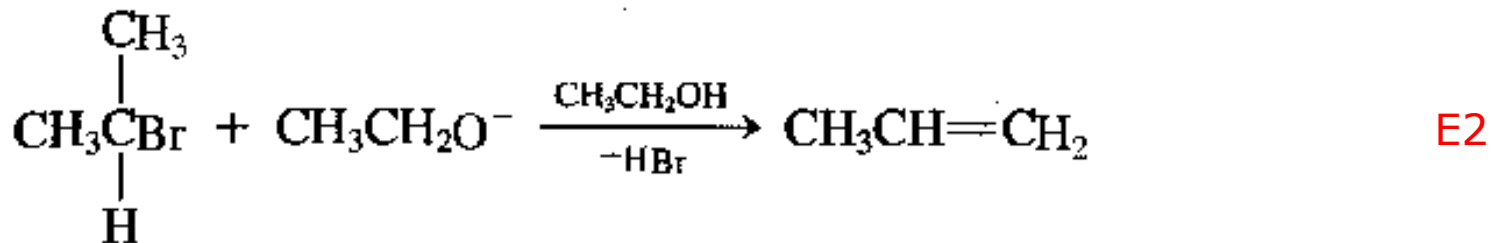
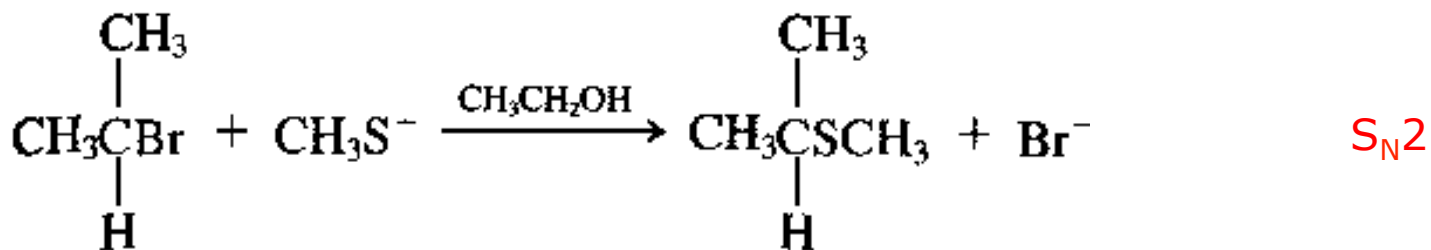
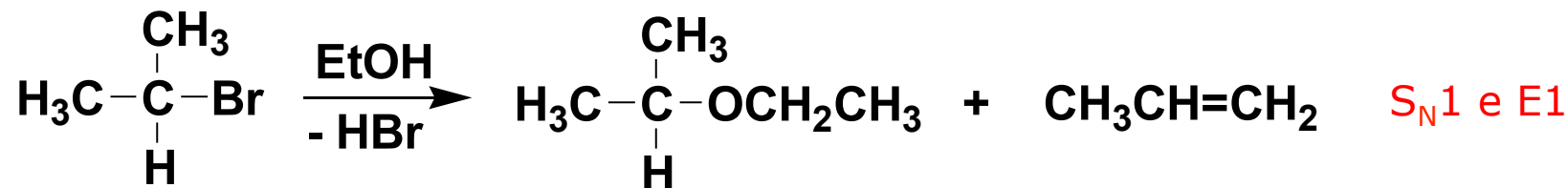
A reação de **halletos primários** não impedidos com nucleófilos / bases **fracos** (exemplo MeOH) **não** ocorre.

ii) Haletos Primários ramificados. **Natureza do NU / Base**



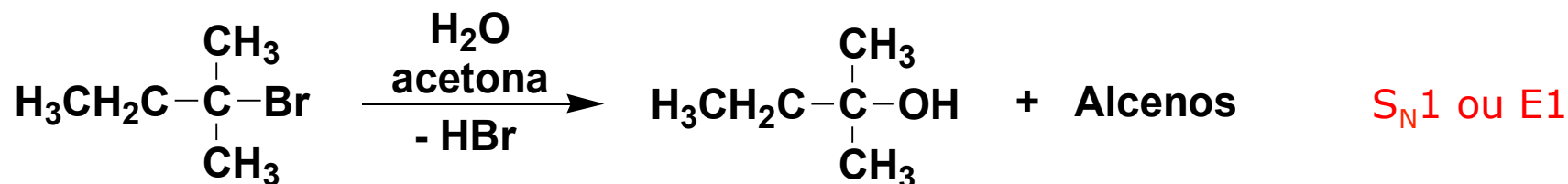
A reação de haletos primários não impedidos com nucleófilos / bases fracos (exemplo MeOH) não ocorre.

iii) Haletos Secundários: Natureza do NU / Base

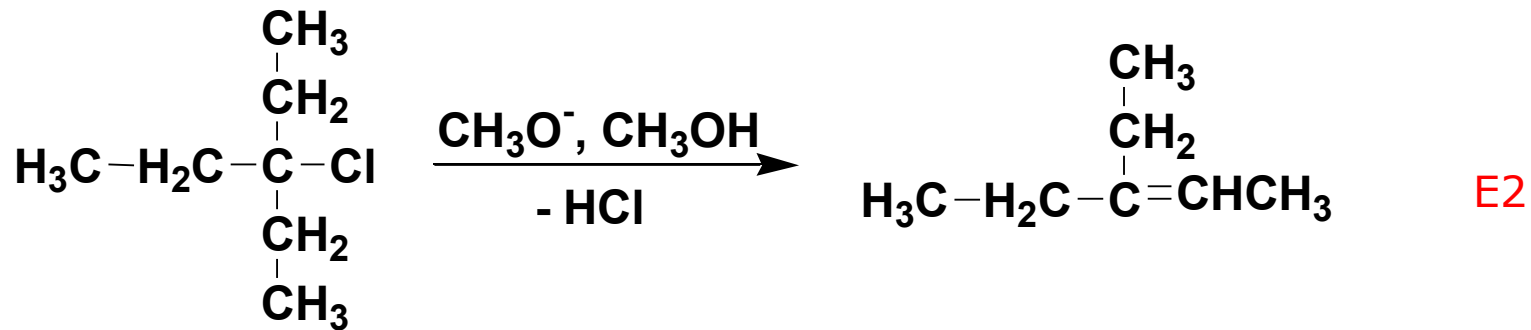


iv) Haletos Terciários: Natureza do NU / Base

NU / Base Fracos: S_N1 e/ou E1

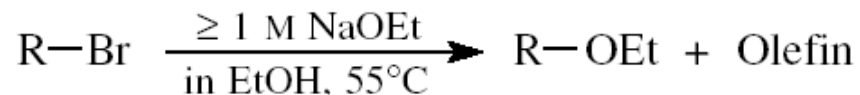


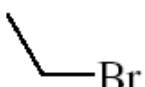

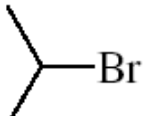

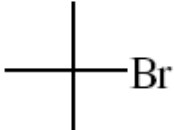
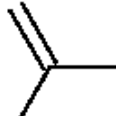
NU / Base Fortes: somente E2



O Efeito da Estrutura do Substrato

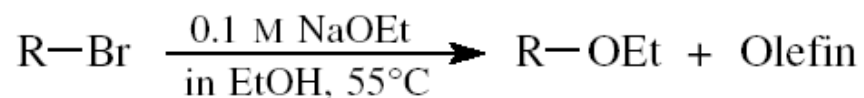
Table 4.1. Effect of Alkyl Groups in the α Position of the Substrate on the Result of the E2/S_N2 Competition

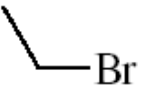

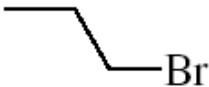

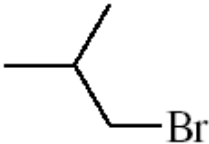
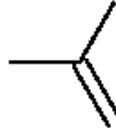


Substrate	$k_{\text{S}_{\text{N}2}}$ [$10^{-5} \text{ l mol}^{-1} \text{ s}^{-1}$]	$k_{\text{E}2}$ [$10^{-5} \text{ l mol}^{-1} \text{ s}^{-1}$]	$k_{\text{E}2}$ (per β -H) [$10^{-5} \text{ l mol}^{-1} \text{ s}^{-1}$]	Olefin formed	Olefin fraction
	118	1.2	0.4		1%
	2.1	7.6	1.3		79%
	$\ll 2.1$	79	8.8		100%

O Efeito da Estrutura do Substrato

Table 4.2. Effect of Alkyl Groups in the β Position in the Substrate on the Result of the E2/S_N2 Competition



Substrate	$k_{\text{S}_{\text{N}2}}$ [10 ⁻⁵ l mol ⁻¹ s ⁻¹]	$k_{\text{E}2}$ [10 ⁻⁵ l mol ⁻¹ s ⁻¹]	$k_{\text{E}2}$ (per β -H) [10 ⁻⁵ l mol ⁻¹ s ⁻¹]	Olefin formed	Olefin fraction
	172	1.6	0.53		1%
	54.7	5.3	2.7		9%
	5.8	8.5	8.5		60%

Concorrência entre Substituição e Eliminação

O direcionamento da reação para um mecanismo S_N1 , S_N2 , E1 ou E2, depende:

1. **Estrutura do substrato;**
2. Natureza do **grupo abandonador;**
3. **Nucleofilicidade** e basicidade do Nu;
4. **Solvente** da reação;
5. **Temperatura.**

Concorrência entre Substituição e Eliminação

Reagente	Nu fraco – base fraca (H ₂ O)	Nu forte – base fraca (I ⁻)	Nu forte - base forte, pequeno (CH ₃ O ⁻)	Nu forte – base forte, grande ((CH ₃) ₃ CO ⁻)
metila	Não	S _N 2	S _N 2	S _N 2
1º linear	Não	S _N 2	S _N 2	E2 / (S _N 2)
1º ramif.	Não	S _N 2	E2 / (S _N 2)	E2
2º	S _N 1 / E1	S _N 2	E2 / (S _N 2)	E2
3º	S _N 1 / E1	S _N 1 / E1	E2	E2

**Aumento de temperatura favorece a eliminação (E2).
Aumento da entropia na eliminação.**