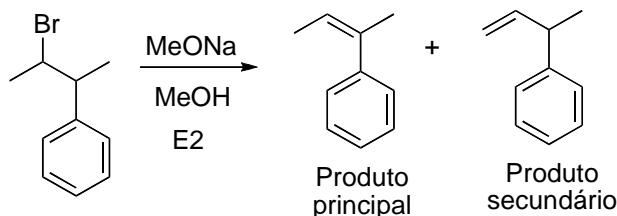




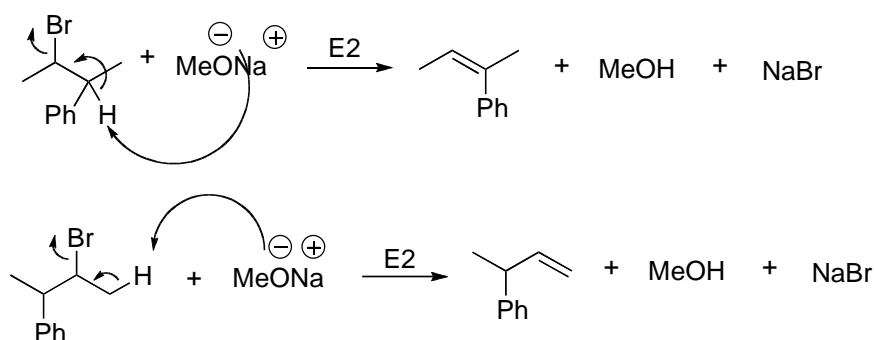
## QUÍMICA ORGÂNICA (QO)

### QO 01.

a)



Mecanismo:



**Explicação:** o alceno mais substituído é o produto de Zaitsev, quanto mais substituída for a ligação dupla mais estável é o alceno.

b)  $v = k [\text{MeONa}][\text{C}_{10}\text{H}_{13}\text{Br}]$

c) Sim, a velocidade da reação será duplicada pois a reação depende tanto da concentração da base como do haleto.

### QO 02.

Solução **A**: antraceno

Solução **B**: benzoato de sódio

Solução **C**: íon piridínio

Solução **D**: ácido benzóico

Solução **E**: piridina

### QO 03.

A) Moléculas idênticas

B) Enantiômeros

C) Diastereoisômeros

C) Diastereoisômeros

### QO 04.

1) Carbocátion **A**, pois devido ao efeito eletroatraente do Cl, reforçando a carga positiva e tornando o cátion **B** menos estável

2) Carbocátion **B**, devido a presença do heteroátomo, promovendo ressonância e estabilizando o cátion.

3) Carbocátion **B** devido a efeito da hiperconjugação com estabilização do carbocátion secundário.



**QO 05.**

Composto 2 –  $pK_a$  0,65

Composto 4 –  $pK_a$  1,29

Composto 3 –  $pK_a$  2,86

Composto 1 –  $pK_a$  = 4,76