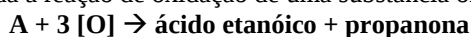


Aluno(a): _____

3ª série

Conteúdo

1) Dada a reação de oxidação de uma substância orgânica esquematizada, a fórmula molecular de A é:

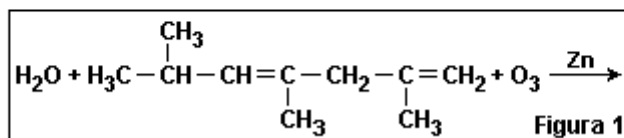
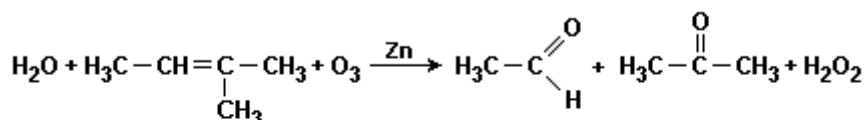


- a) C₅H₁₀. b) C₅H₆. c) C₄H₁₀. d) C₄H₈. e) C₄H₆.

2) O 2-butanol foi tratado com uma solução aquosa de dicromato de potássio (K₂Cr₂O₇) em meio ácido. O produto principal formado nessa reação é:

- a) 2-butanal b) 2-butanona c) ac. Butanóico d) ác etanóico

3) (PUC-SP) A ozonólise é uma reação de oxidação de alcenos, em que o agente oxidante é o gás ozônio. Essa reação ocorre na presença de água e zinco metálico, como indica o exemplo:



Considere a ozonólise em presença de zinco e água, do dieno representado na figura 1. Assinale a alternativa que apresenta os compostos orgânicos formados durante essa reação.

- a) Metilpropanal, metanal, propanona e etanal.
b) Metilpropanona, metano e pentan2,4diona.
c) Metilpropanol, metanol e ácido pentan2,4dióico.
d) Metilpropanal, ácido metanóico e pentan2,4diol.
e) Metilpropanal, metanal e pentan2,4diona.

4) (Pucmg) A ozonólise do composto metil-2-butenol, seguida de hidrólise, em presença de zinco metálico, produz:

- a) propanal e etanal.
b) metanal e etanal.
c) etanal e propanona.
d) propanal e propanona.
e) nenhuma das alternativas.

5) (Pucpr) A reação de ozonólise dos alcenos produzirá como produto moléculas de:

- a) álcoois ou ácidos carboxílicos.
b) diálcoois ou ácidos carboxílicos.
c) álcoois ou fenóis.
d) cetonas ou aldeídos.
e) cetonas ou ácidos carboxílicos.

Fonte/Referência – Utilize a apostila e o caderno para possíveis dúvidas.