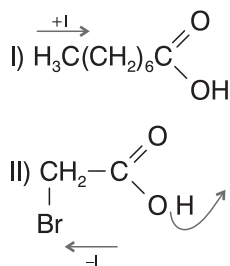


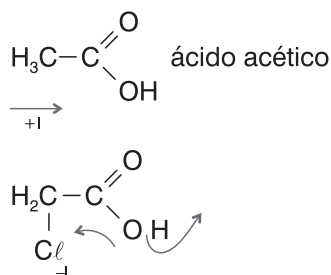
Química E – Intensivo – V. 2

Exercícios

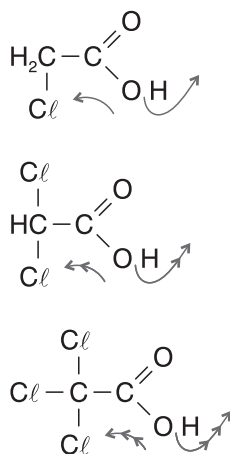
01) A



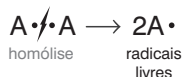
02) B



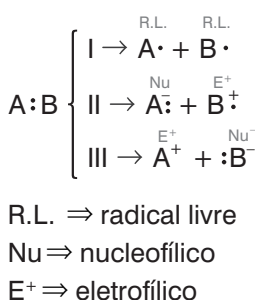
03) E



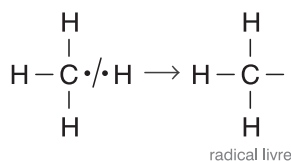
04) C



05) E



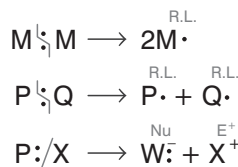
06) C



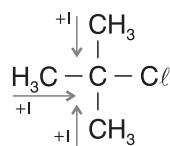
07) 03

- 01. **Correta.**
- 02. **Correta.** Base de Lewis.
- 04. **Incorreta.** Polarização da ligação σ (sigma).
- 08. **Incorreta.** São aceptores de elétrons e se comportam como ácidos de Lewis.

08) A



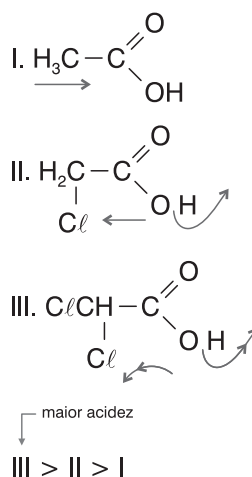
09) E



10) D

- { (+M) compostos com ligação simples
- { (-M) compostos com ligação dupla, tripla e/ou dativa
- { (+I) radicais (M) cadeias insaturadas
- { (-I) demais (I) cadeias saturadas

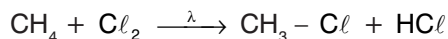
11) 12



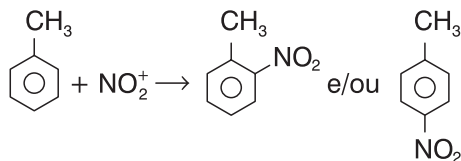
Quanto maior o pKa, menos ácido.

30) 31

01. **Correta.**



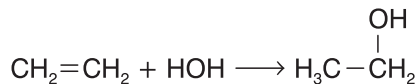
02. **Correta.**



(o e p) dirigente

04. **Correta.** Esterificação.

08. **Correta.**



16. **Correta.** Base de Lewis.

31) 46

01. **Falsa.** É a parte apolar.

02. **Verdadeira.** Saponificação.

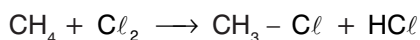
04. **Verdadeira.** Detergente de cadeia normal é biodegradável.

08. **Verdadeira.** Detergente de cadeia ramificada não é biodegradável.

16. **Falsa.** É a parte polar.

32. **Verdadeira.**

32) C



33) 32

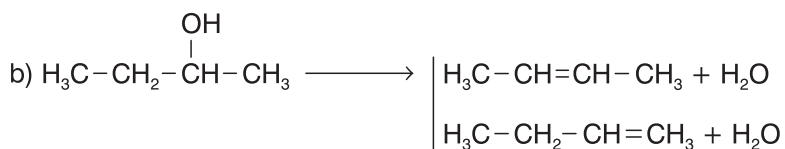
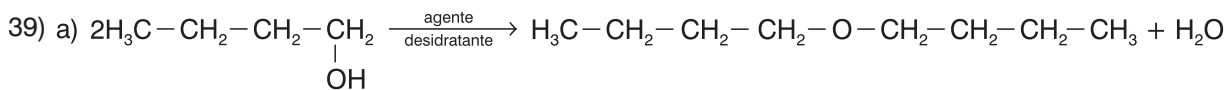
I. substituição

II. eliminação (desidratação)

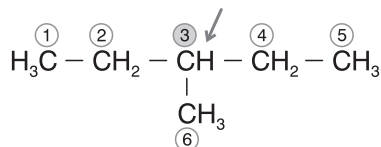
III. adição (halogenação)

IV. substituição (halogenação)

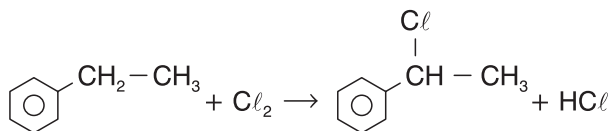
V. eliminação (oxidação)



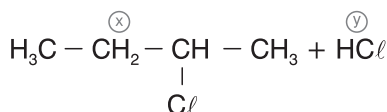
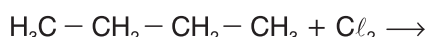
34) C



35) B



36) C



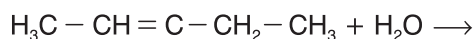
37) D

O álcool III possui um comportamento básico (capacidade de perder o OH) mais forte que o II, por sua vez mais forte que o I.

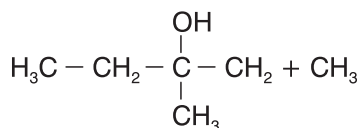
A ordem crescente de desidratação é:

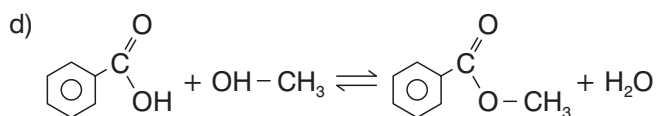
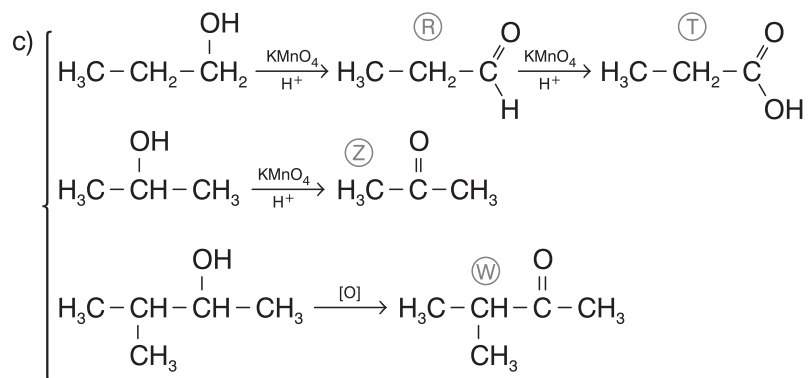
álcool I – álcool II – álcool III \longrightarrow (o que mais facilmente desidrata)

38) C

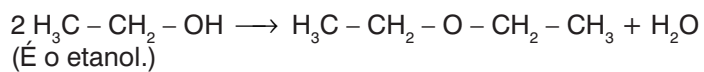


3-metil-2-penteno





40) C



41) A

140 °C – éter

170 °C – alceno